

الكيمياء

للف الثالث المتوسط

تأليف

أ. د. سرمد بهجت ديكران

أ. د. مهند جميل محمود

سالم محمد سيد النصراوي

ماجد حسين خلف الجصاني

أ. د. عمار هاني سهيل الدجيلي

د. سمير حكيم كريم

د. سعدي محمد ظاهر

كاظم رشيد موسى

كريم عبد الحسين الكناني

المشرف العلمي على الطبع : د. محمد عبد الخالق حسين
المشرف الفني على الطبع : ساره خليل ابراهيم



الموقع والصفحة الرسمية للمديرية العامة للمناهج

www.manahj.edu.iq

manahjb@yahoo.com

Info@manahj.edu.iq



[manahjb](https://www.facebook.com/manahjb)

[manahj](https://www.youtube.com/channel/UCmanahj)

استناداً إلى القانون يوزع مجاناً ويمنع بيعه وتداوله في الاسواق

مقدمة

بما ان الصف الثالث المتوسط (السنة التاسعة من العمر المدرسي للطلاب) يمثل نهاية مرحلة واضعاً الطالب على مفترق طرق يختار منها ما يلائم توجهاته في الحياة . . (علمي ، أدبي ، مهني ، ...) فقد كان لهذا الجانب الحيوي الحساس أثر واضح في وضع محتويات مفردات كتاب الكيمياء للثالث المتوسط من حيث:

- ١- تهيئة الطالب للتخصص في المجالات العلمية المتنوعة.
- ٢- إطلاع الطالب على أحدث التطورات العلمية في حقل الكيمياء ودورها الفاعل في قيادة ركب التقدم العلمي -عالمياً- .
- ٣- التخفيف -ضمن الحدود التربوية والنفسية- من الجوانب النظرية والرياضية المرهقة، سيما وأن الطالب يمر في هذه المرحلة من عمره بما يرافق نضجه المهاري والإفعالي من تغيرات فسيولوجية تتطلب منه نوعاً من تركيز الذهن لمتابعة أمور الحياة كافة.

كل هذه الأمور وضعتها لجنة التأليف أما ما فيها من إنتقاء محتويات المفردات بحيث يرس الكتاب النور ولما يبزل بحاجة ماسة لآراء المدرسين وأولياء الأمور والتربويين الميدانيين بعد أن تتم تجربة الكتاب في عامه الدراسي الأول بعون الله .
غير أن تنفيذ المنهج وفق خطة مرسومة مسبقاً لا بد وأن يعتمد جدياً على الجانب العملي المثري والمشوق للطلبة والذي يختصر الوقت للمدرس ويثبت المعلومات النظرية ويعمق إستيعابها لدى الطلبة معتمدين أساساً على:

- ١- ما توفره البيئة المحلية من مواد سداً للنقص الذي قد يحصل في موجودات المختبر المدرسي.
- ٢- المناقلة بين المدارس القريبة.
- ٣- التنسيق مع شعبة المختبرات في قسم الشؤون الفنية ومركز الوسائل التعليمية (أو شعبة التقنيات)، وهنا نود التأكيد على ذكر كتابي الكيمياء للصفين الأول والثاني من ضرورة التنسيق بين مدرس الكيمياء وإدارة المدرسة لتنظيم سفرات نوعية (علمية ترفيهية في الوقت نفسه) للمعامل والمصانع القريبة من المدرسة لإطلاع الطلبة -ميدانياً- على مراحل التصنيع المختلفة وتكليف الطلبة -كجاميع- لإعداد تقارير (يكافؤون عنها) لتشدهم الى التطور العلمي السريع النافع .

وهنا نود الإشارة الى أن لجنة التأليف -إضافة للمذكورة أسماؤهم على الغلاف - قد ضمت كلاً من هدى صلاح كريم وخلود مهدي سالم وأكرم حنا إيليا وخليل رحيم علي وباسل ابراهيم الشوك. كما وتود اللجنة ان تقدم شكرها وتقديرها للخبيرين العلميين الأستاذ الدكتور عبد المحسن عبد الحميد الحيدري والسيد جمال محمد موسى الاسدي على مراجعتهم مسودة الكتاب.

آملين من كل من يهمله أمر تطوير الكتاب ، رفد المديرية العامة للمناهج -تحريرياً- بكل ما يسهم في التطوير والتنقيح المستمر بما يواكب المسيرة العلمية المتسارعة والله الموفق. لجنة التأليف.

الفهرس

الفصل الاول

التركيب الذري للمادة

13

14

مقدمة الفصل

14

تطور مفهوم البناء الذري

15

مدخل الى البناء الالكتروني الحديث

17

مستويات الطاقة

21

الترتيب الالكتروني

25

ترتيب لويس (رمز لويس)

27

الجدول الدوري

28

تصنيف العناصر في الجدول الدوري تبعاً لترتيبها الالكتروني

30

كيفية معرفة الدورة والزمرة التي يقع فيها اي عنصر من عناصر المجموعة A

33

الخواص الدورية

38

اسئلة الفصل

الفصل الثاني

الزمرتان الاولى والثانية IA و IIA

41

42

عناصر الزمرتين IA و IIA

42

الصفات العامة لعناصر الزمرتين IA و IIA

45

الصوديوم

50

الكالسيوم

52

اسئلة الفصل

الفصل الثالث

الزمرة الثالثة IIIA

53

54

عناصر الزمرة IIIA

54

الصفات العامة لعناصر الزمرة الثالثة IIIA

56

الالمنيوم

57

خواص الالمنيوم

60

استعمالات الالمنيوم

61

سبائك الالمنيوم

61

مركبات الالمنيوم

63

الكشف عن ايون الالمنيوم في محاليل مركباته

64

اسئلة الفصل

الفصل الرابع

المحاليل والتعبير عن التركيز

65

66

المحلول

67

طبيعة المحاليل

68

قابلية الذوبان

70

تركيز المحلول

70

التركيز بالنسبة المئوية الكتلية

72

التركيز بالنسبة المئوية الحجمية

74

التركيز بالكتلة/الحجم

76

اسئلة الفصل

الفهرس

الفصل الخامس

الزمرة الرابعة IVA

79

80

عناصر الزمرة الرابعة IVA

80

الصفات العامة للزمرة الرابعة IVA

81

السليكون

82

وجوده

82

تحضيره

84

خواص السليكون

85

مركبات السليكون

88

اسئلة الفصل

الفصل السادس

مدخل في الكيمياء العضوية

89

90

اهمية المركبات العضوية

91

صفات المركبات العضوية

91

الواصر التساهمية لذرة الكربون في المركبات العضوية

94

غاز الميثان

95

الاثيلين

97

الاستيلين

99

كحول الاثيل (الايثانول) C_2H_5OH

100

حامض الخليك CH_3COOH

101

البنزين أو البنزول C_6H_6

101

الفينول C_6H_5OH

102

اسئلة الفصل

104

عناصر الزمرة الخامسة VA

104

الصفات العامة للزمرة الخامسة VA

105

النتروجين

106

تحضير غاز النتروجين

107

خواص غاز النتروجين

108

بعض مركبات النتروجين

108

غاز الامونيا NH_3

109

الخواص الفيزيائية للامونيا

111

الخواص الكيميائية للامونيا

111

حامض النتريك

113

الفسفور

114

خواص الفسفور

116

بعض مركبات الفسفور

116

الاستعمالات الصناعية لبعض مركبات الفسفور

117

الاسمدة الفوسفاتية

119

اسئلة الفصل



الفصل الثامن

الزمرة السادسة VIA

121

122

الصفات العامة للزمرة السادسة VIA

123

الكبريت

124

استخراج الكبريت

125

الخواص العامة للكبريت

127

بعض مركبات الكبريت

127

غاز ثنائي اوكسيد الكبريت SO_2

129

غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S

130

حامض الكبريتيك H_2SO_4

132

الكبريتات

133

الكشف عن ايون الكبريتات

134

اسئلة الفصل

الفصل التاسع

الزمرة السابعة VIIA

135

136

عناصر الزمرة السابعة

136

الصفات العامة للزمرة السابعة الهالوجينات

137

غاز الكلور

138

تحضير غاز الكلور

139

خواص غاز الكلور

141

غاز كلوريد الهيدروجين

142

خواص كلوريد الهيدروجين

145

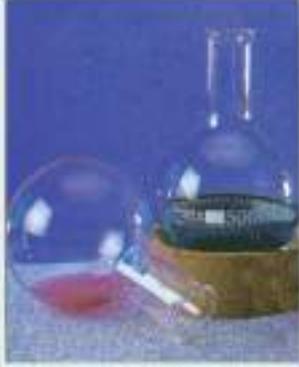
الكلوريدات

146

اسئلة الفصل

أشكال واسماء بعض الادوات المختبرية





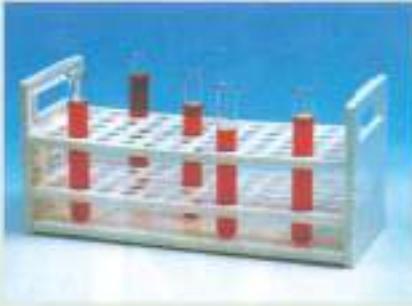
دوارق دائرية



قناني حجمية



ملاقط



حامل أنابيب اختبار



دوارق مخروطية



اسطوانات مدرجة



هاون و مدق



اقماع زجاجية



سدادات مطاطية



مجفف



فرش أنابيب اختبار



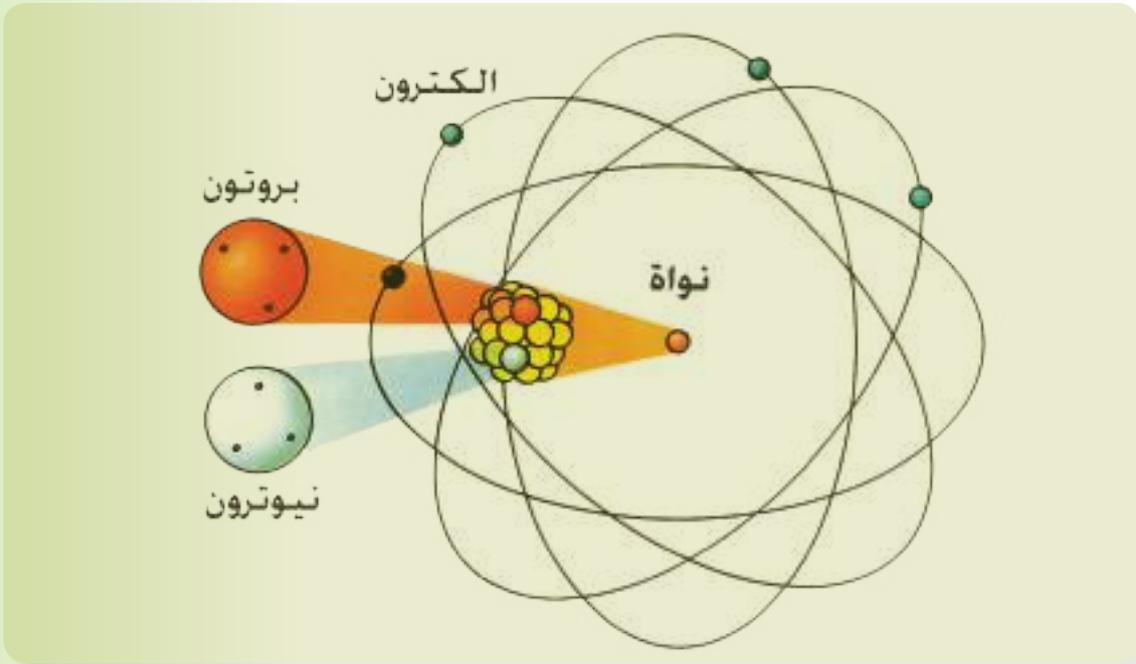
قنينة غسل

ارشادات بيئية

- بيئة نظيفة تعني حياة افضل .
- عندما تكون للبيئة اولوية ... البيئة تدوم
- الماء شريان الحياة فحافظ عليه من التلوث .
- حماية البيئة مسؤولية الجميع فلنعمل لحمايتها .
- البيئة ملك لك ولاجيالك القادمة فحافظ عليها من التلوث .
- بالتشجير تصبح بيتك ابهى .
- لنعمل من اجل بيئة افضل ووطن اجمل .
- إن اقتلعت شجرة او نبتة مضطراً فزرع غيرها .
- من اجل بيئة اجمل ازرع ولا تقطع .
- حافظ على بيتك لتتعم بحياة افضل .
- بيئة الانسان مرآة لوعيه .
- بيتك كطفلك كلما حافظت عليه ازداد بهاءاً
- لنعمل معاً ... من اجل عراق خال من التلوث .
- يد بيد من اجل وطن اجمل .
- بيتك حياتك ... فساهم من اجل جعلها مشرقة .
- البيئة السليمة تبدأ بك .
- من اجل الحياة على الارض ... انقذوا انهارها .
- البيئة بيتنا الكبير ... فلنعمل على جعله صحياً ونظيفاً .
- الى ابي وامي ... ساهما في حماية البيئة لتضمننا لي مستقبل افضل .

التركيب الذري للمادة

Atomic Structure for Matter



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على أن :

- يتعرف على تطور المفهوم الذري.
- يفهم النظرية الذرية الحديثة.
- يتمكن من كتابة الترتيب الإلكتروني.
- يتعرف على ترتيب لويس للعناصر.
- يستوعب فكرة متطورة عن الجدول الدوري.
- يدرك الخواص الدورية للعناصر حسب ترتيبها في الجدول الدوري.

1 - 1 مقدمة

سبق ان تعلمت في السنين السابقة لدراستك لعلم الكيمياء أن جميع المواد الموجودة في الكون تتكون من جسيمات صغيرة تشكل الوحدات الاساسية لبناء هذه المواد سميت بالذرات (Atoms) والتي تعني في اللغة اللاتينية غير القابلة للانقسام، ولقد مر تفسير البناء الذري خلال القرنين الماضيين بعدة نظريات وسندرس في هذا الفصل كيفية الوصول الى آخر النظريات الحديثة لمعرفة البناء الذري.

هل تعلم

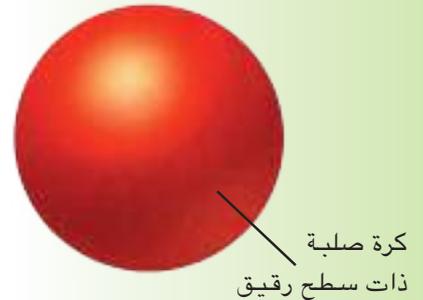
الرأي هو فكرة ليست مؤكدة اما النظرية فأنها تستخدم اسباب لشرح ملاحظات وبيانات مختبرية.

1 - 2 تطور مفهوم البناء الذري

اقترح العلماء نماذج مختلفة لتركيب الذرة وكل نموذج كان الافضل في وقته، ثم نتيجة الملاحظات والتجارب اخذ النموذج يتطور وصولاً للاكثر قبولاً من الناحية العلمية. وسنتعرف الى هذه النماذج حسب تسلسلها الزمني.

1 - 2 - 1 نموذج دالتون

في بداية القرن التاسع عشر تصور العالم دالتون الذرة على هيئة كرة دقيقة صلبة غير قابلة للانقسام [الشكل (1 - 1)]، لكل عنصر نوع معين من الذرات الخاصة به وان هذه الذرات ترتبط بطرائق بسيطة لتكوين الذرات المركبة.

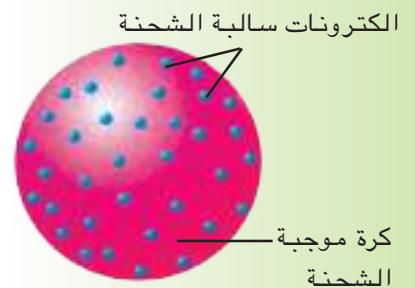


كرة صلبة ذات سطح رقيق

الشكل (1 - 1)
نموذج دالتون للذرة.

1 - 2 - 2 نموذج ثومسون

في نهاية القرن التاسع عشر قدم العالم ثومسون تصوراً آخر للذرة، (بعد اكتشافه ان الذرة تتكون من جسيمات أصغر تحمل شحنات سالبة أطلق عليها أسم الالكترونات)، بأنها كرة موجبة الشحنة تلتصق عليها الالكترونات السالبة الشحنة التي تعادل الشحنة الموجبة للكرة لذا فانها متعادلة الشحنة. والشكل (1 - 2) يبين نموذج ثومسون للذرة.

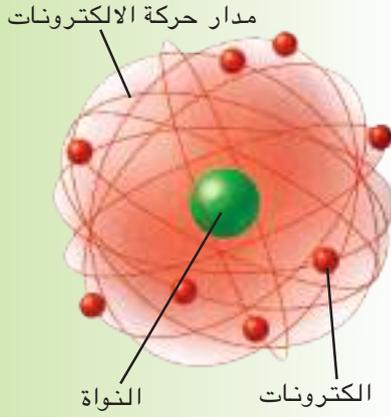


الكترونات سالبة الشحنة

كرة موجبة الشحنة

الشكل (1 - 2)
نموذج ثومسون للذرة.

1 - 2 - 3 نموذج رذرفورد



الشكل (1 - 3)
نموذج رذرفورد للذرة.

في اوائل القرن العشرين وبعد اكتشاف البروتون والذي هو جسيم موجب الشحنة كتلته اكبر بكثير من كتلة الالكترونات. قدم العالم رذرفورد تصوره بأن البروتونات متمركزة في حجم صغير في وسط الذرة اطلق عليه اسم النواة وانها تحتوي على معظم كتلة الذرة وان الالكترونات تدور حولها لذا فان اغلب حجم الذرة فراغ وان عدد الالكترونات السالبة التي تدور حول النواة تعادل الشحنات الموجبة للبروتونات وهذه الالكترونات تدور بسرعة كبيرة وفي مدارات مختلفة البعد عن النواة كما تدور الكواكب حول الشمس لذا سمي هذا النموذج بالنموذج الكوكبي كما في الشكل (1 - 3).

1 - 3 مدخل الى البناء الالكتروني الحديث

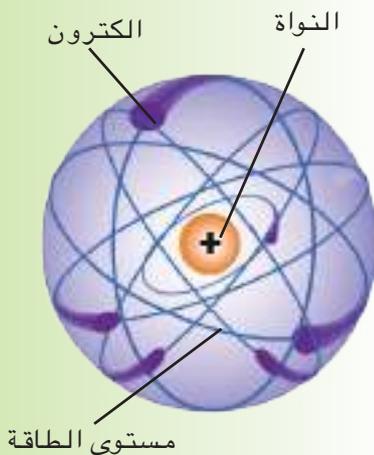
نشأت مشكلة بالنسبة لنموذج رذرفورد الكوكبي. فلو فرضنا ان الالكترونات السالبة ساكنة (الافتراض الاول) فأنها سوف تنجذب الى النواة المخالفة لها بالشحنة لذا يجب ان تكون في حالة حركة (الافتراض الثاني) وبما ان الشحنات الكهربائية المتحركة تحت تأثير قوة جذب تطلق طاقة اذن سوف ينتج نتيجة لذلك فقدان في طاقة الالكترون المتحرك فتبطأ حركته مما يجعله يلف لولبياً وبالتالي يكون غير قادر على مقاومة جذب النواة ويسقط في النواة، لذا ففي كلتا الفرضيتين نجد ان الذرة سوف تنهار، وبما ان الذرات لا تنهار لذلك لا بد ان يكون هناك خطأ حسب المناقشة المذكورة اعلاه.

1 - 3 - 1 نموذج بور

اقترح العالم بور وهو عالم دنماركي عام 1913 ان الالكترونات تدور حول النواة في مستويات ذات طاقة وانصاف اقطار محددة [الشكل (1 - 4)]، ولكل مستوى طاقة رقم يميزه ويصف طاقته يسمى بعدد الكم الرئيسي. فالالكترونون في مستوى الطاقة الاول يكون عدد الكم الرئيسي

هل تعلم

اذا فرضنا ان حجم ذرة ما بحجم ملعب لكرة القدم فأن نواة هذه الذرة المفترضة سوف تكون بحجم كرة زجاجية صغيرة جدا كالتى يلعب بها الاطفال.



الشكل (1 - 4)
نموذج بور للذرة.

له مساوي لواحد اما الالكترون في مستوى الطاقة الثاني يكون عدد الكم الرئيسي له مساوي لاثنين، وهكذا.....، وتزداد طاقة المستوى بزيادة البعد عن النواة فمثلاً يكون مستوى الطاقة الرئيسي الاول ذا طاقة اقل من تلك التي يمتلكها مستوى الطاقة الثاني وهكذا. ويمكن للالكترون ان ينتقل بين مستويات الطاقة هذه عند اكتسابه او فقدانه للطاقة.

1 - 3 - 2 النظرية الذرية الحديثة

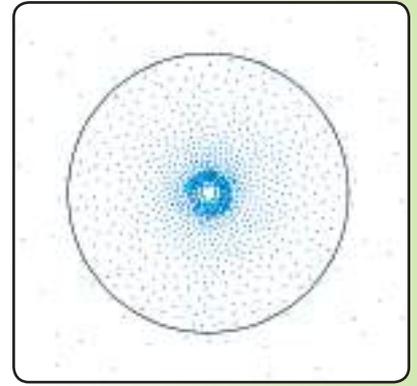
فسر نموذج بور تركيب ذرة الهيدروجين وهي ابسط نظام ذري لانها تحتوي على بروتون واحد والكترون واحد فقط، ولكن هذا النموذج فشل في تفسير بعض الظواهر الطبيعية للعناصر الاخرى التي تحتوي على عدد اكبر من الالكترونات. نشط الكثير من العلماء في وضع الاساس العلمي للنظرية الذرية الحديثة حيث طور العلماء نظرية تعرف بنظرية الكم والتي تنص على احتمال وجود الالكترون في حيز محدد في الفضاء المحيط بالنواة وليس في مدارات محددة الابعاد كما اوضح بور، أطلق عليه اسم الاوربيتال (Orbital) (سميت الاغلفة الالكترونية سابقاً) وهو ما يمكن وصفه بطريقة اخرى بانه السحابة الالكترونية المحيطة بالنواة ويمكن ملاحظة ذلك كما في الشكل (1 - 5). وان لهذه الاوربيتالات الذرية احجاماً واشكالاً مختلفة. ويمكن تلخيص اهم فروض هذه النظرية الحديثة والتي هي نموذج معدل لنموذج بور حول تفسيره للذرة بالاتي:

1- تتكون الذرة من نواة تحيط بها الكترونات ذوات مستويات مختلفة من الطاقة.

2- تدور الالكترونات حول النواة على مسافات بعيدة عنها (نسبة لحجم الذرة) في مستويات الطاقة ويعبر عن هذه المستويات باعداد تدعى اعداد الكم الرئيسية وهي عبارة عن اعداد صحيحة موجبة يرمز لها بالحرف (n).

تمرين (1 - 1)

اختر الجواب الصحيح
مستوى الطاقة الرئيسي
الذي طاقته اعلى هو :
أ - مستوى الطاقة الرئيسي
الاول.
ب - مستوى الطاقة الرئيسي
الثاني.
ج - مستوى الطاقة الرئيسي
الثالث.
د - مستوى الطاقة الرئيسي
الرابع.



الشكل (1 - 5)

احد اشكال الاوربيتالات
(السحابة الالكترونية).

تمرين (2 - 1)

ما مفهوم السحابة
الالكترونية؟

اضافة الى ذلك وكما تعلمنا في المرحلة السابقة توجد النواة في مركز الذرة وتتضمن البروتونات والنيوترونات.

1 - 4 مستويات الطاقة

تعلمنا ان الالكترونات التي تدور بشكل مستمر حول النواة في مدارات مختلفة تمتلك طاقات مختلفة حيث انها تدور على ابعاد مختلفة وكلما كانت الطاقة التي يمتلكها الالكترون اكبر كلما اصبح مدار دورانه حول النواة ابعد. وللتعبير عن مستويات الطاقة المختلفة للالكترونات استخدم العلماء اعداداً تسمى باعداد كم ثانوية اخرى تصف بشكل تام جميع خواص الاوربيتال وخواص الالكترونات التي تحتويها وسنتطرق في هذا الفصل الى احد هذه الاعداد وهو عدد الكم الرئيسي والذي سبقت الاشارة اليه.

1 - 4 - 1 مستويات الطاقة الرئيسية

يعبر عن هذه المستويات بعدد الكم الرئيسي ويرمز له بالحرف (n) ويأخذ قيمةً صحيحة موجبة تساوي 1، 2، 3، 4، 5، 6، 7، ويدل كل منها على مستوى طاقة معين يزيد بزيادة هذا العدد، ولا يأخذ (n) قيمة الصفر ابدأً. ويمكن تمثيل مستويات الطاقة الرئيسية واعداد الكم الرئيسية المقابلة لها بحروف وارقام كما مبين في الجدول (1 - 1).

الجدول 1-1 رمز المستوى الرئيسي وأعداد الكم المقابلة لها

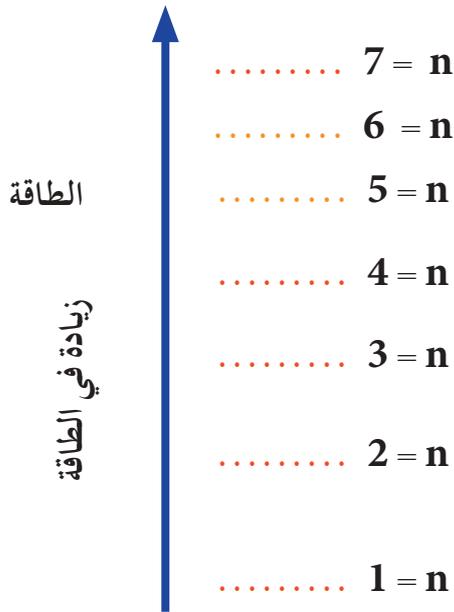
رمز المستوى	K	L	M	N	O	P	Q
قيمة n	1	2	3	4	5	6	7



ازدياد الطاقة

كلما كانت قيمة n كبيرة كانت المسافة التي يبعد بها الالكترون عن النواة اكبر وبالتالي زادت طاقته، اي ان اقرب هذه المستويات من النواة (n = 1) اقلها طاقة وان (n=7)

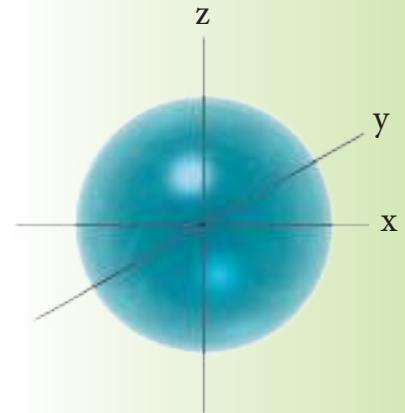
ابعدها عن النواة اكثرها طاقة واقلها ارتباطاً بالنواة مما
يسهل فقدانه. لاحظ الشكل (1 - 6) .



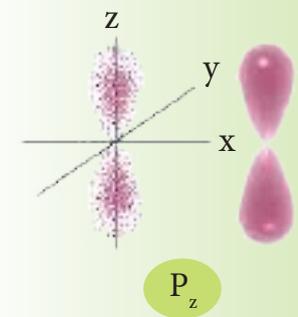
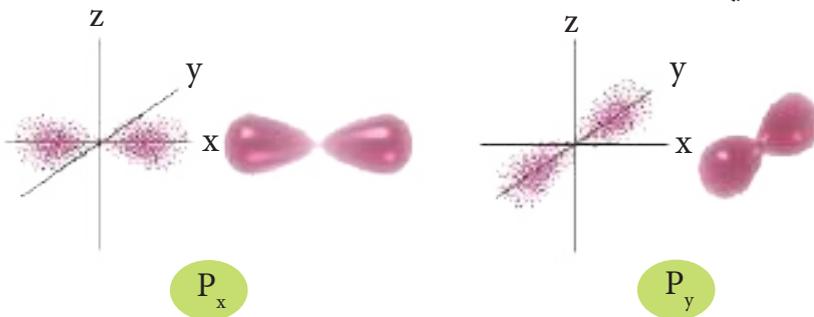
الشكل (1 - 6)
كلما زادت قيم n زادت طاقة
المستوى.

1 - 4 - 2 مستويات الطاقة الثانوية

تحتوي مستويات الطاقة الرئيسية (K و L و M و N و ...) على مستويات طاقة ثانوية يرمز لها بالحروف s و p و d و f وتختلف هذه المستويات خصوصاً من ناحية الشكل وعدد الالكترونات التي تحتويها حيث ان اوربيتال (s) له شكل كروي [الشكل (1 - 7)]. اما المستوى الثانوي (p) فله ثلاث اوربيتالات وكل اوربيتال مكون من فصين متكافئين موزعة في الفراغ بثلاث اتجاهات متعامدة يرمز لها (P_x و P_y و P_z)، وكما موضحة في الشكل (1 - 8). اما المستويين الثانويين (d و f) فلهما اشكال فراغية اكثر تعقيداً.



الشكل (1 - 7)
الشكل الكروي للاوربيتال
(s).



الشكل (1 - 8)
اشكال الاوربيتالات (p).

تحتوي مستويات الطاقة الرئيسية على مستويات الطاقة الثانوية وكما مبين في ادناه:

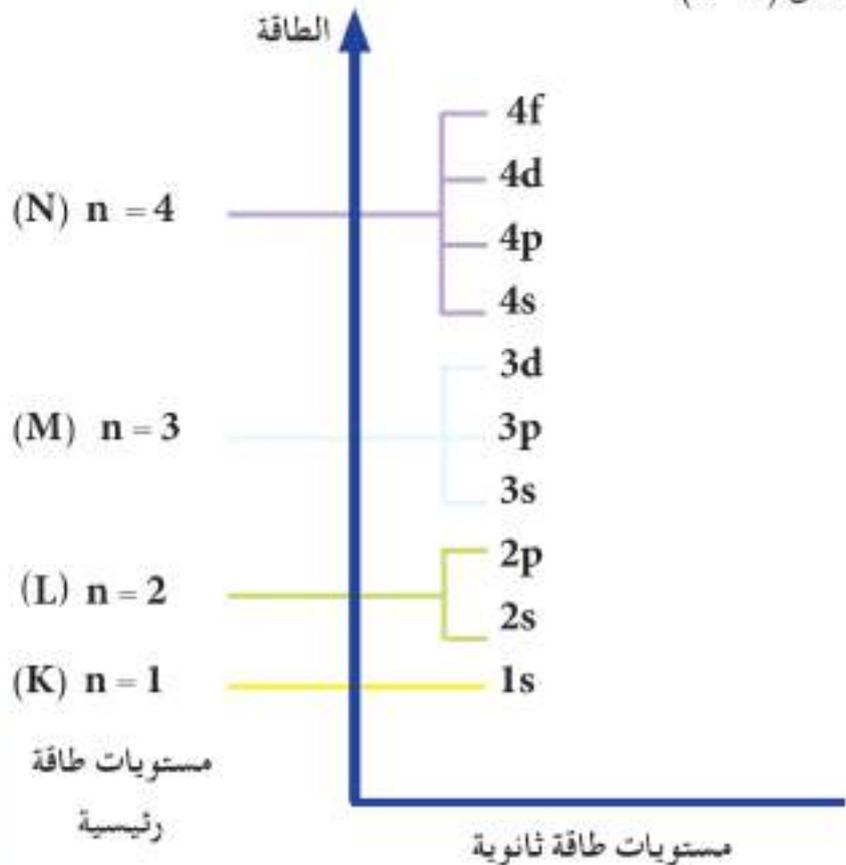
* يحتوي المستوى الرئيسي K $n = 1$ على مستوي ثانوي واحد فقط من نوع s

* يحتوي المستوى الرئيسي L $n = 2$ على مستويين ثانويين من نوع s و p

* يحتوي المستوى الرئيسي M $n = 3$ على ثلاثة مستويات ثانوية من نوع s و p و d

* يحتوي المستوى الرئيسي N $n = 4$ على أربعة مستويات ثانوية من نوع s و p و d و f

ولتحديد المستوى الثانوي من اي مستوى من المستويات الرئيسية بطريقة رمزية تكتب قيمة n من المستوى الرئيسي ثم الحرف المخصص للمستوى الثانوي، فعلى سبيل المثال يكتب رمز المستوى الثانوي s بوضع رقم المستوى الرئيسي قبل المستوى الثانوي فيكون 2s والمستوى الثانوي d من المستوى الرئيسي الرابع هو 4d وهكذا، وكما موضح في الشكل (1 - 9).

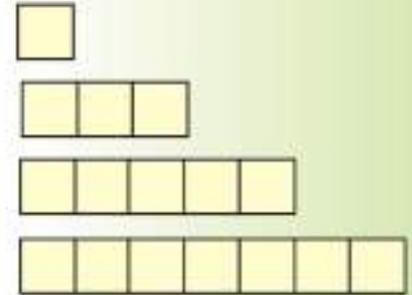


الشكل (1 - 9)
مستويات الطاقة الثانوية التي توجد ضمن مستويات الطاقة الرئيسية.

1-4-3 عدد الاوربيتالات والالكترونات في المستويات الثانوية

تحتوي المستويات الثانوية على مجموعة من الاوربيتالات المختلفة التي يمكن الرمز لها بالمربع □ كما موضع ادناه:

- في المستوى الثانوي s يوجد اوربيتال واحد
- في المستوى الثانوي p يوجد ثلاث اوربيتالات
- في المستوى الثانوي d يوجد خمسة اوربيتالات
- في المستوى الثانوي f يوجد سبعة اوربيتالات

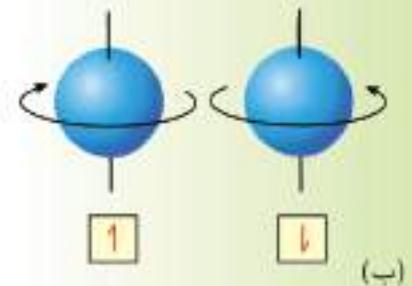


يتسع الاوربيتال الواحد لالكترونين فقط كحد اقصى ولكن قد يحتوي الاوربيتال في بعض الاحيان على الكترون واحد او يكون فارغاً وعلى هذا الاساس فان المستويات الثانوية تتشعب كالآتي. (اي تحتوي على الحد الاقصى من الالكترونات).

- المستوى الثانوي s يتشعب كحد اقصى 2 الكترون
- المستوى الثانوي p يتشعب كحد اقصى 6 الكترون
- المستوى الثانوي d يتشعب كحد اقصى 10 الكترون
- المستوى الثانوي f يتشعب كحد اقصى 14 الكترون

ان من المفترض ان يتنافر الالكترونات في حال وجودهما في اوربيتال واحد لانهما يحملان نفس الشحنة السالبة، فهل فكرت لماذا لا تتنافر الالكترونات مع بعضها عند وجودها في نفس الاوربيتال؟ للاجابة عن تساؤلك هذا ان كل الكترون يبرم حول محوره في نفس الوقت الذي يدور فيه حول النواة [الشكل (1 - 10) أ]. فعند ازدواج الكترونين في اوربيتال واحد [1ب] فان احدهما سوف يبرم حول محوره باتجاه دوران عقرب الساعة ويعطى له الرمز [1] اما الاخر فيكون برمه عكس دوران عقرب الساعة ويعطى له الرمز [ب] اي ان احدهما سوف يبرم عكس الاخر مما يلغي تنافرها [الشكل (1 - 10) ب].

تمرين (1 - 3)
أ - ما عدد الاوربيتالات في كل من مستوى الطاقة الرئيسي الاول والثالث؟
ب - ما عدد الالكترونات في كل من مستوى الطاقة الرئيسي الثاني والثالث؟



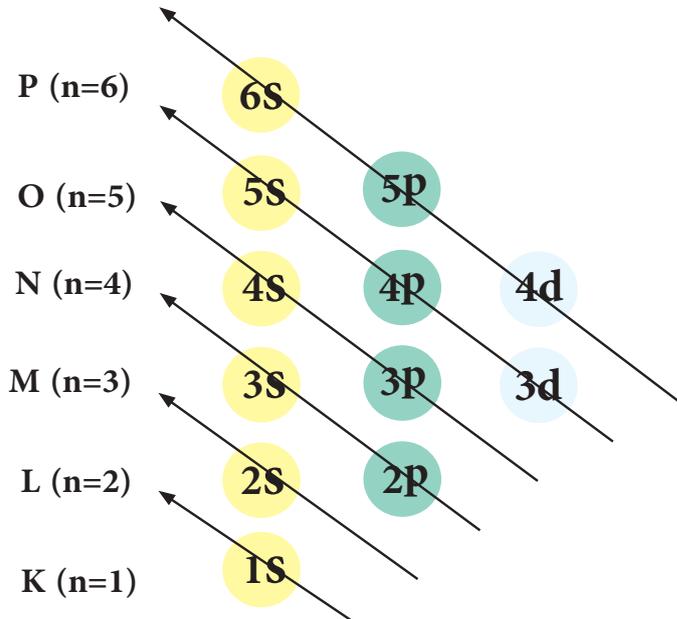
الشكل (1 - 10)
أ - دوران الالكترون حول النواة.
ب - دوران الكترونين حول محوريهما في الاوربيتال الواحد.

1 - 5 الترتيب الالكتروني

تحتوي العناصر المختلفة على اعداد مختلفة من الالكترونات وتترتب هذه الالكترونات حول النواة في الذرة ويعرف ذلك بالترتيب الالكتروني لذلك تتصف ذرات كل عنصر بترتيب الكتروني خاص تنتظم فيه هذه الالكترونات في الذرة بحيث تكون الطاقة الكلية اقل ما يمكن وتراعى المبادئ والقواعد التالية عند ترتيب الالكترونات على المستويات.

1 - 5 - 1 مبدأ أوفباو

ينص هذا المبدأ على ان مستويات الطاقة الثانوية تملأ بالالكترونات حسب تسلسل طاقاتها من الاوطأ الى الاعلى وتتبع المنوال الموضح في الشكل (1 - 11).

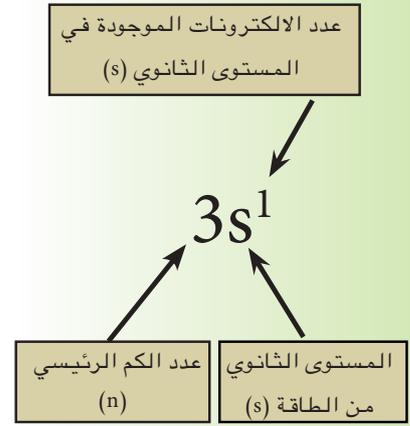


الشكل (1 - 11)
تسلسل مستويات الطاقة
الثانوية.

وعند كتابة الترتيب الالكتروني لاية ذرة يجب معرفة العدد الذري لتلك الذرة حيث أن عدد الالكترونات للذرة المتعادلة كهربائياً يكون مساوٍ لعددها الذري ويكتب عادة في اسفل يسار رمز العنصر. حيث يمتلئ اولاً اوربيتال 1s بالالكترونات ثم 2s ثم 2p ثم 3s ثم 3p ثم 4s ثم 3d وهكذا وكما يلي:

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f

ونلاحظ انه كلما زاد رقم الغلاف الرئيسي (n) ازدادت طاقة الالكترونات الموجودة فيه وقلت المسافة بين غلاف رئيسي واخر لذلك يحصل تداخل بين الاغلفة الثانوية التي تعود لاغلفة رئيسية مختلفة. ويجب العلم ان الرقم المكتوب الى يسار رمز مستوى الطاقة الثانوي يمثل قيمة عدد الكم الرئيسي (n)، بينما يمثل العدد في اعلى يمين الرمز (s) الى عدد الالكترونات الموجودة في هذا المستوى .. وهكذا الحال لبقية الرموز وكما موضح في الشكل (1 - 12).



الشكل (1 - 12)
طريقة كتابة الترتيب الالكتروني.

1 - 5 - 2 قاعدة هوند

وتنص على انه لا يحدث ازدواج بين الكترونين في مستوى الطاقة الثانوي الا بعد ان تشغل اوربيتالاته فراداً اولاً. تستخدم هذه القاعدة في حالة الذرات التي ينتهي ترتيبها الالكتروني بمستويات الطاقة الثانوية p و d و f حيث لا نضع الكترونين في اوربيتال واحد الا بعد ان نضع الكتروناً واحداً في كل اوربيتال من اوربيتالات مستوى الطاقة الثانوية.

مثال 1 - 1 :

اكتب الترتيب الالكتروني لكل من المستويات الثانوية الاتية: p^3 و d^4 و f^6 و p^4 و d^7 و f^{11} و p^5

الحل:

p^3	1	1	1				
d^4	1	1	1	1			
f^6	1	1	1	1	1	1	
p^4	1↓	1	1				
d^7	1↓	1↓	1	1	1		
f^{11}	1↓	1↓	1↓	1↓	1	1	1
p^5	1↓	1↓	1				

تمرين (1 - 4)

بين كيفية ترتيب الالكترونات في اوربيتالات المستويات الثانوية التالية التي تحتوي على عدد من الالكترونات d^3 , p^5 , d^6 , p^2

هل تعلم

لفهم قاعدة هوند افرض انك في صف يحتوي على رحلات تستوعب طالبين في كل رحلة ويطلب منك المدرس ان يجلس اولا طالباً في كل رحلة واذا بقي مزيداً من الطلاب عندها يجلس الطلاب الباقين بالترتيب متراصين الى جانب زملائهم .

مثال 1 - 2 :

اكتب الترتيب الالكتروني للعناصر الاتية:



الحل:

العنصر	التوزيع الالكتروني
${}^1_1\text{H}$	$1s^1$
${}^2_2\text{He}$	$1s^2$
${}^3_3\text{Li}$	$1s^2 2s^1$
${}^4_4\text{Be}$	$1s^2 2s^2$

مثال 1 - 3 :

اكتب الترتيب الالكتروني وبين ترتيب الالكترونات في المستوى الرئيسي الاعلى طاقة لكل عنصر من العناصر الاتية:

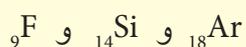


الحل:

العنصر	الترتيب الالكتروني	مستوى الطاقة الرئيسي الاخير
${}^5_5\text{B}$	$1s^2 2s^2 2p^1$	$2s^2 2p^1$
${}^8_8\text{O}$	$1s^2 2s^2 2p^4$	$2s^2 2p^4$
${}^{10}_{10}\text{Ne}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	$2s^2 2p^6$
${}^{12}_{12}\text{Mg}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	$3s^2$
${}^{13}_{13}\text{Al}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	$3s^2 3p^1$
${}^{15}_{15}\text{P}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	$3s^2 3p^3$

تمرين (1 - 5)

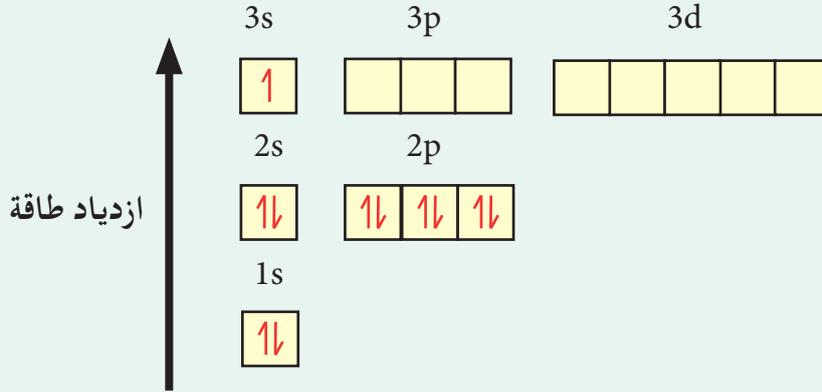
اكتب الترتيب الالكتروني ثم بين توزيع الالكترونات على الاوربيتالات في العناصر الاتية:



مثال 1 - 4 :

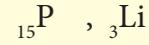
اكتب الترتيب الالكتروني لذرة عنصر الصوديوم $_{11}\text{Na}$ مبيناً التدرج في الطاقة حسب مستويات الطاقة الرئيسية .

الحل:



تمرين (1 - 6)

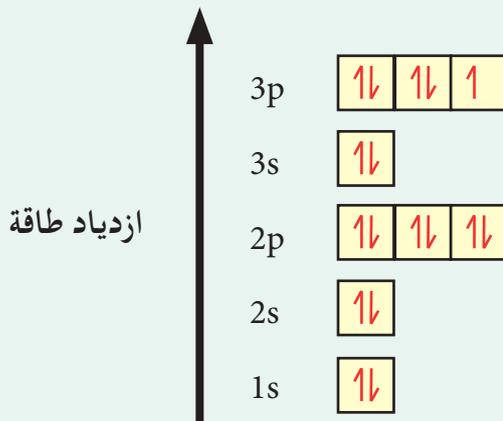
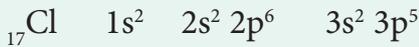
اكتب الترتيب الالكتروني لذرات العناصر الاتية ثم بين ترتيب مستويات الطاقة الرئيسية حسب تدرجها من الاقل الى الاعلى .



مثال 1 - 5 :

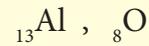
اكتب الترتيب الالكتروني لذرة الكلور $_{17}\text{Cl}$ ثم بين ترتيب مستويات الطاقة الثانوية حسب تدرجها في الطاقة من الاقل الى الاعلى .

الحل:



تمرين (1 - 7)

اكتب الترتيب الالكتروني لذرات العناصر الاتية ثم بين ترتيب مستويات الطاقة الثانوية حسب تدرجها من الاقل الى الاعلى .



* ملاحظة : مطلوب من الطالب فقط معرفة العناصر التي يكون عددها الذري لايتجاوز (20) من الجدول الدوري لاسئلة هذا الفصل.

اذكر عدد الالكترونات في كل مستوى رئيسي من الطاقة حول نواة العنصر .



الحل:



المستوى الرئيسي الاول $n = 1$ يحتوي على 2 إلكترون
المستوى الرئيسي الثاني $n = 2$ يحتوي على 3 إلكترون



المستوى الرئيسي الاول $n = 1$ يحتوي على 2 إلكترون
المستوى الرئيسي الثاني $n = 2$ يحتوي على 8 إلكترون



المستوى الرئيسي الاول $n = 1$ يحتوي على 2 إلكترون
المستوى الرئيسي الثاني $n = 2$ يحتوي على 8 إلكترون
المستوى الرئيسي الثالث $n = 3$ يحتوي على 2 إلكترون

1 - 6 ترتيب لويس (رمز لويس)

يعتمد رمز لويس على عدد الالكترونات الموجودة في الغلاف الاخير (مستوى الطاقة الخارجي) والذي يدعى بغلاف التكافؤ. ترتب الالكترونات الموجودة في الغلاف الخارجي لذرة العنصر بطريقة صورية تسمى ترتيب (رمز) لويس وكما يأتي :

يكتب رمز العنصر الكيميائي محاطاً بنقاط تمثل كل نقطة الكتروناً واحداً وتمثل كل نقطتين متجاورتين زوجاً

تمرين (1 - 8)
اذكر عدد الالكترونات في كل مستوى طاقة رئيسي حول نوى العناصر ${}_2\text{He}$, ${}_7\text{N}$

اللكترونيًا، ويتم توزيع هذه النقاط بحيث لا يزيد عددها في كل جهة من الجهات الأربعة المحيطة بالرمز على نقطتين إلى يمين الرمز ونقطتين إلى يساره ونقطتين أعلاه ونقطتين أسفله وكما هو مبين أدناه. والشكل (1 - 13) يوضح ترتيب لويس لبعض العناصر في الجدول الدوري.

الشكل (1 - 13)
جزء من الجدول الدوري
موضحاً فيه ترتيب لويس
لبعض العناصر.

الرمز

مثال 1 - 7

اكتب رمز لويس للعناصر الآتية :



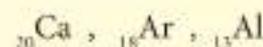
الحل:

أولاً نكتب الترتيب الإلكتروني لكل عنصر لكي نحدد عدد الإلكترونات في الغلاف الخارجي .

العنصر	الترتيب الإلكتروني	الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي	رمز لويس
${}_1\text{H}$	$1s^1$	1	$\text{H}\cdot$
${}_5\text{B}$	$1s^2 \quad \underline{2s^2 2p^1}$	3	$\cdot\text{B}\cdot$
${}_{10}\text{Ne}$	$1s^2 \quad \underline{2s^2 2p^6}$	8	$\cdot\cdot\text{Ne}\cdot\cdot$
${}_{12}\text{Mg}$	$1s^2 \quad 2s^2 2p^6 \quad \underline{3s^2}$	2	$\cdot\text{Mg}\cdot$
${}_{14}\text{Si}$	$1s^2 \quad 2s^2 2p^6 \quad \underline{3s^2 3p^2}$	4	$\cdot\text{Si}\cdot$

تمرين (1 - 9)

اكتب رمز لويس للعناصر الآتية:



مثال 1 - 8 :

ذرة عنصر مرتبة فيها الالكترونات كالآتي: $1s^2 2s^2 2p^4$

- 1 - ما عدد الالكترونات في هذه الذرة؟
- 2 - ما العدد الذري للعنصر؟
- 3 - ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالالكترونات؟
- 4 - ما عدد الالكترونات غير المزدوجة؟
- 5 - اكتب رمز لويس لهذه الذرة؟

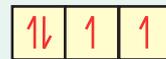
الحل:

- 1 - عدد الالكترونات فيها يساوي 8 .
- 2 - العدد الذري للعنصر يساوي 8 لأنه يساوي عدد الالكترونات.



المستوى الثانوي 1s وكذلك المستوى الثانوي 2s مملوءة بالالكترونات اما المستوى 2p غير مملوء لذلك يكون عدد المستويات الثانوية المملوءة بالالكترونات اثنان فقط.

4 -



نلاحظ عدد الالكترونات غير المزدوجة اثنان فقط.



تمرين (1 - 10)

عنصر عدده الذري 6 :

- 1 - اكتب الترتيب الالكتروني له.
- 2 - ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالالكترونات.
- 3 - ما عدد الالكترونات غير المزدوجة فيه.
- 4 - اكتب رمز لويس لهذه الذرة.

1 - 7 الجدول الدوري

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
		3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9	10	11 IB	12 IIB						

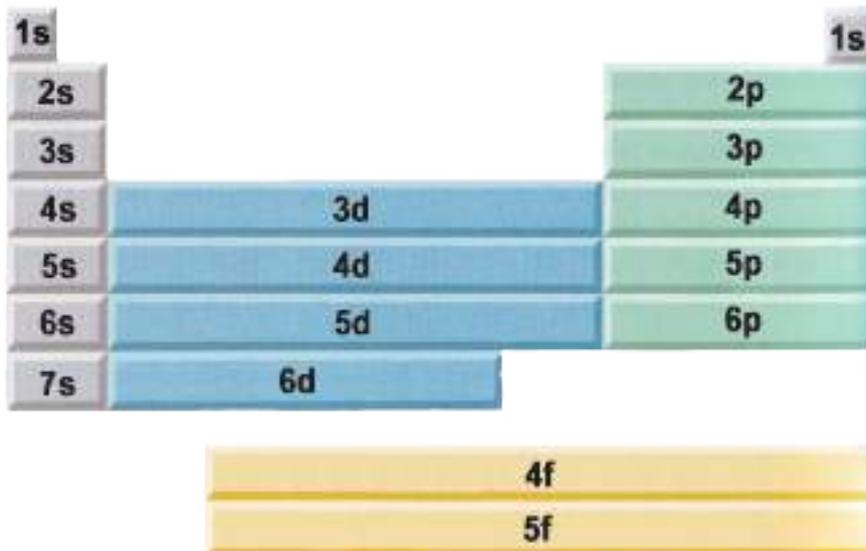
الشكل (1 - 14)

جزء من الجدول الدوري بدون عناصر.

يعتبر الجدول الدوري أهم أداة لدارسي علم الكيمياء ومن بين فوائده المتعددة توقع وفهم خواص العناصر فمثلاً اذا علمت الخواص الفيزيائية والكيميائية لعنصر في زمرة او دورة يمكنك التوقع الى حد كبير وصحيح خواص العناصر التي تقع في زمرته او دورته، [الشكل (1 - 14)].

1 - 8 تصنيف العناصر في الجدول الدوري تبعاً لترتيبها الإلكتروني

تقوم الإلكترونات بالدور الأكثر أهمية في تحديد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعنصر وخصوصاً الإلكترونات الموجودة في مستويات الطاقة الخارجية التي نعرفها بالإلكترونات التكافؤ، ويعتمد تصنيف العناصر في الجدول الدوري على هذه الخواص. يمكن تقسيم العناصر إلى أربعة تجمعات تبعاً لنوع المستوى الثانوي الذي ينتهي به الترتيب الإلكتروني للعنصر (s و p و d و f) وكما موضحاً في الشكل (1 - 15).



الشكل (1 - 15)
تقسيم الجدول الدوري
حسب مستويات الطاقة
الثانوية التي ينتهي
بها الترتيب الإلكتروني
للعناصر.

1 - 8 - 1 عناصر تجمع - s (بلوك s)

وهي العناصر التي تقع في أقصى يسار الجدول الدوري وتضم الزمرتين IA و IIA والتي ينتهي ترتيبها الإلكتروني بمستوى الطاقة الثانوي s عدا الهيليوم He حيث يوضع مع العناصر النبيلة في أقصى اليمين. وتضم الزمرة IA العناصر التي يحتوي مستوى طاقتها الثانوي الأخير من نوع s على إلكترون واحد فقط أما الزمرة IIA فتضم العناصر التي يحتوي مستوى طاقتها الثانوي الأخير s على إلكترونين.

1 - 8 - 2 عناصر تجمع - p (بلوك p)

IA																	VIIIA
H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne

الشكل (16 - 1)
الجدول الدوري ممثلاً فيه
العناصر الممثلة.

وهي العناصر التي تقع في يمين الجدول الدوري، لاحظ الشكل (1 - 16) والتي ينتهي ترتيبها الإلكتروني بالمستوى الثاني p وتشمل ستة زمر الخمسة الأولى منها هي (IIIA و IVA و VA و VIA و VIIA) و الزمرة الأخيرة التي تقع أقصى يمين الجدول الدوري (الزمرة VIIIA أو الزمرة صفر) فتسمى بزمرة العناصر النبيلة. تسمى العناصر التي تكون ممتلئة جزئياً بالالكترونات في الأغلفة الثانوية s و p وكذلك زمرة العناصر النبيلة بالعناصر الممثلة، كما وتطلق تسميات معينة أخرى على بعض زمر العناصر حيث تسمى عناصر الزمرة (IA) بالفلزات القلوية، أما عناصر الزمرة (IIA) فتسمى بفلزات التربة القلوية وعناصر الزمرة (VIIA) بالهالوجينات.

* عناصر بلوك s

1 IA	2 IIA
1 H	
3 Li	4 Be
11 Na	12 Mg
19 K	20 Ca
37 Rb	38 Sr
55 Cs	56 Ba
87 Fr	88 Ra

عناصر بلوك d

	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9	10	11 IB	12 IIB
21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	
39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	
57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	
89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	

عناصر بلوك p

					18 VIIIA
13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 He
5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn

عناصر بلوك f

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

الشكل (17 - 1)
الجدول الدوري للعناصر.

* يكتب العدد الذري للعنصر في الجدول الدوري في أعلى يسار رمز العنصر وهذا على عكس ما تعلمته عند كتابة العدد الذري للعنصر والذي يكون في أسفل يسار رمز العنصر وهنا للتوضيح فقط.

1 - 8 - 3 عناصر تجمع - d (بلوك d)

هي عناصر فلزية ينتهي الترتيب الالكتروني لها بالمستويين الثانويين (s و d) ويطلق على هذه العناصر بالعناصر الانتقالية (Transition Elements) او عناصر المجموعة B وتقع في وسط الجدول الدوري، كما موضحة في الشكل (1 - 17).

1 - 8 - 4 عناصر تجمع - f (بلوك f)

وهي العناصر المتجمعة في اسفل الجدول الدوري وينتهي ترتيبها الالكتروني بالمستوى الثاني f ويطلق عليها العناصر الانتقالية الداخلية (The inner-transition elements)، وتضم 28 عنصر وتنتهي الى الدورتين السادسة والسابعة، [الشكل (1 - 17)].

1 - 9 كيفية معرفة الدورة والزمرة التي يقع فيها اي عنصر من عناصر المجموعة A

لمعرفة رقم الدورة والزمرة لعناصر المجموعة A نقوم بالخطوات الاتية:

اولاً: نكتب الترتيب الالكتروني للعنصر.

ثانياً: يمثل رقم الدورة اعلى رقم للمستوى الرئيسي n الذي ينتهي به الترتيب الالكتروني للعنصر.

ثالثاً: يمكن ايجاد رقم الزمرة كالاتي:

أ - اذا انتهى الترتيب الالكتروني بالمستوى الثاني s فعدد الالكترونات الموجودة في هذا المستوى يمثل رقم الزمرة.

ب - اذا انتهى ترتيبه الالكتروني بالمستوى الثاني p فعدد الالكترونات الموجودة في هذا المستوى بالاضافة الى الالكترونين الموجودين في المستوى الثاني s ضمن المستوى الرئيسي الذي يتشعب قبله يمثل رقم الزمرة.

اذا كان المجموع 8 ألكترونات فيعني هذا ان العنصر يقع في الزمرة الثامنة أو الزمرة صفر وهي زمرة العناصر النبيلة، عدا الهيليوم فان مستوى الطاقة الرئيسي الاخير له ينتهي بـ (2) الكترون فقط.

هل تعلم

تستعمل الغازات النبيلة في صناعة الاشارات العضيئة ولوحات الاعلان. مثلاً غاز النيون.

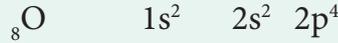
ما الدورة والزمرة التي يقع فيها كل من العناصر الآتية:



الحل:

هل تعلم

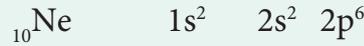
لم يفز مندلييف بجائزة نوبل وذلك لأن عظمة عمله لم تعرف الا عام 1906 اي قبل سنة واحدة من وفاته حيث رشح لنيل جائزة نوبل في الكيمياء لكنه خسر بفارق صوت واحد لمصلحة هنري موسان الذي اكتشف الفلور.



آخر مستوى رئيسي هو الثاني 2 لذا فان دورته هي الثانية. آخر مستوى ثانوي هو p يحتوي 4 الكترونات فيضاف لها الكتروني s الذي تشبع قبله فيكون المجموع :
 $6 = 2 + 4$ لذا فان زمرة هي السادسة.
 اذن الاوكسجين يقع ضمن الدورة الثانية في الزمرة السادسة من الجدول الدوري.



آخر مستوى رئيسي له المستوى الثالث 3 لذا فان دورته هي الثالثة. آخر مستوى ثانوي له p يحتوي 5 الكترونات اضافة الى 2 الكترون من مستوى 3s الذي قبله فيكون المجموع 7 لذا فان زمرة السابعة.
 اذن الكلور يقع ضمن الدورة الثالثة في الزمرة السابعة من الجدول الدوري.



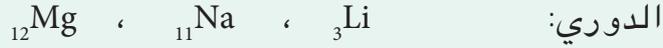
آخر مستوى رئيسي الثاني 2 لذا فان دورته هي الثانية. و آخر مستوى ثانوي له p يحتوي 6 الكترونات 2 الكترون من مستوى 2s الذي قبله فيكون المجموع 8 لذا فان زمرة هي الثامنة.
 اذن النيون يقع ضمن الدورة الثانية في الزمرة صفر من الجدول الدوري.



آخر مستوى رئيسي له المستوى الرابع 4 لذا فان دورته هي الرابعة.
 آخر مستوى ثانوي له s يحتوي الكترون واحد لذا فان زمرة هي الاولى.
 اذن البوتاسيوم يقع ضمن الدورة الرابعة في الزمرة الاولى من الجدول الدوري.

مثال 1 - 10:

ما الشيء المشترك بين مواقع العناصر التالية في الجدول



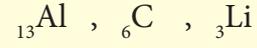
الحل:

$_{3}\text{Li}$	$1s^2$	$2s^1$	زمرة اولى دورة ثانية	
$_{11}\text{Na}$	$1s^2$	$2s^2 2p^6$	$3s^1$	زمرة اولى دورة ثالثة
$_{12}\text{Mg}$	$1s^2$	$2s^2 2p^6$	$3s^2$	زمرة ثانية دورة ثالثة

اذن الذي يربط بين Li و Na انهما يشتركان في زمرة واحدة هي الزمرة الاولى اما الذي يربط بين Na و Mg انهما يشتركان في دورة واحدة هي الدورة الثالثة .

تمرين (1 - 11)

ما الدورة والزمرة التي يقع فيها كل من العناصر الاتية في الجدول الدوري:



مثال 1 - 11:

ما الشيء المشترك بين مواقع العناصر التالية في الجدول



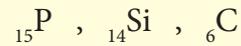
الحل:

$_{4}\text{Be}$	$1s^2$	$2s^2$	زمرة ثانية دورة ثانية
$_{5}\text{B}$	$1s^2$	$2s^2 2p^1$	زمرة ثالثة دورة ثانية
$_{7}\text{N}$	$1s^2$	$2s^2 2p^3$	زمرة خامسة دورة ثانية

تتشارك هذه العناصر في دورة واحدة وهي الدورة الثانية ولكنها تختلف في الزمر حيث ان كل عنصر من زمرة فعنصر البريليوم Be يقع في الزمرة الثانية وعنصر البورون B يقع في الزمرة الثالثة اما عنصر النتروجين N فيقع في الزمرة الخامسة.

تمرين (1 - 12)

ما الشيء المشترك بين مواقع العناصر التالية في الجدول الدوري:

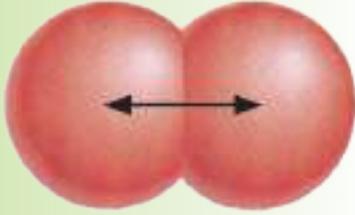
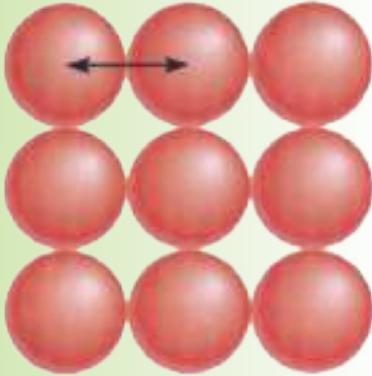


1 - 10 الخواص الدورية

تتدرج الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الموجودة في زمر ودورات الجدول الدوري من حيث انصاف اقطارها الذرية وطاقات تأينها والفتها الالكترونية وسالبيتها الكهربائية وكما مبين في ادناه.

1 - 10 - 1 نصف قطر الذرة

ان الذي يحدد حجم الذرة هو نصف قطرها ويتحدد نظرياً بأخر مستوى مشغول بالالكترونات ان احدى الطرائق المستخدمة لقياس نصف القطر الذري هي قياس المسافة بين نواتي ذرتين متماثلتين ومتحدتين كيميائياً ثم قسمة المسافة المقاسة على اثنين، وكما موضح في الشكل (1 - 18) ويمكن بذلك تعريف نصف القطر الذري على انه **نصف المسافة بين نواتي ذرتين متماثلتين متحدتين كيميائياً**. ويلاحظ ان العناصر ضمن الدورة الواحدة يقل نصف قطرها كلما اتجهنا من اليسار الى اليمين اي بزيادة اعدادها الذرية حيث تزداد قوة الجذب بين الالكترونات ضمن المستوى الرئيسي الواحد مع الشحنة الموجبة للنواة بزيادة عددها فيه. اما في الزمر فيزداد نصف القطر كلما اتجهنا من الاعلى الى الاسفل في الجدول وابتعاد الالكترونات الخارجية عن النواة، وكما مبين في الشكل (1 - 19).



الشكل (1 - 18) كيفية ايجاد نصف قطر الذرة.

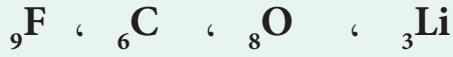
	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1	H							He
2	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn

يقبل الحجم الذري للدورة بالاتجاه من اليسار الى اليمين

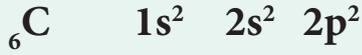
يزداد الحجم الذري عند النزول الى اسفل الزمرة

الشكل (1 - 19) جزء من الجدول الدوري موضحاً فيه حجوم بعض ذرات العناصر.

رتب العناصر التالية حسب زيادة انصاف اقطارها الذرية:



الحل:

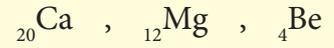


نلاحظ ان جميع هذه العناصر تنتهي بالمستوى الرئيسي الثاني اي انها تقع ضمن الدورة الثانية من الجدول الدوري وعليه يكون ترتيب العناصر حسب زيادة انصاف اقطارها



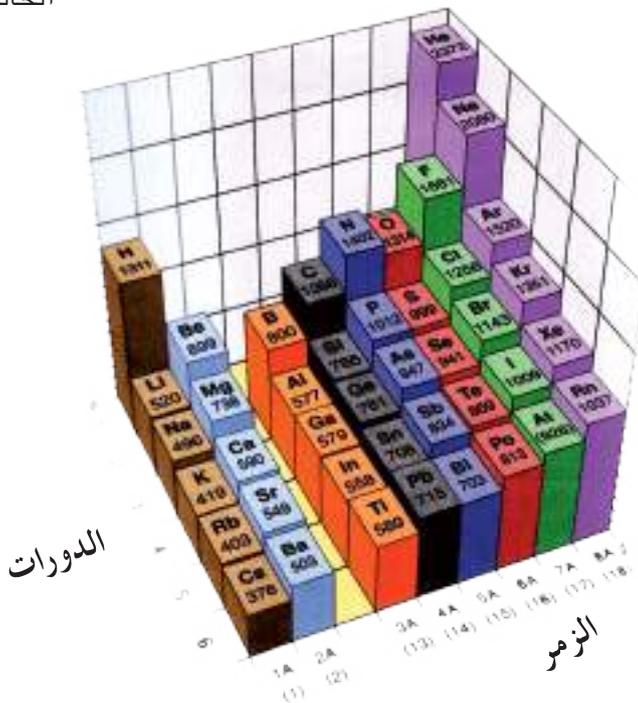
تمرين (1 - 13)

رتب العناصر الاتية حسب زيادة انصاف اقطارها الذرية:



1 - 10 - 2 طاقة التآين Ionization Energy

تعرف طاقة التآين بانها مقدار الطاقة اللازمة لنزع الكترون واحد من مستوى الطاقة الخارجي لذرة عنصر معين متعادلة الشحنة في حالتها الغازية كما في تآين ذرة الصوديوم



الشكل (1 - 20)
تدرج طاقات التآين لذرات بعض العناصر.

تتدرج طاقات التأين في الزمر من الأعلى الى الأسفل فكلما زاد العدد الذري كلما قلت طاقة التأين لهذا العنصر بسبب ابتعاد الكترولونات الاغلفة الخارجية عن النواة مما يسهل فقدان احدهما اما في الدورات فان طاقات التأين تزداد للعناصر كلما زاد العدد الذري للعنصر بسبب زيادة الشحنة الموجبة ضمن النواة وبقاء الالكترولونات في نفس مستوى الطاقة الرئيسي الخارجي فتزداد بذلك قوة الجذب على الالكترولون من قبل الشحنات الموجبة للنواة [الشكل (1 - 20)]، وهناك استثناء لهذه الزيادة وهو انه اذا كان للذرة غلاف ثانوي مشبع مثل ns^2 أو نصف مشبع مثل np^3 فتكون طاقة تأينها اكبر من طاقة تأين الذرة التي بعدها مثل N_7 أكبر طاقة تأين من O_8 على الرغم من ان ذرة الاوكسجين اكبر عدد ذري من ذرة النتروجين ويقعان في دورة واحدة. تمتلك العناصر النبيلة اعلى طاقة تأين لأنها لا تفقد الكترولونات بسهولة.

1 - 10 - 3 الالفة الالكترونية Electron Affinity

تعرف الالفة الالكترونية بانها قابلية الذرة المتعادلة كهربائياً في الحالة الغازية على اكتساب الكترولون واحد وتحرير مقداراً من الطاقة، كما في ذرة الفلور .



تزداد الالفة الالكترونية للعناصر في الدورات بزيادة العدد الذري لها اما في عناصر الزمرة الواحدة فتزداد صعوبة اضافة الالكترولون بزيادة العدد الذري للعنصر فكلما زاد العدد الذري ازدادت صعوبة اضافة الالكترولون. وتعتبر العناصر النبيلة اقل العناصر التي لها الالفة الكترونية لانه من الصعوبة اضافة الكترولونات اليها.

1 - 10 - 4 الكهرسلبية Electronegativity

في الكثير من المركبات تكون الشحنة السالبة لالكترولونات التآصر مركزة بالقرب من ذرة معينة دون غيرها مما يؤثر بشكل كبير في الخواص الكيميائية للمركب وتعرف الكهرسلبية بانها قدرة الذرة على جذب الكترولونات التآصر

هل تعلم

الكهرسلبية هي خاصية من خواص الذرات في المركبات بينما طاقة التأين والالفة الالكترونية هما خاصيتان للذرات بحالتها المفردة .

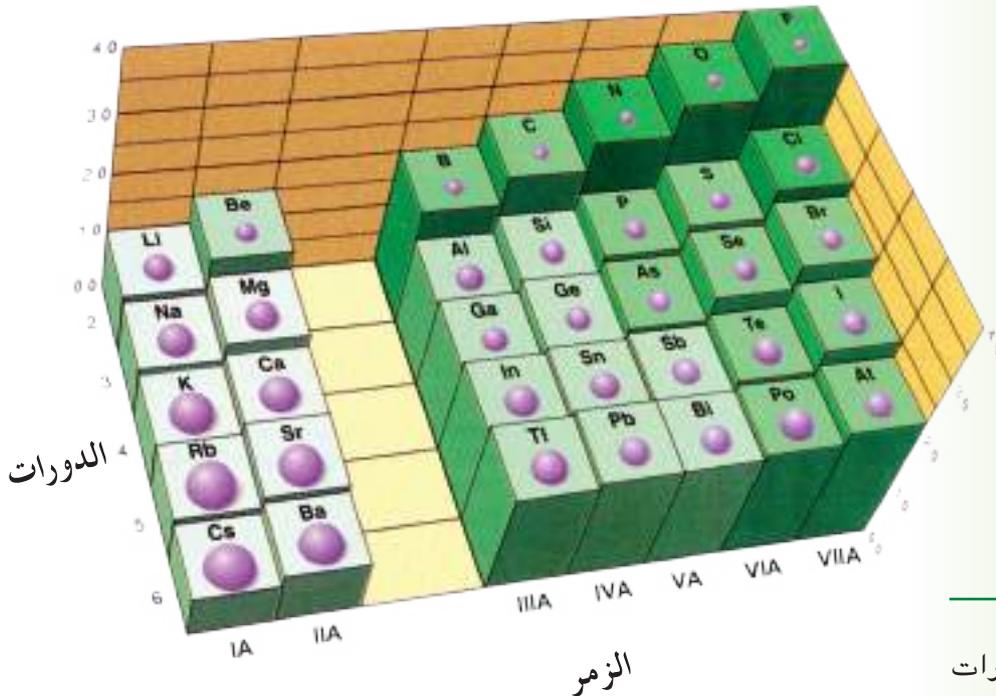
هل تعلم

ان الفلزات اقل كهرسلبية من اللافلزات، كما ان كهرسلبية مرتبطة بحجم الذرة فكلما صغر حجم الذرة ازدادت كهرسبيتها اي ان الذرة الصغيرة تملك قوة جذب اكبر لالكتروناتها ولالالكترونات الذرات الاخرى.

نحوها في اي مركب كيميائي وبما ان الفلور اعلى العناصر كهرسلبية فقد تم اعطائه الرقم 4 كقياس للكهرسلبية وحددت هذه القيم لباقي العناصر قياساً على كهرسلبية الفلور، [الشكل (1 - 21)].

تزداد الكهرسلبية كلما زاد العدد الذري في الدورة مع وجود بعض الاستثناءات اما في الزمر فتقل كلما زاد العدد الذري.

وبالنسبة للغازات النبيلة فتعتبر شاذة لان بعضها لا يكون مركبات وبالتالي لا يمكن تعيين الكهرسلبية له لكن عندما يكون الغاز النبيل مركبات فيكون ذا كهرسلبية عالية جداً.



الشكل (1 - 21)
تدرج الكهرسلبية لذرات
بعض العناصر.

1 - 10 - 5 الخواص الفلزية واللافلزية

تتغير الخواص الفلزية واللافلزية تبعاً لتغير العدد الذري لذرات الزمرة الواحدة أو لذرات الدورة الواحدة، فكلما ازداد العدد الذري لذرات دورة واحدة تقل الخواص الفلزية لتظهر وتزداد الخواص اللافلزية. فمثلاً، في الدورة الثانية يظهر الليثيوم والبريليوم الخواص الفلزية ثم يأتي البورون بخواص أشباه الفلزات ثم تأتي بقية عناصر الدورة كالكربون

أسئلة الفصل الأول

6- مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يحتوي

على عدد من الأوربيتالات مقداره:

أ - 4 أوربيتال.

ب - 9 أوربيتال.

ج - 16 أوربيتال.

7 - لذرة عنصر ترتيب الكتروني حسب

تدرج مستويات الطاقة الثانوية كالآتي:

$1s^2 2s^2 2p^3$ لذا فان العدد الذري للعنصر
مقداره:

أ - 5

ب - 4

ج - 7

8 - الترتيب الإلكتروني لذرة النيون $_{10}\text{Ne}$

كالآتي:

(أ) $1s^2 2s^2 2p^6$

(ب) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

(ج) $1s^2 2s^2 2p^4 3s^2$

9- في الجدول الدوري عناصر بلوك d تقع:

أ - أسفل الجدول الدوري.

ب - يمين الجدول الدوري.

ج - وسط الجدول الدوري.

10 - في الجدول الدوري العناصر التي

تتجمع يمين الجدول الدوري هي:

أ - عناصر بلوك p

ب - عناصر بلوك f

ج - عناصر بلوك s

11 - الهالوجينات هي عناصر الزمرة:

أ - IA

ب - VIIA

ج - VIIIA

1.1 اختر ما يناسب التعابير الآتية:

1 - الإلكترون الأكثر استقراراً هو الإلكترون
الموجود في :

أ - مستوى الطاقة الرئيسي الرابع.

ب - مستوى الطاقة الرئيسي الثالث.

ج - مستوى الطاقة الرئيسي الثاني.

2 - مستوى الطاقة الرئيسي الذي يستوعب
على عدد أكثر من الإلكترونات من
المستويات الآتية هو:

أ - مستوى الطاقة الرئيسي الأول.

ب - مستوى الطاقة الرئيسي الثاني.

ج - مستوى الطاقة الرئيسي الثالث.

3 - مستوى الطاقة الرئيسي الثاني ($n=2$)
يحتوي على أقصى عدد من الإلكترونات
مقداره:

أ - 32 إلكترون.

ب - 18 إلكترون.

ج - 8 إلكترون.

4 - مستوى الطاقة الثانوي f يحتوي على
عدد من الأوربيتالات مقداره:

أ - 3 أوربيتال.

ب - 7 أوربيتال.

ج - 5 أوربيتال.

5 - في مستوى الطاقة الثانوي d ست
الكترونات يمكن ترتيبها حسب قاعدة هوند
كالآتي:

أ -

↑↓	↑	↑	↑	↑
----	---	---	---	---

ب -

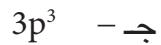
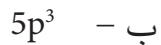
↑↓	↑↓	↑↓		
----	----	----	--	--

ج -

↑	↑	↑	↑	↑↓
---	---	---	---	----

أسئلة الفصل الأول

17 - عنصر يقع في الزمرة الخامسة والدورة الثالثة فان مستوى الطاقة الثانوي الاخير له هو :



18 - العنصر الذي له اعلى كهرسلبية من بين جميع العناصر الاتية :

أ - الفلور.

ب - الكلور.

ج - البروم.

19 - يزداد نصف قطر العناصر ضمن الدورة الواحدة:

أ - كلما قل عددها الذري.

ب - كلما زاد عددها الذري.

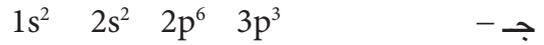
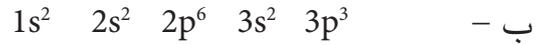
ج - كلما اتجهنا من اليسار الى اليمين في الدورة الواحدة في الجدول الدوري.

20 - ترتيب لويس لعنصر الاركون Ar_{18} هو:



2.1 اذكر تصور نموذج رذرفورد للبناء الذري ثم بين لماذا فشل هذا التصور.

12 - ذرة عنصر ينتهي ترتيب الكترونها بالمستوى $3p^3$ وبذلك يكون ترتيب مستوياتها الثانوية كالاتي:



13 - ينسب اكتشاف نواة العنصر للعالم :

أ - رذرفورد.

ب - بور.

ج - ثومسون.

14 - ذرة عنصر ينتهي ترتيبها الالكتروني بالمستوى $3s^1$ فالعدد الذري لهذا العنصر هو:

أ - 8

ب - 13

ج - 11

15 - الطاقة اللازمة لنزع الالكترون من ذرة معينة تسمى:

أ - الميل الالكتروني.

ب - طاقة التأين.

ج - الكهرسلبية.

16 - ذرة عنصر ينتهي ترتيبها الالكتروني بالمستوى الثانوي $2p^5$ لذا فانه يقع في الزمرة والدورة:

أ - الزمرة الخامسة ، الدورة الثانية.

ب - الزمرة الثانية، الدورة الخامسة.

ج - الزمرة السابعة، الدورة الثانية.

أسئلة الفصل الأول

8.1 ما الدورة والزمرة التي يقع فيها كل عنصر من العناصر الآتية :



9.1 اكتب رمز لويس لكل من :



10.1 ابي العناصر تسمى غازات نبيلة في الجدول الدوري وما اهم خاصية تتميز بها هذه العناصر.

11.1 كيف تم ترتيب بلوكات العناصر في الجدول الدوري وبين موقعها.

12.1 ما عدد المستويات الثانوية والاوربيتالات والالكترونات التي يحتويها كل مستوى رئيسي من الطاقة (الثاني، الثالث).

13.1 عنصران ${}_{17}\text{Cl}$ و ${}_{11}\text{Na}$

1 - اكتب الترتيب الالكتروني لكل عنصر.

2 - رمز لويس لكل منهما.

3 - تدرج مستويات الطاقة الثانوية والرئيسية لكل ذرة.

4 - عدد الالكترونات في كل مستوى طاقة رئيسي حول نواة كل ذرة.

5 - عدد الالكترونات غير المزدوجة لكل ذرة.

6 - عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالالكترونات لكل ذرة.

7 - دورة وزمرة كل ذرة وبيّن الشيء المشترك بينهما.

14.1 كيف تتدرج الخواص الفلزية واللافلزية في (الدورة الثانية، الزمرة الخامسة).

3.1 اكتب بايجاز عن ما يأتي:

1 - طاقة التأين.

2 - عدم حصول التنافر الالكتروني للكتروني الاوربيتال الواحد.

3 - نموذج ثومسون للذرة.

4 - مستويات الطاقة الثانوية.

5 - الكهرسلبية.

4.1 عنصران ${}_{16}\text{S}$ و ${}_{12}\text{Mg}$:

1 - اكتب الترتيب الالكتروني لهما مبيناً تدرج مستويات الطاقة الثانوية.

2 - دورة وزمرة كل منهما.

3 - ما الشيء المشترك بين هذين العنصرين في موقعهما في الجدول الدوري.

4 - ترتيب لويس لكلاً منهما.

5.1 الترتيب الالكتروني لعنصر الفلور



1 - ما العدد الذري للفلور.

2 - ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالالكترونات وما هي.

3 - عدد الالكترونات غير المزدوجة في ذرة الفلور.

6.1 رتب العناصر حسب نقصان حجمها

الذري : ${}_{18}\text{Ar}$ و ${}_{10}\text{Ne}$ و ${}_{2}\text{He}$

7.1 ما الشيء المشترك بين العناصر الآتية:

1 - ${}_{3}\text{Li}$ و ${}_{1}\text{H}$

2 - ${}_{17}\text{Cl}$ و ${}_{13}\text{Al}$

الزمرتان الاولى والثانية

Groups IA and IIA



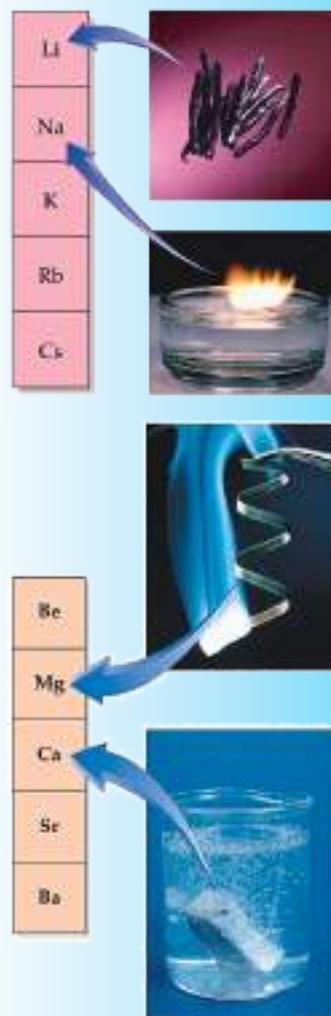
بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يعرف اسماء ورموز عناصر الزمرتين الاولى IA والثانية IIA .
- يحدد السبب الذي تم بموجبه وضع هذه العناصر في زمريتين متجاورتين.
- يعين موقع كل زمرة منهما في الجدول الدوري.
- يميز بين العناصر من حيث التدرج في الخواص.
- يتعرف على عنصر الصوديوم وبعض مركباته.
- يتعرف على عنصر الكالسيوم وبعض مركباته.
- يتمكن من تشخيص بعض العناصر في الزمرتين بطريقة كشف اللهب.
- يستنتج السبب في عدم وجود عناصر الزمرتين حرة في الطبيعة.

1 - 2 : عناصر الزميرتين IA و IIA

تحتل عناصر الزميرتين الاولى والثانية الطرف الايسر من الجدول الدوري والشكل (1 - 2) يوضح موقعهما، وتضم عناصر الزميرة الاولى IA (الفلزات القلوية) الليثيوم (Li) و الصوديوم (Na) و البوتاسيوم (K) و الربيديوم (Rb) و السيزيوم (Cs) والفرانسيوم (Fr) وهذا الاخير هو الفلز الوحيد في هذه الزميرة الذي يحضر صناعياً.

اما عناصر الزميرة الثانية IIA (فلزات الاتربة القلوية) فتضم البريليوم (Be) والمغنيسيوم (Mg) والكالسيوم (Ca) والسترونتيوم (Sr) والباريوم (Ba) والراديوم (Ra) وهي مرتبة حسب زيادة اعدادها الذرية.



1 IA	2 IIA																		18 VIIIA	
1 H																				2 He
3 Li	4 Be																			
11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar													
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr			
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe			
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn			
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub									

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

2 - 2 الصفات العامة لعناصر الزميرتين IA و IIA

1 - عناصر هاتين الزميرتين ذات كهرسلبية واطئة وطاقة تأين واطئة.

2 - لجميع عناصر الزميرتين غلاف خارجي يحتوي على الكترون واحد بالنسبة لعناصر الزميرة الاولى IA و على الكترونين بالنسبة لعناصر الزميرة الثانية IIA).

3 - لا توجد عناصر الزميرتين حرة في الطبيعة لشدة فعاليتها.

الشكل (1 - 2)

موقع الزميرتين الاولى والثانية في الجدول الدوري.

هل تعلم

ان الحجر الكريم الزمرد يتكون من عنصر البريليوم Be مضافاً اليه قليل من الكروم الاخضر.



(أ)



(ب)



(ج)

لون اللهب للعناصر:
أ - الكالسيوم.
ب - السترونتيوم.
ج - الباريوم.

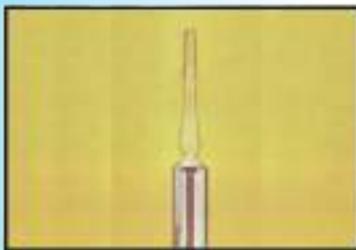
الا ان هناك اختلافاً بسيطاً في الصفات العامة بين الزمرتين الاولى والثانية حيث ان عناصر الزمرة الثانية تكون اقل فلزية من عناصر الزمرة الاولى كما ان طاقة تأين عناصر الزمرة الثانية اعلى من نظيرتها عناصر الزمرة الاولى بسبب نقصان الحجم الذري.

ومن اهم الخواص الفيزيائية لعناصر الزمرتين IA و IIA

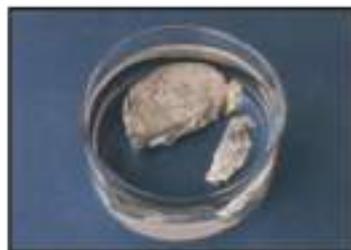
1- تتناقص درجات الانصهار ودرجات الغليان مع تزايد الاعداد الذرية لعناصر الزمرتين.

2- إن مركبات هذه الفلزات مثل الكلوريدات NaCl و KCl و إلخ تلون لهب مصباح بنزن بألوان مميزة لكل فلز حيث يلونه الليثيوم بلون قرمزي و مركبات الصوديوم بلون أصفر براق (ذهبي) وكذلك الحال مع بقية فلزات الزمرة الثانية مثل الكالسيوم الذي يلون اللهب بلون احمر طابوقي والسترونتيوم باللون القرمزي والباريوم باللون الاخضر المصفر وهكذا.

3- كثافة العناصر غير منتظمة الزيادة أو النقصان مع تزايد اعدادها الذرية . علماً أن كثافة العناصر الثلاثة الاولى (Li و Na و K) أقل من كثافة الماء بدرجة (25 °C).



(K) بوتاسيوم



(Na) صوديوم



(Li) ليثيوم



(Rb) ريبديوم



(Cs) سيزيوم

عناصر الزمرة الاولى



مغنيسيوم (Mg)



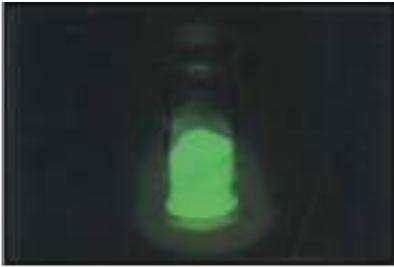
بريليوم (Be)



سترونتيوم (Sr)



كالسيوم (Ca)



راديوم (Ra)



باريوم (Ba)

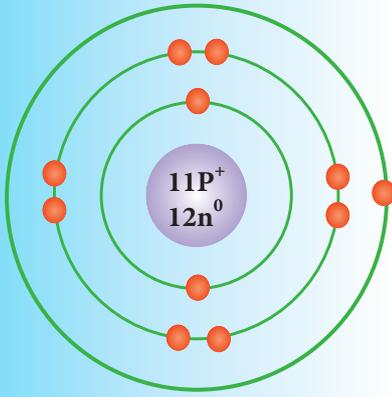
بعض الخواص الكيميائية:

عناصر الزمرة الثانية

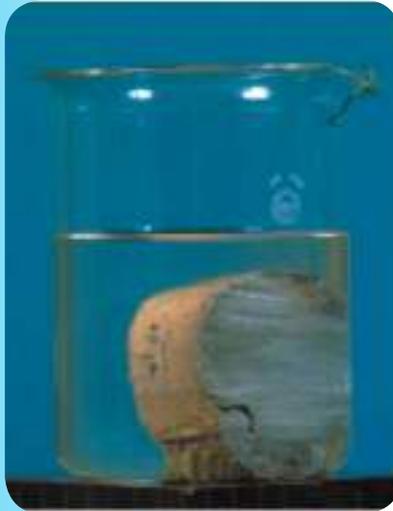
- 1 - لعناصر الزمرة الاولى (IA) الكترون واحد ولعناصر الزمرة الثانية (IIA) الكترونين في غلافهما الخارجي تستطيع ان تفقدها عند الدخول في تفاعل كيميائي وتكوين ايونات موجبة الشحنة (M^+) بالنسبة لعناصر الزمرة الاولى او ثنائية الشحنة (M^{2+}) بالنسبة لعناصر الزمرة الثانية.
- 2 - تتحد مع اللافلزات وتعطي املاحاً مستقرة كثيرة الذوبان في الماء عدا الليثيوم الذي يكون اقل ذوبانية وذلك لصغر حجمه وقوة الجذب الكبيرة للنواة على الكتروناته.
- 3 - تسلك هذه العناصر سلوك عوامل مختزلة قوية (اي انها تميل لفقدان الكترونات التكافؤ الخارجي بسهولة اي بسهولة تأكسدها). وقد سميت عناصر الزمرة الاولى بالفلزات القلوية لان محاليلها عالية القاعدية. كما سميت عناصر الزمرة الثانية بفلزات الاتربة القلوية لان بعض اكاسيدها عرفت بالاتربة القلوية.

هل تعلم

المحلول الذي ينتج عن تفاعل الفلز مع الماء هو محلول قلوي (قلوي).



رسم الترتيب الإلكتروني
لذرة الصوديوم.



صوديوم محفوظ في النفط
الابيض.



المقطع الحديث للصوديوم..
براق.

Sodium

2 - 3 الصوديوم

الرمز الكيميائي : Na

العدد الذري : 11

عدد الكتلة : 23

الترتيب الإلكتروني

عدد الإلكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
1	3	M

2 - 3 - 1 وجوده

لا يوجد الصوديوم حراً في الطبيعة لشدة فعاليته بل يوجد متحداً مع غيره من العناصر مكوناً مركبات ثابتة ومنها كلوريد الصوديوم وكبريتاته وسليكاتة وغيرها ويحفظ في سوائل لا يتفاعل معها مثل البنزين النقي والكيروسين (النفط الابيض) لكونه يشتعل عند تعرضه للهواء.

2 - 3 - 2 خواص عنصر الصوديوم

أ - الخواص الفيزيائية

فلز لين وله بريق فضي اذا قطع حديثاً، كثافته اقل من كثافة الماء، وينصهر بدرجة (97.81 °C). ويغلي منصهر الصوديوم بدرجة (882.9 °C).

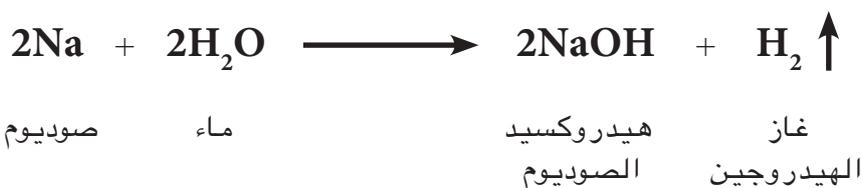
ب - الخواص الكيميائية

الصوديوم الحر عنصر فعال جداً يتحد مباشرة مع معظم اللافلزات لتكوين مركبات أيونية، حيث يكون أيون الصوديوم الموجب (Na⁺). وأهم خواصه الكيميائية:

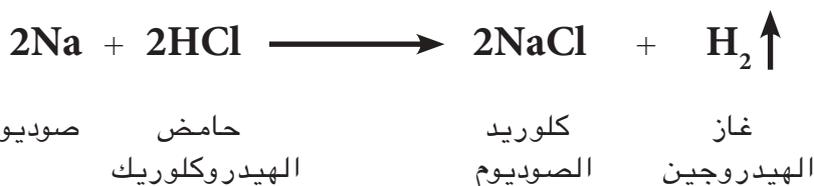
- 1 - يتحد مباشرة مع أوكسجين الجو. فعند تعريض قطعة من الصوديوم (مقطوعة حديثاً) للهواء الرطب، يزول بريقها بعد فترة قصيرة وتكتسي بطبقة بيضاء.
- 2 - يتحد مع غاز الكلور مباشرةً ويشتعل إذا سخن معه:



- 3 - يتفاعل بشدة مع الماء مكوناً هيدروكسيد الصوديوم ومحرراً غاز الهيدروجين .



- 4 - يتفاعل بشدة مع الحوامض المخففة مكوناً ملح الحامض ومحرراً غاز الهيدروجين:



- 5 - يتفاعل الصوديوم مع كثير من الاكاسيد والكلوريدات كما في المعادلتين الآتيتين:



2 - 3 - 3 استعمالات الصوديوم:

- 1 - يستعمل كعامل مختزل قوي في بعض التفاعلات العضوية لشدة وسرعة تأكسده.
- 2 - يستعمل في انتاج سيانيد الصوديوم المستخدم في تنقية الذهب وله استعمالات صناعية عديدة اخرى.

هل تعلم

لو تمكنا من حماية الصوديوم من هجوم الاوكسجين السريع لاصبح يضاهي الالمنيوم والنحاس في كفاءتهما في قوة التوصيل الكهربائي.



تفاعل الصوديوم مع الماء.



يلون الصوديوم اللهب بلون اصفر.

3 - يستخدم الصوديوم في عمليات التعدين للتخلص من اوكسجين الهواء المتحد مع الفلزات او الذائب في منصهراتها.

2 - 3 - 4 الكشف عن ايون الصوديوم في مركباته:

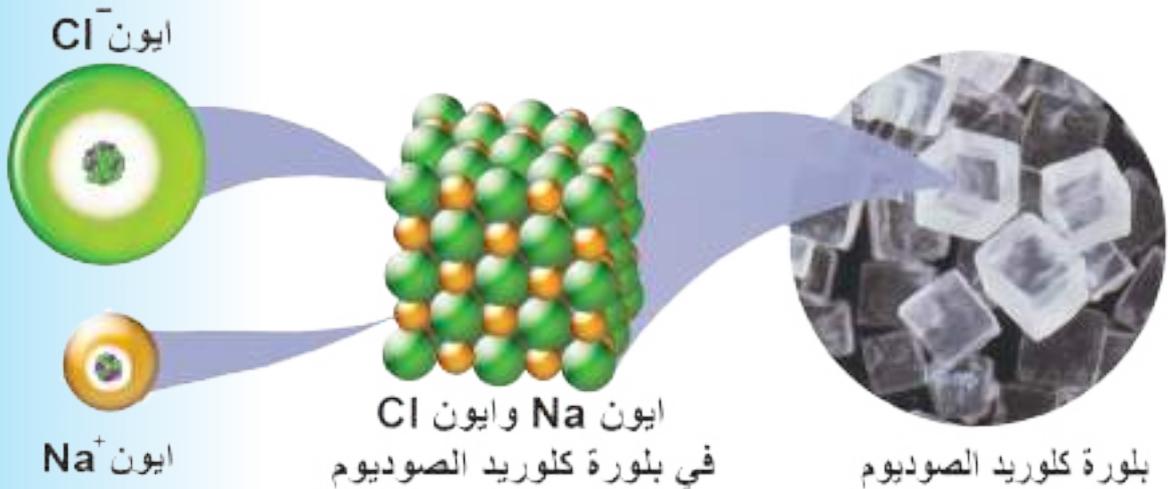
نستعمل كشف اللهب (الكشف الجاف) كما مر ذكره في خواص عناصر الزمرة الاولى التي ينتمي اليها عنصر الصوديوم حيث يلون الصوديوم اللهب باللون الاصفر.

2 - 3 - 5 بعض مركبات الصوديوم: -

إن مركبات الصوديوم واسعة الإنتشار في الطبيعة اهمها الصخور الملحية (كلوريد الصوديوم) أو خليط من أملاح مزدوجة و بتأثير عوامل التعرية الجوية مثل مياه الأمطار و الهواء الذي يحتوي غاز ثنائي أوكسيد الكربون CO_2 يتحول قسم من هذه الأملاح إلى كاربونات الصوديوم و الطين النقي (الصلصال) و الرمل.

أولاً: كلوريد الصوديوم

ملح الطعام النقي (كلوريد الصوديوم) $NaCl$ أكثر مركبات الصوديوم إنتشاراً في الطبيعة فهو يوجد بشكل صخور ملحية في كثير من البلدان أو بشكل ترسبات ملحية تحت سطح الأرض و يوجد بكميات هائلة في مياه البحار و البحيرات و الينابيع.



بلورة كلوريد الصوديوم.

أ - استخراجها:

إذا كان الملح موجوداً تحت سطح الأرض بشكل ترسبات ملحية، فيستخرج بحفر آبار يضخ إليها الماء. ثم يسحب المحلول الناتج بواسطة مضخات ماصة إلى سطح الأرض. ويبخر الماء فتتخلف بلورات الملح ثم ينقى.

أما إذا وجد الملح بنسبة عالية في مياه البحر فتضخ هذه المياه إلى أحواض واسعة ضحلة ثم يبخر الماء بحرارة الشمس و هذه هي الطريقة المستخدمة الآن في جنوب العراق (ملاحات الفاو). و ملح الطعام المستخرج بالطرائق السابقة لا يكون نقياً . لذلك تتبع طرائق خاصة لتنقيته من الشوائب.

ب - استعمالات كلوريد الصوديوم

ملح الطعام مادة ضرورية للإنسان لا يمكنه الإستغناء عنها في غذائه اليومي. كما ان لها أهمية صناعية كبرى. فهي:

1- المادة الرئيسة المستعملة في تحضير العديد من مركبات الصوديوم مثل كاربونات الصوديوم (صودا الغسيل) المستخدمة في صناعة الورق و الزجاج و في صناعة خميرة الخبز.

2 - يستعمل كلوريد الصوديوم في تحضير هيدروكسيد الصوديوم المستعمل في صناعة الصابون و الورق وفي تصفية النفط الخام.

3 - يستخدم كلوريد الصوديوم في تحضير غاز الكلور المهم صناعياً.

4 - يستفاد من كلوريد الصوديوم في حفظ المواد الغذائية صالحة للإستهلاك البشري لمدة من الزمن مثل اللحوم والأسماك. إذ ان محلوله المركز يقتل البكتريا التي تسبب التعفن.

5 - يستعمل كلوريد الصوديوم في دباغة الجلود وعمليات صناعة الثلج للتبريد وفي تثبيت الأصباغ.

ج - خواص كلوريد الصوديوم

يمكن استنتاج بعض خواص كلوريد الصوديوم من اجراء التجربة الآتية:



تجمع الاملاح في الطبيعة.



ملح الطعام.

هل تعلم

ان NaCl هو مركب ايوني ولا يصح ان يسمى جزيء NaCl لانه يمثل اوسط نسبة عددية للايونات الموجبة والسالبة (ايونات العنصرين) في البلورة وليس عدد الذرات.

تمرين (2 - 1)
ما الفرق بين كلوريد
الصوديوم النقي والسكر من
حيث تأثرهما بالحرارة.

ضع بلورات من كلوريد الصوديوم النقي في زجاجة ساعة.
وضع في زجاجة ساعة اخرى؛ كمية من ملح الطعام العادي.
واترك الزجاجتين في جو رطب (مع تأشير كل منهما). وبعد
مرور يوم - او يومين - افحص الملح في كلتا الزجاجتين
تلاحظ:

- ترطب الملح العادي وعدم تأثر الملح النقي - مما يدل على
ان كلوريد الصوديوم مادة لا تمتص الماء من الجو (لا تنميء)
وان خاصية امتصاص الماء (الرطوبة) من الجو؛ تقتصر على
الملح العادي وتسمى ظاهرة امتصاص الرطوبة من الجو
والتحول الى مادة مبتلة بـ (التميؤ). فملح الطعام العادي
اذن مادة متميئة

ان سبب تميؤه يعزى الى احتوائه على شوائب من كلوريد
الكالسيوم او كلوريد المغنيسيوم (او كليهما) وهاتان
المادتان تميلان لامتصاص الرطوبة من الجو (تتميئان في
الجو الرطب). اذن ما الفرق بين كلوريد الصوديوم النقي و
ملح الطعام العادي؟؟ ولماذا؟

ثانياً: هيدروكسيد الصوديوم NaOH

هيدروكسيد الصوديوم مادة صلبة تنميء عند تعرضها
للواء الرطب. وبتفاعل الطبقة المتميئة منه مع غاز ثنائي
او كسيد الكربون في الجو؛ تتكون طبقة من كاربونات
الصوديوم Na_2CO_3 لا تذوب في محلول NaOH المركز في
المنطقة المتميئة. لذلك تشكل قشرة جافة على سطح حبيبات
هيدروكسيد الصوديوم



هيدروكسيد الصوديوم.



ثنائي اوكسيد الكربون + طبقة متميئة من هيدروكسيد الصوديوم \longrightarrow كاربونات الصوديوم (قشرة جافة) + ماء

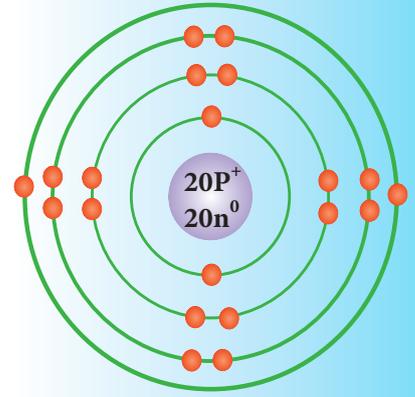
وهيدروكسيد الصوديوم قاعدة كثيرة الذوبان في الماء تستعمل
في مجالات صناعية عديدة منها صناعة الصابون والمنظفات
(مساحيق وسوائل) وفي صناعات الانسجة والورق وكمادة
اولية في تحضير العديد من المركبات المستعملة في الصناعة.

2 - 4 الكالسيوم Calcium

الرمز الكيميائي Ca

العدد الذري 20

عدد الكتلة 40



الترتيب الالكتروني

عدد الالكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
8	3	M
2	4	N

رسم الترتيب الالكتروني لذرة الكالسيوم.

2 - 4 - 1 وجوده

لا يوجد فلز الكالسيوم بصورة حرة في الطبيعة لشدة فعاليته ويوجد متحداً مع غيره من العناصر على شكل كاربونات مثل المرمر وحجر الكلس وعلى شكل كبريتات مثل الجبس او على شكل فوسفات مثل فوسفات الكالسيوم او على شكل سليكات. ويستخلص الفلز بالتحليل الكهربائي لمنصهر كلوريد وفلوريد الكالسيوم.

يدخل الكالسيوم في تركيب بعض انواع الاغذية مثل الحليب والاسماك.



اغذية تحتوي على الكالسيوم.



خامات الكالسيوم في الطبيعة.

2 - 4 - 2 بعض مركبات الكالسيوم:



هيدروكسيد الكالسيوم.

1 - هيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$

يحضر باضافة الماء الى اوكسيد الكالسيوم CaO (النورة او الجير الحي) في عملية تعرف باطفاء الجير والتي تؤدي الى الحصول على هيدروكسيد الكالسيوم الذي يعرف احياناً بالجير المطفأ ويدعى محلول هيدروكسيد الكالسيوم الصافي بماء الكلس الصافي كما تصفه المعادلة الاتية:



الذي عند امرار غاز CO_2 عليه نلاحظ تعكره بسبب تكون كاربونات الكالسيوم. كما في المعادلة الاتية:



محلول مائي
(ماء الكلس الصافي)

كاربونات الكالسيوم
راسب ابيض

(محلول عكر)

هل تعلم

ان استمرار امرار غاز CO_2 في محلول ماء الكلس الصافي - بعد تعكره - يسبب عودة المحلول صافياً!! وذلك لتكون $Ca(HCO_3)_2$ كثيرة الذوبان في الماء.

2 - كبريتات الكالسيوم :

توجد بشكل جبس $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ حيث يرتبط مع كبريتات الكالسيوم الصلبة جزئيين من الماء يسمى ماء التبلور وعندما يفقد ماء التبلور بالتسخين جزئياً يتحول الجبس الى جبس باريس $(CaSO_4)_2 \cdot H_2O$ والتفاعل انعكاسي اي عندما تلتقط عجينة باريس الماء تتجمد وتتحول الى الجبس مع تمدد في الحجم. وتستعمل عجينة باريس (جبس باريس) في التجبير وفي صنع التماثيل وكذلك في البناء.



أسئلة الفصل الثاني

1.2 اختر من بين القوسين ما يكمل المعنى العلمي فيما يأتي:

- 1 - من عناصر الزمرة الاولى : (الهلليوم ، الراديوم ، الصوديوم ، البورون)
- 2- عنصر البوتاسيوم اكثر فعالية من عنصر الليثيوم وذلك : (لوجود الكتروني تكافؤ بذرته ، لأن نصف قطر ذرته اكبر ، لعدم وجود الكترون تكافؤ بذرته ، لوجوده حراً في الطبيعة).

3- تكافؤ عنصر المغنيسيوم في مركباته: (1 ، 2 ، 3 ، 4) .

- 4 - اذا فقدت ذرة الليثيوم الكترون التكافؤ تتحول الى (ايون احادي الشحنة الموجبة ، ايون سالب ، ايون ثنائي الشحنة الموجبة ، ايون ثنائي الشحنة السالبة).

2.2 أ - اذكر الفرق بين الجبس الاعتيادي وجبس باريس.

- ب - لكلوريد الصوديوم اهمية صناعية كبرى. لماذا؟ اذكر ثلاث فوائد له.
- ج - الباريوم اكثر فلزية من البريليوم . علام استندنا في ذلك؟

3.2 بين لماذا؟

- 1 - لا ينتمي الالمنيوم $_{13}\text{Al}$ الى مجموعة عناصر الزمرة الاولى.
- 2- عند ترك حبيبات NaOH في الجو الرطب تسمى اولاً ثم تتكون عليها قشرة صلبة.
- 3- يحفظ الصوديوم Na في النفط.
- 4 - سميت عناصر الزمرة الاولى بالفلزات القلوية.
- 5- اختفاء لمعان قطعة الصوديوم المقطوعة حديثاً بعد فترة.

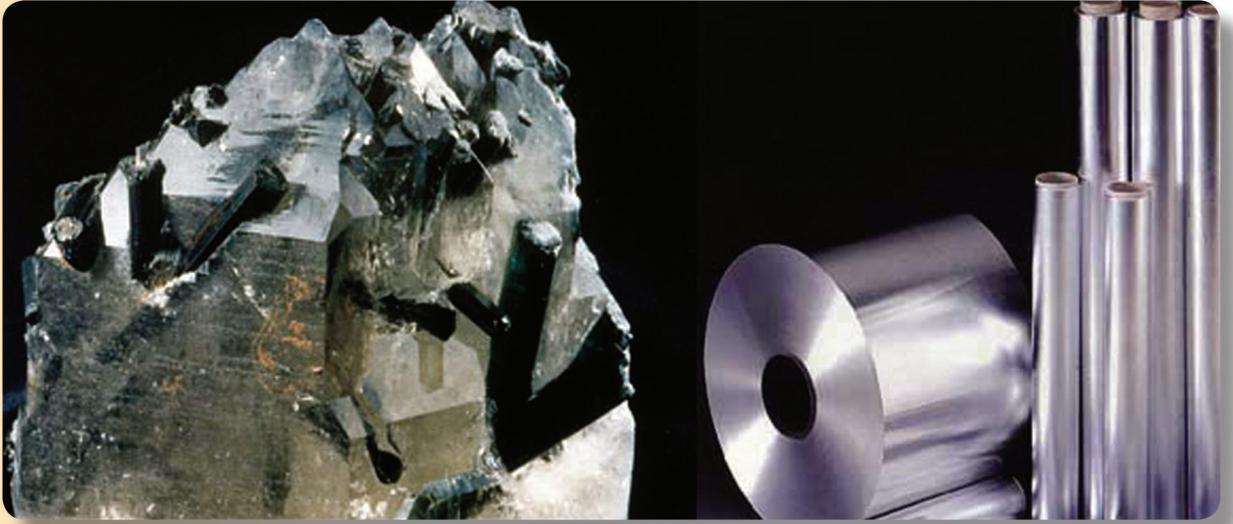
4.2 وضح علمياً لماذا:

- أ - سهولة انتزاع الكتروني التكافؤ من عنصر الكالسيوم.
- ب - وضع العناصر : الليثيوم $_{3}\text{Li}$ والصوديوم $_{11}\text{Na}$ والبوتاسيوم $_{19}\text{K}$ ضمن زمرة واحدة رغم اختلافها في العدد الذري.

5.2 ما الفرق بين كلوريد الصوديوم النقي NaCl وبين NaCl غير النقي.

الزمرة الثالثة

Group IIIA



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يتعرف على اسماء ورموز عناصر الزمرة الثالثة.
- يحدد الصفات العامة لعناصر الزمرة الثالثة.
- يفهم ان عنصر الألمنيوم لا يوجد حراً في الطبيعة.
- يستوعب الرمز والعدد الذري وعدد الكتلة لعنصر الألمنيوم.
- يدرك اهمية وفوائد الألمنيوم الفيزيائية ما يمكنه من مقارنته مع الحديد.
- يكشف - عملياً - عن ايون الألمنيوم في المحاليل المائية لمركباته.
- يتعرف على بعض مركبات الألمنيوم.

ان السبب في وضع عناصر هذه الزمرة في مجموعة واحدة، هو العامل نفسه الذي مر معنا في الزمرتين الاولى والثانية وهو احتواء الغلاف الخارجي لذراتها على ثلاثة إلكترونات رغم اختلافها بالاعداد الذرية وعناصر هذه الزمرة هي: البورون B والالمنيوم Al والكالسيوم Ga والاندسيوم In والثاليوم Tl، ويوضح الشكل (3 - 1) موقع هذه الزمرة في الجدول الدوري.

بورون	⁵ B	شبه فلز فلزات
المنيوم	¹³ Al	
الكالسيوم	³¹ Ga	
الاندسيوم	⁴⁹ In	
الثاليوم	⁸¹ Tl	

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg						
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub						

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Ir

الشكل (3 - 1)

موقع عناصر الزمرة الثالثة في الجدول الدوري.

3 - 2 الصفات العامة لعناصر الزمرة الثالثة (IIIA)

- 1 - ان عناصر هذه الزمرة فلزات عدا البورون شبه فلز.
- 2 - طاقة التأين لهذه العناصر اقل من طاقة تأين عناصر المجموعة الثانية. وذلك لان عناصر هذه الزمرة تحتوي على إلكترون واحد في الغلاف الثانوي p بعد غلاف ثانوي مشبع (سواء كان s او P) اما عناصر الزمرة الثانية فيكون غلافها الخارجي هو الغلاف الثانوي المشبع ns^2 .

هل تعلم

* ان هيدروكسيد البورون صيغته $B(OH)_3$ لكننا نعرفه ايضا باسم حامض البوريك وصيغته من الممكن كتابتها H_3BO_3 ولهذه المادة استعمالات طبية عديدة ومفيدة.

هل تعلم

ان عنصرى البورون والالمنيوم يشكلا نسبة كبيرة من مكونات التربة حولنا وانهما لا يوجدان بصورة حرة في الطبيعة لفعاليتهم العالية وانهما يشتركان مع بقية عناصر هذه المجموعة بخواص متدرجة جمعتهم في هذه الزمرة.

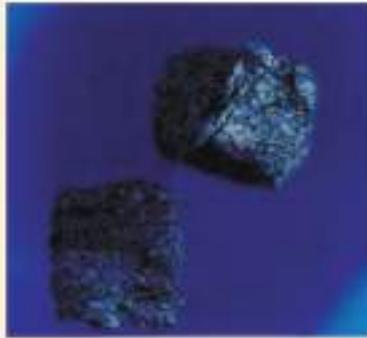
تمرين (3 - 1)

قارن بين طاقتي التآكل لعنصر من الزمرة الثالثة مع العنصر المجاور له (الى يساره) من الزمرة الثانية .

وبازدياد العدد الذري لعناصر هذه الزمرة (من الاعلى نحو الاسفل) يحصل نقصان طاقة تآكل ذراتها بصورة عامة (بسبب كبر حجمها الذرية).

3- من ملاحظة عدد الكترونات الغلاف الخارجى لذرات عناصر هذه الزمرة، نتوقع بأن الحالة التأكسدية لذراتها هي (+3) بالاضافة الى حالات تأكسدية اخرى،

4- تتميز خواص اكاسيد وهيدروكسيدات عناصر هذه الزمرة بزيادة الصفة القاعدية ونقصان الصفة الحامضية كلما زاد العدد الذري . حيث نجد المحاليل المائية لأكاسيد البورون حامضية، بينما تكون اكسيد الالمنيوم امفوتيرية، اما اكاسيد عناصر بقية افراد هذه الزمرة فتكون قاعدية.



(B) بورون



(Al) الالمنيوم



(Ga) كالسيوم



(In) انديوم

نماذج من عناصر الزمرة الثالثة.

Aluminum

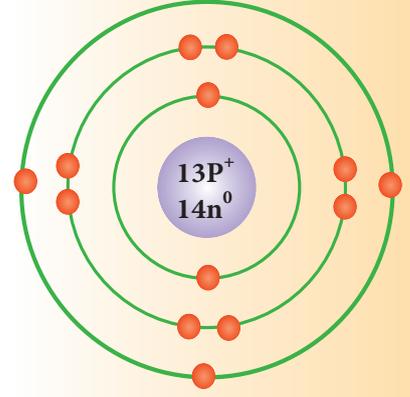
3 - 3 : الالمنيوم

الرمز الكيميائي: Al

العدد الذري: 13

عدد الكتلة: 27

الترتيب الالكتروني



رسم الترتيب الالكتروني
لذرة الالمنيوم.

عدد الالكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
3	3	M

3 - 3 - 1 وجود الالمنيوم

لا يوجد الالمنيوم حراً في الطبيعة لانه من الفلزات الفعالة فهو يوجد متحداً مع غيره من العناصر ضمن مركبات متنوعة. والالمنيوم اوسع الفلزات انتشاراً في قشرة الارض، فهو يلي الاوكسجين (46%) و السيليكون (28%) في سعة انتشاره. ان يؤلف الالمنيوم نحو (8%) من صخور القشرة الارضية والطين، ورغم انتشار سليكات الالمنيوم المعقدة في الصخور والطين، فانها لا تصلح لاستخلاص الالمنيوم منها، حالياً، بسبب الكلفة العالية اقتصادياً. يعتبر البوكسيت $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$ وهو اوكسيد الالمنيوم المائي، الخام الرئيس للالمنيوم، فهو اهم خام يستعمل لاستخلاص الفلز. بينما يعتبر الكريولايت (Na_3AlF_6) وهو فلوريد مزدوج من الصوديوم والالمنيوم من المصادر المهمة المستعملة لاستخلاص الفلز.

3 - 3 - 2 استخلاص الالمنيوم

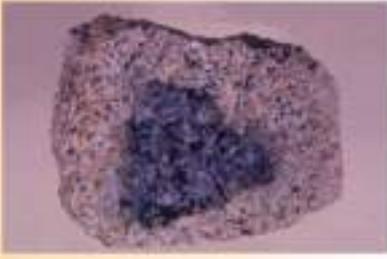
هناك طرائق عديدة لاستخلاص الالمنيوم من مركباته. وتعتبر طريقة هول، في الوقت الحاضر، من احسنها



اوكسيد الالمنيوم الطبيعي
(مع شوائب).



من خامات الالمنيوم
الطبيعية .. (التربة).



البوكسائيت.



منصهر الألمنيوم.

واكفئها. حيث تستعمل في الصناعة بشكل واسع. وتعتمد هذه الطريقة على التحليل الكهربائي للألومينا Al_2O_3 النقية في حمام من منصهر الكريوليت $AlF_3(NaF)_3$ (أو تكتب صيغته Na_3AlF_6) بدرجة حرارة $(1000^\circ C)$ وباستعمال أقطاب كربونية. ولا توجد الألومينا Al_2O_3 نقية في الطبيعة بل توجد ضمن الخام المعروف بالبوكسائيت $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$ مع شوائب من الحديد وغيره.

ينقى خام البوكسائيت كيميائياً من الشوائب للحصول على اوكسيد الألمنيوم النقي Al_2O_3 (الألومينا) والذي له درجة انصهار عالية ويذاب في منصهر الكريوليت الذي يعمل على تخفيض درجة انصهار الألومينا. يوضع المنصهر في خلية تحليل كهربائية كما في الشكل (3 - 2) وعند امرار التيار الكهربائي يتجمع الألمنيوم على شكل منصهر في اسفل الخلية ويسحب بين مدة واخرى.



الشكل (3 - 2)
خلية هول لاستخلاص
الألمنيوم.

3 - 3 - 3 خواص الألمنيوم

1- الخواص الفيزيائية

الألمنيوم فلز ذو مظهر فضي جيد التوصيل للحرارة والكهربائية وقليل الكثافة.

2- الخواص الكيميائية

أ - تأثير الاوكسجين في الالمنيوم

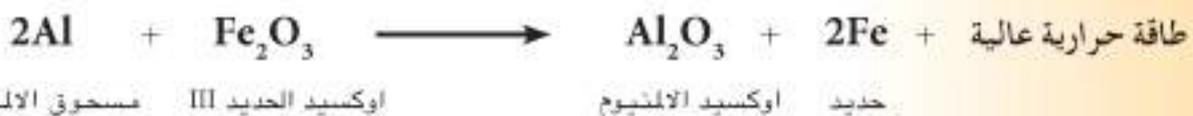
ذكرنا سابقاً بأنه عند تعرض الالمنيوم الى الهواء يتأكسد سطحه الخارجي فقط، فيكتسي الالمنيوم بطبقة رقيقة جداً من اوكسيده الذي يكون شديد الالتصاق بسطح الفلز، وهذا ما يقي الفلز من استمرار التآكل، وهذا غير ما يحدث في عنصر الحديد.

ب - يحترق مسحوق الالمنيوم بشدة وبلهب ساطع محمراً طاقة عالية ويحدث التفاعل حسب المعادلة الآتية:



ج - الالمنيوم عامل مختزل

يوضع خليط من مسحوق الالمنيوم واوكسيد الحديد (III) (أي Fe_2O_3) بجفنة تثبت في وعاء فيه رمل، ثم يثبت شريط من المغنيسيوم بطول مناسب وتحرق نهاية الشريط مع الابتعاد مسافة لا تقل عن 3 امتار وملاحظة تفاعل مسحوق الالمنيوم مع اوكسيد الحديد (III) تفاعلاً شديداً مصحوباً بانبعثات كمية كبيرة من الحرارة وبلهب ساطع مع تطاير شرر كما في الشكل المجاور. وينتج عن هذا التفاعل تكون منصهر الحديد، نتيجة قيام الالمنيوم باختزال اوكسيد الحديد (III) وتحرير الحديد الذي انصهر بفعل الحرارة العالية، ويسمى هذا التفاعل بتفاعل الثرميت، والمعادلة التالية توضح ذلك.



ويفاد من هذا التفاعل في لحيم الاجهزة الحديدية الكبيرة وقضبان سكك الحديد. [لاحظ الشكل (3 - 3)]. كما يستعمل الالمنيوم لاستخلاص بعض الفلزات من خاماتها الموجودة على هيئة اكاسيد اعتماداً على كونه عاملاً مختزلاً.



تفاعل الثرميت.

تمرين (3 - 2)

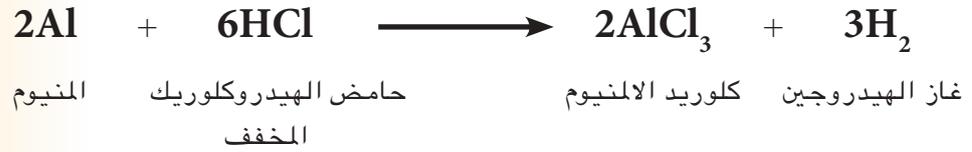
قارن بين عمليتي تأكسد الالمنيوم والحديد بتأثير الجو.



الشكل (3 - 3)
استخدام تفاعل الثرميت في
لحيم قضبان سكك الحديد.

د - تفاعل الألمنيوم مع الحوامض والقواعد:

يتفاعل الألمنيوم مع حامض الهيدروكلوريك المخفف بسهولة محمراً غاز الهيدروجين ومكوناً كلوريد الألمنيوم:



ولا يستمر تفاعل الألمنيوم مع كل من حامض النتريك المخفف والمركز ، بسبب تكون طبقة من اوكسيده Al_2O_3 التي تعزل الحامض عن الفلز، فيتوقف التفاعل، ويفاد من هذه الخاصية في حفظ حامض النتريك (التيزاب) ونقله بأوان من الألمنيوم.

يتفاعل الألمنيوم مع محاليل القواعد مثل محلول هيدروكسيد الصوديوم او البوتاسيوم في الماء محمراً غاز الهيدروجين وملح الألمنيوم.

نستنتج من اعلاه بأن عنصر الألمنيوم يتفاعل مع الحوامض والقواعد محمراً غاز الهيدروجين في الحالتين ويدعى هذا السلوك بالسلوك الامفوتيري.

3 - 3 - 4 : استعمالات الالمنيوم:

اخترنا هذا العنصر للتوسع في دراسته نظرياً وعملياً ضمن حدود هذه المرحلة وذلك لان هذا العنصر هو عنصر المستقبل بعد ان ينضب عنصر الحديد. والبحوث العلمية مستمرة لتيسير امكانية استخراج الالمنيوم من الطين.

يمتاز عنصر الالمنيوم وسبائكه بأن نسبة الكتلة فيه تكون عالية جداً وعند تعرضه للهواء الجوي تتكون عليه طبقة رقيقة من اوكسيد الالمنيوم صلبة جداً تلتصق بشدة على السطح مانعة الهواء من الوصول الى الفلز فيتوقف التآكسد وبذلك يكون الالمنيوم فلز يقي نفسه شر التآكل، وهذا ما لا يحدث في حالة الحديد لماذا ؟ لأن طبقة اوكسيد الحديد المتكونة (الصدأ) هشة تتفتت بسهولة فتفسح المجال للهواء (الاوكسجين والرطوبة) باستمرار فعلها بالتآكل.

يمكن استعمال الالمنيوم في صناعة الاسلاك الكهربائية، حيث ان توصيل الالمنيوم للكهربائية يساوي ضعف توصيل النحاس، اذا اخذنا نفس الكتلة من العنصرين، وهذا يؤدي الى ان نصف قطر الاسلاك المصنوعة من الالمنيوم يكون اكبر مما لاسلاك النحاس. لكن لكون الالمنيوم اكثر تمديداً او تقلصاً (بنسبة 39%) من النحاس لنفس المدى الحراري، فلا تصنع الاسلاك الكهربائية من الالمنيوم الا ضمن نطاق محدود.

تصنع حالياً من الالمنيوم صفائح رقيقة لتغليف الاطعمة والادوية والسكائر وللاستعمالات المنزلية الاخرى. وكذلك تصنع منه القناني المعدنية المتنوعة الاحجام. كما تصنع من سبائكه الخفيفة؛ الاواني والقدور والملاعق والصفائح والكراسي وكثير من الصناعات الاخرى في بلدنا العراق. بحيث لا يخلو بيت من سبيكته المعروفة بالـ(فافون). ان صناعات الالمنيوم



استعمال الالمنيوم في صناعات متنوعة.



شبابيك مصنوعة من
الالمنيوم.



سبائك الالمنيوم.

المحلية أخذة بالازدهار يوماً بعد يوم. كما ويستعمل الالمنيوم في عمل مرايا التلسكوبات الكبيرة، والعديد من الصناعات الأخرى. إلا أن كميات كبيرة منه تصنع منها سبائك تستعمل في صناعة هياكل الطائرات والقطارات الخفيفة. وفي هياكل الابنية الضخمة وبعض اجزاء السيارات، كذلك تصنع من سبائكه القناني الخاصة لحفظ السوائل بدرجة حرارية منخفضة جداً، مثل سوائل الاوكسجين والاركون والنتروجين وغيرها... والسبب في ذلك هو ان قوة الالمنيوم تزداد كلما انخفضت درجة الحرارة عن الصفر السيليزي. اما العناصر التي تخلط مع الالمنيوم في صنع السبائك فهي الرصاص والنحاس والزنك والمغنيسيوم.

3 - 3 - 5 سبائك الالمنيوم

اهم سبائك الالمنيوم:

1 - سبيكة الديورالومين

تتكون هذه السبيكة من نسبة عالية من الالمنيوم ونسبة قليلة من كل من النحاس والمغنيسيوم وقد تحتوي على المنغنيز ايضاً وتمتاز بخفتها وصلابتها. وتستخدم في بناء بعض اجزاء الطائرات.

2 - برونز الالمنيوم

تتكون هذه السبيكة من نسبة قليلة من الالمنيوم ونسبة عالية من النحاس وحياناً فلزات اخرى. ومن خواص هذه السبيكة الجيدة، انها تقاوم التآكل، ويتغير لون السبيكة بتغير نسب مكوناتها حيث يتدرج من لون النحاس الى لون الذهب والى لون الفضة... لذلك يفاد من هذه الخاصية بصناعة ادوات الزينة.

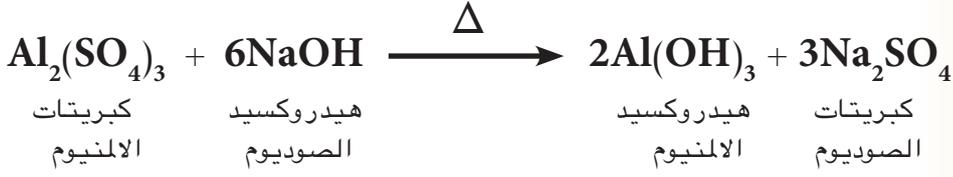
3 - 3 - 6 مركبات الالمنيوم

اهم مركبات الالمنيوم:

1 - هيدروكسيد الالمنيوم $Al(OH)_3$

يحضر من تفاعل المحلول المائي لاحد املاح الالمنيوم.

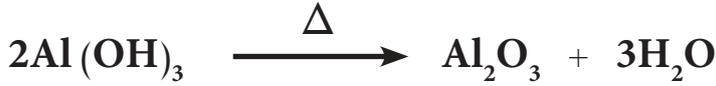
مثل محلول كبريتات الالمنيوم $Al_2(SO_4)_3$ مع هيدروكسيد الصوديوم او البوتاسيوم كما في المعادلة الاتية:



وهيدروكسيد الالمنيوم مادة جيلاتينية بيضاء لا تذوب في الماء.

2- اوكسيد الالمنيوم Al_2O_3

يحضر من التسخين الشديد لهيدروكسيد الالمنيوم كما في المعادلة الاتية:



وقد يوجد اوكسيد الالمنيوم في الطبيعة بصورة غير نقية، وعلى شكل مادة صلبة تستعمل في صقل المعادن وتلميعها. كما يدخل اوكسيد الالمنيوم في تركيب الكثير من الاحجار الكريمة عندما يكون مخلوطاً مع بعض المعادن التي تعطيها مظهراً براقاً والواناً جميلة.



اوكسيد الالمنيوم في الاحجار الكريمة.

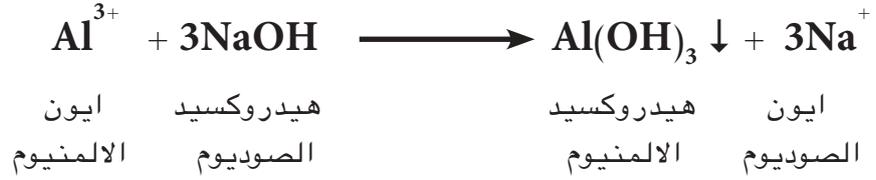
3- الشب Alum

عند مزج مقدارين متكافئين من محلولي كبريتات الالمنيوم وكبريتات البوتاسيوم المائين وترك المحلول ليتبخر ماؤه، نحصل على بلورات ملح يحتوي على كبريتات الالمنيوم وكبريتات البوتاسيوم وجزيئات ماء التبلور بنسبة كتلية ثابتة. و الصيغة العامة للشب هي: $[KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O]$ ويسمى ايضاً شب البوتاس.

يستخدم الشب الاعتيادي في مجالات متعددة منها التعقيم بعض الجروح الخفيفة، حيث يساعد على تخثر الدم بسهولة، بسبب ذوبانه في الماء وترسب $Al(OH)_3$ على الجروح حيث يوقف سيلان الدم فيتخثر كما يستخدم في تثبيت الاصباغ على الاقمشة وفي تصفية مياه الشرب.

3 - 3 - 7 الكشف عن ايون الالمنيوم في محاليل مركباته

يكشف عن ايون الالمنيوم في مركباته بوساطة محلول قاعدي مثل هيدروكسيد الصوديوم او هيدروكسيد البوتاسيوم حيث تتفاعل هذه المواد مع ايون الالمنيوم Al^{3+} لتكون راسباً ابيض جلاتينياً هو هيدروكسيد الالمنيوم $Al(OH)_3$ كما في المعادلة الاتية:



فمثلاً:



ان هذا الراسب ونعني به $Al(OH)_3$ يذوب عندما تضاف اليه زيادة من هيدروكسيد الصوديوم NaOH بسبب تكون الومينات الصوديوم الذائبة ويزوب كذلك باضافة حامض اليه بسبب السلوك الامفوتيري .

أسئلة الفصل الثالث

5.3 اختر من القائمة (ب) ما يناسب كل عبارة في القائمة (أ) :

القائمة (أ) :

- 1 - عنصر ذو سلوك امفوتييري
- 2 - تفاعل يسلك فيه الالمنيوم عاملاً مختزلاً ويحرر طاقة حرارية عالية تذيب الحديد.
- 3 - اوكسيد الالمنيوم
- 4 - ملح مزدوج من كبريتات البوتاسيوم والالمنيوم
- 5 - احد عناصر الزمرة IIIA هو شبه فلز.

القائمة (ب)

- 1 - الترميت
- 2 - الشب
- 3 - الالومينا
- 4 - الالمنيوم
- 5 - الانديوم.
- 6 - البورون.

1.3 حدد العنصر الذي لا ينتمي للزمرة الثالثة مما يأتي مع ذكر السبب:



2.3 اختر من بين القوسين ما يكمل المعنى العلمي في العبارات الاتية:

- 1 - الكاليوم Ga عنصر ينتمي للزمرة: (الاولى ، الثانية ، الثالثة).
- 2 - يكون عنصر الالمنيوم في عملية الترميت عاملاً: (مساعداً ، مؤكسداً ، مختزلاً).
- 3 - سبيكة برونز الالمنيوم تتكون من نسبة (عالية ، قليلة ، 100%) من عنصر الالمنيوم.

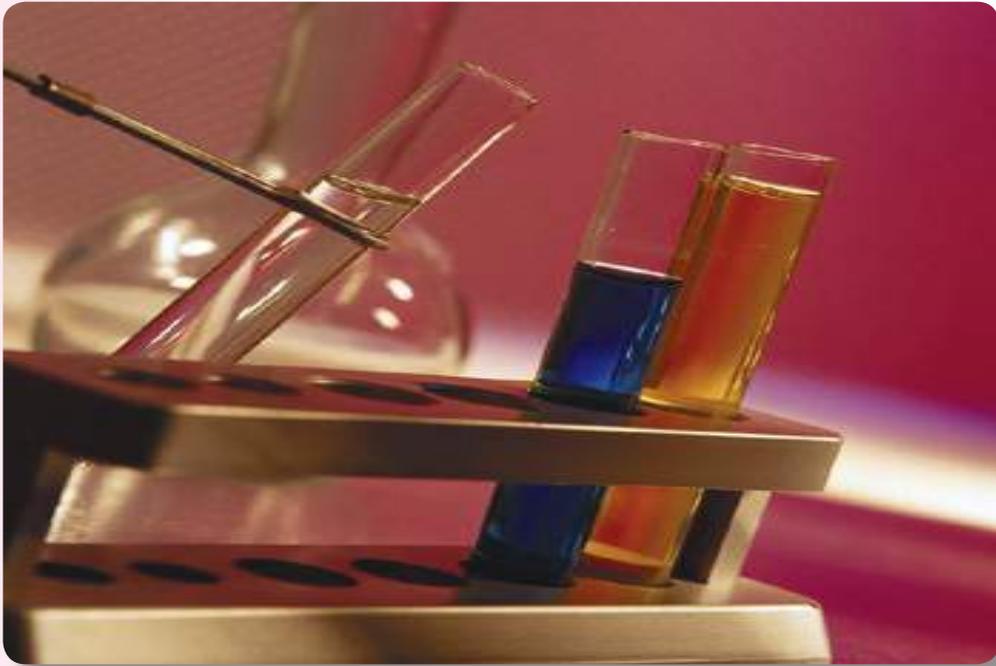
3.3 اكمل العبارات الاتية بما تراه مناسباً لاتمام المعنى:

- 1 - يتفاعل الالمنيوم مع الحوامض محمراً غاز وعند تفاعله مع القواعد يحرر لانه
- 2 - تأثير اوكسجين الهواء الجوي في الالمنيوم لا يؤدي الى تآكله كما في حالة الحديد وذلك بسبب
- 3 - التسخين الشديد لهيدروكسيد الالمنيوم يعطي ،
- 4 - ملح مكون من عنصري البوتاسيوم والالمنيوم يدعى
- 5 - عنصر الالمنيوم يتفاعل مع الحوامض والقواعد ويدعى هذا السلوك ب.....

4.3 كيف يستخلص الالمنيوم مع رسم الجهاز والتأشير الكامل على الاجزاء؟

المحاليل والتعبير عن التركيز

Solutions and Expression for Concentration



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على أن:

- يتعرف على المحاليل وطبيعتها .
- يميز بين أنواع المحاليل .
- يفهم قابلية الذوبان والعوامل المؤثرة فيها .
- يتعرف على بعض التعابير عن التراكيز وهي النسبة الكتلية والنسبة الحجمية .

4 - 1 مقدمة

تعتبر المحاليل مهمة في علم الكيمياء الى ابعد حد، اذ ان المحاليل السائلة بصفة خاصة تكون هي الوسط المألوف غالباً بالنسبة للتفاعلات الكيميائية حيث انها تساعد على حدوث التداخل بين المواد المتفاعلة لحدوث التفاعل الكيميائي.

هل تعلم

الماء الذي نستخدمه في حياتنا اليومية يعتبر محلول حيث يحتوي على الاملاح الفلزية والبكتريا وكثير من المواد الاخرى الذي يحدد نسبة تراكيزها المسموح بتواجدها في مياه الشرب طبقاً للمعايير العالمية.

Solution

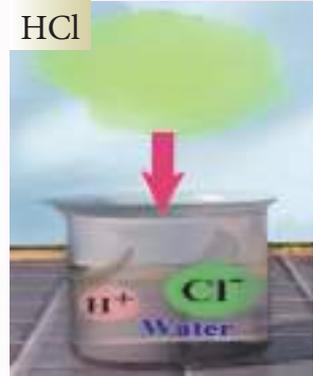
4 - 2 المحلول

خليط متجانس مكون من مادتين او اكثر لا يحدث بينها تفاعل كيميائي، تسمى المادة الموجودة بوفرة في المحلول مذيب (Solvent) وتسمى المادة الموجودة بقله في المحلول بالمذاب (Solute). ويمكن تمثيل ذلك بالمعادلة الاتية:



4 - 2 - 1 انواع المحاليل

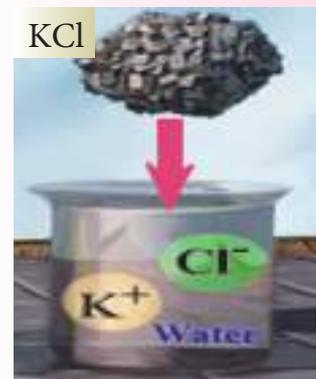
المحاليل عدة انواع اهمها واكثرها شيوعاً هي المحاليل السائلة، اي عندما يكون المذيب سائل ويمكن تحضير هذه المحاليل باذابة مادة صلبة في سائل، مثل اذابة ملح الطعام (NaCl) في الماء لنحصل على محلول ملح الطعام او اذابة هيدروكسيد الصوديوم في الماء (محلول قاعدي)، او سائل في سائل كاذابة الكحول في الماء او اذابة غاز في سائل كاذابة غاز كلوريد الهيدروجين (HCl) في الماء ويسمى الناتج الاخير بحامض الهيدروكلوريك (محلول حامضي) [الشكل (4 - 1)].



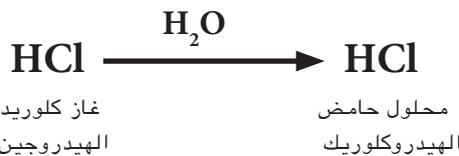
محلول حامضي



محلول قاعدي



محلول ملحي



الشكل (4 - 1)

انواع مختلفة من المحاليل

وهناك انواع أخرى للمحاليل منها غاز في غاز مثل الهواء الجوي، ومحلل صلب في صلب مثل السبائك المختلفة واهمها قطع النقود المعدنية وسبائك الذهب وسنتطرق في هذا الفصل الى المحاليل السائلة فقط.

4 - 2 - 2 طبيعة المحاليل

تختلف المحاليل في تسميتها وذلك حسب كمية المذاب والمذيب او طبيعة عملية الذوبان. فالمحلل الذي يوصف بأنه مشبع (Saturated Solution) هو المحلل الذي يحتوي على أكبر قدر ممكن من المذاب وان المذيب لا يستطيع ان يذيب اي زيادة اخرى من المذاب عند درجة حرارة محددة وضغط معين. أما عندما تفوق كمية المذاب في محلل ما قد يمكن للمذيب من اذابته في الظروف الاعتيادية يسمى هذا المحلل بفوق المشبع (Supersaturated Solution) وهذا النوع من المحاليل غير ثابت حيث أنها تلفظ الكمية الزائدة من المذاب على شكل راسب ليتحول الى محلل مشبع. ويعرف المحلل بأنه غير مشبع (Unsaturated Solution) اذا احتوى على كمية من المذاب اقل من الكمية اللازمة للتشبع عند درجة الحرارة والضغط المحددين الشكل (4 - 2).



الشكل (4 - 2)

- أ - محلل مشبع.
- ب - محلل فوق المشبع.
- ج - محلل غير مشبع.

عندما تتأين جزيئات المذاب في المحلل يسمى عند ذلك المحلل بالمحلل الالكتروليتي (Electrolyte Solution)، والمذاب قد يكون الكتروليتاً قوياً عندما تتأين جزيئاته بشكل تام في المحلل مثل حامض الهيدروكلوريك [(الشكل 4 - 3)]. وقد يكون المذاب الكتروليتاً ضعيفاً اي ان



الشكل (4 - 3)

تتأين جزيئات الالكتروليت القوي بشكل تام في المذيب.

جزيئاته تتأين بدرجة غير تامة وأحياناً بدرجة بسيطة جداً مثل حامض الهيدروفلوريك حيث يتفكك (يتأين) بدرجة قليلة جداً في المذيب وتكون ايوناته في حالة توازن مع الجزيئات غير المتأينة [الشكل (4 - 4)]، وفي المعادلة أدناه تعني الأسهم المتعاكسة ان المادة المتأينة جزئياً في حالة توازن مع الايونات الناتجة.



وهناك مركبات جزيئاتها لا تتأين في المذيب مطلقاً تسمى محاليلها بمحاليل غير الكتروليتية مثل السكر والكحول الايثيلي.



Solubility

4 - 3 قابلية الذوبان

تعرف بانها اكبر كمية من المادة المذابة يمكن ان تذوب في حجم ثابت من مذيب معين للحصول على محلول مشبع عند درجة حرارة معلومة (محددة). وتختلف قابلية الذوبان تبعاً لطبيعة المذاب والمذيب ودرجة الحرارة والضغط. والتي سنشرحها بايجاز كما يأتي.

4 - 3 - 1 طبيعة المذاب والمذيب

اذا وضعت كمية صغيرة من بلورات ملح الطعام في دورق به ماء، فان البلورات تذوب فيه ببطء، واذا رج الدورق بمحتوياته تذوب البلورات بسرعة اكبر، حيث تؤدي عملية الرج الى ملامسة سطح البلورات بالماء بصورة اكبر، لان عملية الذوبان ظاهرة تتعلق بالسطح المعرض للذوبان، وهذا السبب في تحريك قدح الشاي بالمعلقة بعد وضع السكر فيه (الشكل 4-5). كما ان مسحوق السكر يذوب اسرع من حبيبات السكر، لان سطح المسحوق المعرض لملامسة جزيئات الماء يكون اكبر من السطح لحبيبات السكر، اذاً نستنتج انه كلما ازداد سطح المادة المذابة المعرض للمذيب ازدادت سرعة الذوبان، اما بالنسبة للمذيب فالطبيعة القطبية أو غير

الشكل (4 - 4)

تتأين جزيئات الالكتروليت الضعيف في المذيب بشكل جزئي وتكون الايونات الناتجة متواجدة بتوازن مع الجزيئات غير المتأينة.



الشكل (4 - 5)

يذوب السكر بسرعة عند تحريكه بالمعلقة.

القطبية هي التي تحدد قابليته على الاذابة وحسب قاعدة تنص على ان المذيب يذيب شبيهه، اي ان المذيب القطبي يذوب المذاب القطبي والعكس صحيح. من الضروري معرفة ان المادة غير القابلة للذوبان في مذيب ما، لا تذوب مهما كانت قوة التحريك او طول مدته.

4 - 3 - 2 تأثير درجة الحرارة

اذا اخذنا قدحين متماثلين يحتوي كل منهما على كمية متساوية من سائل احدهما ساخن والاخر بارد واذبنا ملعقة من السكر في كل منهما نلاحظ ان السكر المذاب في قدح السائل الساخن يذوب بصورة اسرع منه في السكر المذاب في السائل البارد والسبب في هذا لان طاقة حركة جزيئات السائل تزداد عند درجات الحرارة المرتفعة مما يزيد احتمالات قوة تصادم جزيئات السائل بسطح بلورات السكر فيساعد على سرعة ذوبانه، لاحظ الشكل (4 - 6).

الشكل (4 - 6)
أ - يذوب السكر ببطء في قدح مثلج من الشاي.
ب - يذوب السكر بسرعة في قدح ساخن من الشاي.



4 - 3 - 3 تأثير الضغط

يمكن ان نلاحظ تأثير الضغط بوضوح في قابلية ذوبان المواد الغازية التي تزداد ذوبانيتها كلما ازداد الضغط الجزئي للغاز فوق سطح المحلول. فمثلاً في المشروبات الغازية يكون تركيز ثنائي اوكسيد الكربون CO_2 المذاب في المحلول معتمداً على ضغط CO_2 المسلط على سطح المشروب الغازي وعند فتح غطاء الزجاجة فان ضغط CO_2 يقل لذا تقل قابلية ذوبانه وتتكون فقاعات CO_2 التي تتصاعد في المشروب الغازي، لاحظ الشكل (4 - 7).



الشكل (4 - 7)
عند فتح غطاء قنينة المشروب الغازي يقلل الضغط لذلك يتصاعد غاز ثنائي اوكسيد الكربون.

4 - 4 تركيز المحلول Concentration of Solution

كما اسلفنا ان المحلول يتكون من جزئين رئيسيين هما المذاب والمذيب. وتختلف المحاليل من حيث كميات المذاب والمذيب فيها. وهناك طرق يمكن بواسطتها التعبير عن هذه الكميات وعلاقتها بعضها ببعض ويعبر عن هذه العلاقة عادة بتركيز المحلول. يعرف تركيز المحلول بأنه كمية المادة المذابة في كمية معينة من المذيب او المحلول، ويمكن التعبير عن تركيز المحلول وصفاً او كميّاً ويستخدم مصطلحي مخفف (Dilute) ومركز (Concentrated) لوصف تركيز المحلول [الشكل (4 - 8)]. فالمحلول الذي يحتوي على كمية قليلة نسبياً من المذاب يوصف بأنه محلول مخفف. بينما يوصف المحلول الذي يحتوي على كمية كبيرة من المذاب بأنه محلول مركز [الشكل (4 - 9)]، كما يمكن تحويل المحلول المركز الى مخفف باضافة كمية اكبر من المذيب اليه. اما كميّاً فيمكن ان نعبر عن تركيز المحلول بعدة طرائق اهمها:



الشكل (4 - 8)

محلول مخفف ومحلول مركز من كبريتات النحاس.



(أ)



(ب)

4 - 4 - 1 التركيز بالنسبة المئوية الكتلية

وهو عدد وحدات الكتلة من المادة المذابة في 100 وحدة كتلة من المحلول (النسبة الكتلية للمذاب او المذيب) او ببساطة هي عدد غرامات المذاب في مئة غرام من المحلول وتحسب النسبة المئوية الكتلية للمذاب والمذيب كما يأتي:

$$\text{النسبة الكتلية للمذاب} = \frac{\text{كتلة المذاب}}{\text{كتلة المحلول}} \times 100\%$$

او ان :

$$\text{النسبة الكتلية للمذاب} = \frac{\text{كتلة المذاب } (m_1)}{\text{كتلة المحلول } (m_1 + m_2)} \times 100\%$$

او بتعبير آخر:

$$\text{النسبة الكتلية للمذاب} = \frac{\text{كتلة المذاب } (m_1)}{\text{كتلة المحلول } (m_T)} \times 100\%$$

الشكل (4 - 9)

أ - توزيع جزيئات المذاب في المحلول المركز.
ب - توزيع جزيئات المذاب في المحلول المخفف.

هل تعلم

الكثير من المواد التي تباع يتم تخزينها وبيعها في صورة مركزة ويتم تخفيفها عند الاستخدام فمثلا معجون الطماطم المستخدم في بيوتنا يباع بصورة مركزة بل كلما كان تركيزه اعلى اصبحت قيمته اكثر ولكن عند استخدامه في المطبخ يتم تخفيفه باضافة الماء اليه.

حيث (m_1) كتلة المذاب و (m_2) كتلة المذيب و (m_T) كتلة المحلول {مجموع كتلة المذاب والمذيب (m_1+m_2) }.
وبالطريقة نفسها يمكن ان نكتب النسبة المئوية الكتلية للمذيب بالعلاقة الرياضية الاتية:

$$\text{النسبة الكتلية للمذيب} = \frac{\text{كتلة المذيب } (m_2)}{\text{كتلة المحلول } (m_T)} \times 100\%$$

وبشكل عام يمكن ان نكتب الصيغة الرياضية للتعبير عن التركيز الكتلي المئوي:

$$\text{النسبة الكتلية لأي مكون} = \frac{\text{كتلة المكون}}{\text{كتلة المحلول}} \times 100\%$$

مثال 4 - 1:

ما النسبة الكتلية للمذاب والمذيب لمحلول مكون من 15.3 g ملح الطعام مذاب في 155 g من الماء؟

الحل:

$$\text{كتلة المذاب: } m_1 = 15.3 \text{ g}$$

$$\text{كتلة المذيب: } m_2 = 155 \text{ g}$$

$$\text{كتلة المحلول: } m_T = m_1 + m_2$$

$$= 15.3 + 155$$

$$= 170.3 \text{ g}$$

$$\text{النسبة الكتلية للمذاب} = \frac{m_1}{m_T} \times 100\%$$

$$8.98\% = 100\% \times \frac{15.3 \text{ g}}{170.3 \text{ g}} =$$

$$\text{النسبة الكتلية للمذيب} = \frac{m_2}{m_T} \times 100\%$$

$$91.02\% = 100\% \times \frac{155 \text{ g}}{170.3 \text{ g}} =$$

تمرين (4 - 1)

احسب النسب الكتلية لكل من المذاب والمذيب في محلول محضر من اذابة 48.2 g من السكر في 498 g من الماء.

مثال 4 - 2:

نموذج من الخل يحتوي على نسبة كتلية مقدارها 4 % من حامض الخليك. ما كمية الخل التي نحتاجها لكي نحصل على 20 g من حامض الخليك؟

الحل:

$$\%100 \times \frac{m_1}{m_T} = \text{النسبة الكتلية للمذاب}$$

$$\%100 \times \frac{20 \text{ g}}{m_T} = \% 4$$

$$\frac{2000}{4} = m_T$$

$$m_T = 500 \text{ g} \quad \text{كمية الخل التي نحتاجها}$$

هل تعلم

ان محلول الخل يتكون من حامض الخليك بتركيز مختلفة مذاب في كمية من الماء.

تمرين (4 - 2)

احسب النسب الكتلية لكل من حامض الهيدروكلوريك والماء عند تخفيف 20 g من HCl في 80 g من الماء المقطر.

4 - 4 - 2 التركيز بالنسبة المئوية الحجمية

وهي نسبة حجم كل مكون من مكونات المحلول الى الحجم الكلي للمحلول مضروباً في مئة.

$$\%100 \times \frac{\text{حجم المذاب } (V_1)}{\text{حجم المحلول } (V_1 + V_2)} = \text{النسبة الحجمية للمذاب}$$

$$\%100 \times \frac{\text{حجم المذاب } (V_1)}{\text{حجم المحلول } (V_T)} = \text{النسبة الحجمية للمذاب}$$

وبنفس الطريقة يمكن ايجاد النسبة المئوية الحجمية للمذيب:

$$\%100 \times \frac{\text{حجم المذيب } (V_2)}{\text{حجم المحلول } (V_T)} = \text{النسبة الحجمية للمذيب}$$

يرمز لحجم المذاب V_1 ولحجم المذيب V_2 ولحجم المحلول

V_T [ويمثل مجموع حجمي المذاب والمذيب $(V_1 + V_2)$]

وبشكل عام يمكن ان نكتب الصيغة الرياضية للتعبير عن

التركيز المئوي الحجمي:

$$\%100 \times \frac{\text{حجم المكون}}{\text{حجم المحلول}} = \text{النسبة الحجمية لأي مكون من مكونات المحلول}$$

لا بد هنا أن نذكر أن وحدات الحجم المستخدمة عادة هي اللتر (L) أو المليلتر (mL) أو السنتمتر المكعب (cm^3)، ومعاملات التحويل فيما بينها كالآتي:

$$1 \text{ L} = 1000 \text{ mL}$$

$$1 \text{ L} = 1000 \text{ cm}^3$$

$$1 \text{ mL} = 1 \text{ cm}^3$$



محلول من حامض الخليك.

مثال 4 - 3:

احسب النسبة الحجمية لكل من حامض الخليك والماء في محلول تكون عند خلط 20 mL من حامض الخليك و 30 mL من الماء.

الحل:

$$V_1 = 20 \text{ mL} \quad \text{حجم المذاب:}$$

$$V_2 = 30 \text{ mL} \quad \text{حجم المذيب:}$$

$$V_T = V_1 + V_2 \quad \text{حجم المحلول:}$$

$$= 20 + 30$$

$$= 50 \text{ mL}$$

$$\%100 \times \frac{V_1}{V_T} = \text{النسبة الحجمية للمذاب}$$

$$\% 40 = \%100 \times \frac{20 \text{ mL}}{50 \text{ mL}} =$$

$$\%100 \times \frac{V_2}{V_T} = \text{النسبة الحجمية للمذيب}$$

$$\% 60 = \%100 \times \frac{30 \text{ mL}}{50 \text{ mL}} =$$

مثال 4 - 4:

ما حجم محلول كحول الاثيل بالمليتر (mL) اللازم اضافته للماء ليصبح حجم المحلول الكلي 50 mL لتكون نسبته الحجمية 40%.

الحل:

$$\%100 \times \frac{V_1}{V_T} = \text{النسبة الحجمية للمذاب}$$

$$\%100 \times \frac{V_1}{50 \text{ mL}} = \% 40$$

وعليه ان حجم كحول الاثيل بالمليتر :

$$V_1 = 20 \text{ mL}$$

4 - 4 - 3 التركيز بالكتلة / الحجم

يعبر في بعض الاحيان عن التركيز بوحدة كتلة المذاب (بالغرامات) في حجم معين من المحلول (بالتر) وتكون وحدة هذا النوع من التراكيز هي (غرام/لتر) (g / L)

$$\frac{\text{كتلة المذاب (m) (بالغرام) (g)}}{\text{حجم المحلول (V) (باللتر) (L)}} = \text{التركيز (غرام/لتر)}$$

ومن الجدير بالذكر هنا ان هذا التعبير عن التركيز هو نفسه تعريف الكثافة (Density) والتي هي وحدة كتلة الحجم. فاذا رمزنا للكثافة بالحرف اللاتيني روو (ρ) وللكتلة (m) وللحجم (V) وعليه فالكثافة تعرف بالعلاقة الآتية:

$$\frac{\text{الكتلة (غرام)}}{\text{الحجم (لتر)}} = \text{الكثافة (غم/لتر)}$$

$$\rho \text{ (g/L)} = \frac{m \text{ (g)}}{V \text{ (L)}}$$

ويمكن استخدام اي وحدة اخرى للحجم مثل (mL) أو (cm^3).

تمرين (3 - 4)

احسب النسبة المئوية المئوية بالحجم لكل من (H_2SO_4) والماء عند اضافة 20 mL من (H_2SO_4) في 80 mL من الماء المقطر.



(ب)

(ا)

أ - كتلة من كبريتات النحاس.
ب - محلول من كبريتات النحاس.

تمرين (4 - 4)

ما كتلة هيدروكسيد الصوديوم اللازم اذابتها في لتر من الماء المقطر للحصول على تركيز منها في المحلول بمقدار 0.5 g/L

مثال 4 - 5:

اذيب 5 g من كبريتات النحاس في 0.5 L من الماء المقطر احسب تركيز المذاب في المحلول بوحدة g/L.

الحل:

$$\text{التركيز (غرام/لتر)} = \frac{m \text{ (g)}}{V \text{ (L)}} = \frac{5 \text{ g}}{0.5 \text{ L}} = 10 \text{ g/L}$$

مثال 4 - 6:

احسب النسبة الكتلية لكحول الميثيل لمحلول يحتوي على 27.5 g من كحول الميثيل و 175 mL من الماء. (افترض ان كثافة الماء تساوي 1.00 g/mL).

الحل:

يمكن حساب كتلة الماء التي نحتاجها لايجاد النسبة الكتلية باستخدام تعريف الكثافة.

$$\rho \text{ (g / mL)} = \frac{m \text{ (g)}}{V \text{ (mL)}}$$

ومنه:

$$m \text{ (g)} = \rho \text{ (g / mL)} \times V \text{ (mL)}$$

$$m \text{ (g)} = 1.00 \text{ (g / mL)} \times 175 \text{ (mL)}$$

$$m \text{ (g)} = 175 \text{ g}$$

$$m_1 = 27.5 \text{ g} \quad \text{كتلة كحول الميثيل:}$$

$$m_2 = 175 \text{ g} \quad \text{كتلة الماء:}$$

$$m_T = m_1 + m_2 \quad \text{كتلة المحلول:}$$

$$= 27.5 + 175$$

$$= 202.5 \text{ g}$$

$$\%100 \times \frac{m_1}{m_T} = \text{النسبة الكتلية لكحول الميثيل}$$

$$\% 13.6 = \%100 \times \frac{27.5 \text{ g}}{202.5 \text{ g}} =$$

تمرين (4 - 5)

احسب كتلة KCl بالغرامات الموجودة في 0.337 L في محلول نسبة KCl الكتلية فيه تساوي 5.80 % . (افترض ان كثافة المحلول تساوي 1.05 g/mL)

أسئلة الفصل الرابع

ج - طاقة حركة جزيئات السكر تزداد عند درجة الحرارة المرتفعة.

4 - يمكن تحول المحلول المركز الى مخفف وذلك:

أ - بزيادة تركيز المذاب.

ب - بتسخين المحلول.

ج - باضافة مذيب اكثر الى المحلول.

3.4 ما الفرق بين:

أ - محلول مخفف ومحلول مركز.

ب - مذاب الكتروليتي ضعيف ومذاب الكتروليتي قوي.

ج - محلول فوق المشبع ومحلول غير مشبع.

4.4 ما هي العوامل المؤثرة على قابلية الذوبان.

5.4 اذيب 5 g من كبريتات النحاس في 20 g من الماء المقطر، احسب النسبة المئوية الكتلية للمذاب وكذلك للمذيب.

6.4 ما حجم الماء بالتر اللزم اضافته الى 10 g من هيدروكسيد البوتاسيوم للحصول على محلول تركيزه 2.5 g/L.

7.4 ما النسبة المئوية الحجمية لحامض الهيدروكلوريك وكذلك للماء عند اضافة 25 mL من الحامض الى 75 mL من الماء.

8.4 احسب النسبة المئوية الكتلية لـ NaCl في محلول يحتوي على 15.3 g من NaCl و 155.09 g من الماء.

1.4 بين بايجاز ما المقصود بكل مما يأتي:

1 - المحلول.

2 - المحلول المشبع.

3 - قابلية الذوبان.

4 - المحلول الالكتروليتي.

5 - المحلول المركز.

6 - التركيز بالنسبة المئوية الكتلية.

7 - التركيز بالنسبة المئوية الحجمية.

2.4 اختر ما يناسب التعابير الآتية:

1 - محلول صلب في صلب مثل:

أ - علبه عصير.

ب - قطعة نقديّة.

ج - محلول ملحي.

2 - المذاب الالكتروليتي الضعيف هو:

أ - المذاب الذي يتأين بدرجة كاملة في المذيب.

ب - المذاب الذي يتأين بدرجة غير كاملة في المذيب.

ج - المذاب الذي يذوب بسرعة في المذيب.

3 - السكر المذاب في قدح الماء الساخن يذوب بصورة اسرع عنه في الماء البارد بسبب:

أ - طاقة حركة جزيئات الماء تقل عند درجة الحرارة المرتفعة.

ب - طاقة حركة جزيئات الماء تزداد عند درجة الحرارة المرتفعة.

أسئلة الفصل الرابع

يمكن الحصول عليها من 274 g من ماء المحيط.

16.4 جد حجم الكحول بالمليتر (mL) الموجود في المحاليل الآتية:

(أ) 480 mL من محلول يحتوي على 3.7% نسبة مئوية حجمية من الكحول.

(ب) 103 mL من محلول يحتوي على 10.2% نسبة مئوية حجمية من الكحول.

(ج) 0.3 L من محلول يحتوي على 14.3% نسبة مئوية حجمية من الكحول.

17.4 جد كمية كلوريد البوتاسيوم KCl بالغرام (g) الموجود في المحاليل الآتية:

(أ) 19.7 g من محلول يحتوي على 1.08% نسبة مئوية كتلية من KCl.

(ب) 23.2 kg من محلول يحتوي على 18.7% نسبة مئوية كتلية من KCl.

(ج) 38 mg من محلول يحتوي على 12% نسبة مئوية كتلية من KCl.

18.4 اكمل الفراغات في الجدول الآتي:

النسبة المئوية الكتلية للمذاب	كتلة المحلول	كتلة المذيب	كتلة المذاب
.....	238.1 g	15.5 g
12.0 %	22.8 g
.....	212.1 g	183.3 g
15.3 %	31.52 g

9.4 احسب التركيز بوحدة غم/لتر لمحلول يحتوي على 27.5 g من كحول الميثيل مذاب في 175 mL من الماء .

10.4 افترض عينة من الماء مأخوذة من قاع بحيرة الحبيانية تحتوي على 8.5% بالكتلة من ثنائي اوكسيد الكربون . ماهي كمية ثنائي اوكسيد الكربون بالغرام الموجودة في 28.6 L من المحلول المائي (معلومة: كثافة المحلول تساوي 1.03 g/mL).

11.4 عصير يحتوي على نسبة مئوية كتلية مقدارها 11.5% من السكر. ما هو حجم العصير بالمليتر المحتوي على 85.2 g من السكر (افترض كثافة المحلول تساوي 1.00 g/mL).

12.4 احسب التركيز بالنسبة المئوية الكتلية لمكونات محلول يحتوي على 19 g من مذاب في 158 g من مذيب.

13.4 احسب تركيز مكونات المحاليل التالية بالنسبة المئوية الكتلية للمذيب .

أ - 10.2 g من NaCl في 155 g من H₂O.

ب - 48.2 g من السكر في 498 g من H₂O.

ج - 0.245 g من حامض الخليك في 4.91 g من H₂O.

14.4 مشروب غازي يحتوي على 45 g من السكر في 309 g من الماء. ماهي النسبة المئوية الكتلية للسكر في المشروب الغازي.

15.4 يحتوي ماء المحيط على نسبة مئوية كتلية 3.5% من NaCl . ما كمية الملح التي

أسئلة الفصل الرابع

10.4 2503.93 g

11.4 740.87 mL

12.4 النسبة الكتلية للمذاب = 10.73%

النسبة الكتلية للمذيب = 89.27%

13.4 أ: 93.83% ب: 91.18%

ج: 95.25%

14.4 النسبة الكتلية للسكر = 12.71%

15.4 9.59 g

16.4 أ: 17.76 mL ب: 10.51 mL

ج: 42.9 mL

17.4 أ: 0.21 g ب: 4338.4 g

ج: 4.56×10^{-3} g

18.4

النسبة المئوية الكتلية للمذاب أو المذيب	كتلة المحلول	كتلة المذيب	كتلة المذاب
6.11%	253.6 g	238.1 g	15.5 g
12.0%	190.0 g	167.2 g	22.8 g
13.57%	212.1 g	183.3 g	28.8 g
15.3%	206.0 g	174.48 g	31.52 g

19.4

النسبة المئوية الحجمية للمذاب	حجم المحلول	حجم المذيب	حجم المذاب
9.25%	27.55 cm ³	25.0 mL	2.55 mL
3.8%	120.52 cm ³	115.9 mL	4.58 mL
5.07%	27.2 cm ³	25.82 mL	1.38 mL
5.8%	408.6 cm ³	384.9 mL	23.7 cm ³

19.4 اكمل الفراغات في الجدول الاتي:

النسبة المئوية الحجمية للمذاب	حجم المحلول	حجم المذيب	حجم المذاب
.....	25.0 mL	2.55 mL
3.8%	4.58 mL
.....	27.2 cm ³	1.38 mL
5.8%	23.7 cm ³

اجوبة نموذجية لأسئلة وتمارين الفصل

التمارين:

1.4 النسبة الكتلية للمذاب 8.82% ، النسبة

الكتلية للمذيب 91.18% .

2.4 النسبة الكتلية للحامض = 20% ، النسبة

الكتلية للماء = 80% .

3.4 النسبة الحجمية لـ H₂SO₄ = 20%

النسبة الحجمية لـ H₂O = 80%

4.4 كتلة هيدروكسيد الصوديوم = 0.5 g

5.4 كتلة KCl = 20.52 g

اجوبة أسئلة الفصل:

5.4 النسبة المئوية الكتلية لكبريتات

النحاس CuSO₄ = 20%

النسبة المئوية الكتلية للماء H₂O = 80%

6.4 V(L) = 4L

7.4 النسبة الحجمية للحامض = 25%

النسبة الحجمية للماء = 75%

8.4 النسبة الكتلية لـ NaCl = 8.98%

9.4 التركيز 157.14 g/L

الزمرة الرابعة

Group IVA



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على أن :

- يعرف موقع الزمرة في الجدول الدوري واسماء ورموز عناصرها.
- يتعرف على بعض الصفات العامة لعناصر الزمرة.
- يرسم الترتيب الإلكتروني لذرة السليكون.
- يعرف وجود السليكون في الطبيعة واهميته.
- يفهم كيفية تحضير السليكون مختبرياً وصناعياً.
- يتعرف على خواصه الفيزيائية والكيميائية.
- يتعرف على مركبات السليكون الطبيعية والصناعية.
- يتطلع على استخدامات السليكون.

5 - 1 عناصر الزمرة الرابعة IVA

تشمل الزمرة الرابعة عناصر الكربون (C) والسليكون (Si) والجرمانيوم (Ge) والقصدير (Sn) والرصاص (Pb). والشكل (5 - 1) يبين موقعها في الجدول الدوري.



1 IA																	18 VIIIA
1 H	2 He											3 B	4 C	5 N	6 O	7 F	8 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3 III B	4 IV B	5 V B	6 VI B	7 VII B	8 VIII B	9 VIII B	10 VIII B	11 IB	12 IIB	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg						
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub						

5 - 2 الصفات العامة للزمرة الرابعة IVA

تتصف هذه الزمرة بأنها أكثر الزمر اختلافا وتعددا في صفات عناصرها، فعناصرها تظهر انتقالا واضحا من الصفات اللافلزية الى الصفات الفلزية كلما انتقلنا من أعلى الزمرة نحو أسفلها، أي بزيادة العدد الذري لها. فللكربون خواص لا فلزية ويكون كل من السليكون والجرمانيوم أشباه فلزات، بينما يعتبر القصدير والرصاص فلزات حقيقية. لذلك ترى أن لكل من عنصري القصدير والرصاص الصفات الفيزيائية للفلزات، كالكثافة العالية والتوصيل الحراري والكهربائي الجيدان وقابلية الطرق والسحب واللمعان العاليان. وتقل كذلك درجة الغليان والانصهار لعناصر الزمرة بالانتقال من أعلى الى أسفل المجموعة.

تتصف عناصر هذه الزمرة كذلك بامتلاكها أربعة إلكترونات بغلافها الخارجي، حيث أنها تحتاج الى أن تكتسب أو تفقد أو تساهم بأربعة إلكترونات للوصول الى ترتيب الكهروني

الشكل (5 - 1) موقع الزمرة الرابعة في الجدول الدوري.

هل تعلم

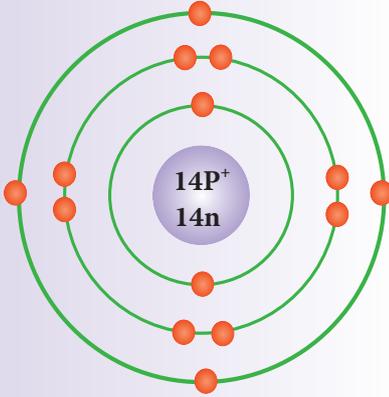
أن البابليين فرشوا الجنائن المعلقة بالرصاص لاحتجاز الماء، كما أن المصريين القدماء استخدموا الرصاص في الزخرفة.



سبيكة الرصاص والقصدير تستخدم في لحيم التوصيلات الكهربائية.

هل تعلم

يستعمل القصدير بصورة واسعة في طلاء الحديد والمعادن الأخرى المستعملة في صناعة علب حفظ الأغذية المعلبة كعلب معجون الطمطة وعلب الزيوت النباتية وعلب المرببات وغيرها لحماية من التآكل.



الشكل (5 - 2) رسم الترتيب الإلكتروني لذرة السليكون.

مستقر. ولصعوبة فقدان أو اكتساب أربعة إلكترونات فإن عناصر هذه الزمرة تميل إلى المشاركة بأربعة إلكترونات عن طريق تكوين أوامر تساهمية لتعطي حالة التأكسد الرباعية للعنصر (+4). وفي الحقيقة فإن مركبات السليكون والكاربون هي مركبات تساهمية ذات حالة تأكسد رباعية، بينما الجرمانيوم والقصدير والرصاص فإنها تكون مركبات تساهمية وأيونية معاً، حيث أن في المركبات الأيونية يتم فقدان إلكترونين فقط لتكوين (Ge^{2+}) و (Sn^{2+}) و (Pb^{2+})، أن لعناصر هذه الزمرة سواء منها ذات الصفات الفلزية أو ذات الصفات اللافلزية فعالية ضعيفة، فهي تتفاعل مع اللافلزات مثل الأوكسجين ولكنها تحتاج إلى حرارة لإتمامها.

Silicon

5 - 3 السليكون

الرمز الكيميائي : Si

العدد الذري : 14

عدد الكتلة : 28

الترتيب الإلكتروني

عدد الإلكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
4	3	M

يبين الشكل (5 - 2) الترتيب الإلكتروني لعنصر السليكون حيث يظهر أنه يحتوي على أربعة إلكترونات في غلافه الخارجي، وبما أنه من الصعب على العنصر أن يفقد أربعة إلكترونات أو يكتسبها لذلك يشارك فيها فتكون أغلب مركبات السليكون تساهمية، ويكون تكافؤه رباعياً.

5 - 3 - 1 وجوده

يعتبر السليكون العنصر الأكثر انتشاراً في قشرة الأرض بعد الأوكسجين، حيث يشكل أكثر من ربع القشرة الأرضية بنسبة تصل إلى 28%، حيث غالباً ما يكون متحداً مع الأوكسجين في التربة أو على شكل ترسبات طينية ورملية. ولا يوجد السليكون بصورة حرة في الطبيعة ولكنه يوجد في الصخور على هيئة ثنائي أوكسيد السليكون (SiO₂) ويدخل في تركيب مختلف السليكات وعلى شكل الكوارتز والرمل. وللسليكون كما مبين في الشكل (5 - 3) صورتين أحدهما متبلورة وفيها يكون لون المسحوق بني غامق والآخر غير متبلورة وفيها يكون لون مسحوقه رصاصي غامق، المتبلورة منه أقل فعالية وكلتا الصورتين لهما التركيب نفسه .



أ - غير متبلور ب - متبلور

الشكل (5 - 3)

صور عنصر السليكون.



العالم برزلوس

5 - 3 - 2 تحضيره

أ - تحضيره مختبرياً

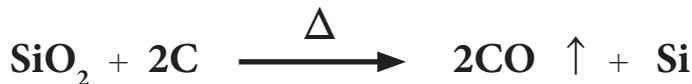
يحضر السليكون غير المتبلور بتسخين عنصر البوتاسيوم في جو من رباعي فلوريد السليكون SiF₄ وفق المعادلة:



بينما يحضر السليكون المتبلور بإذابة السليكون في منصهر الألمنيوم ثم تبريد المحلول حيث تنفصل بلورات السليكون عن المحلول.

ب - تحضيره صناعياً

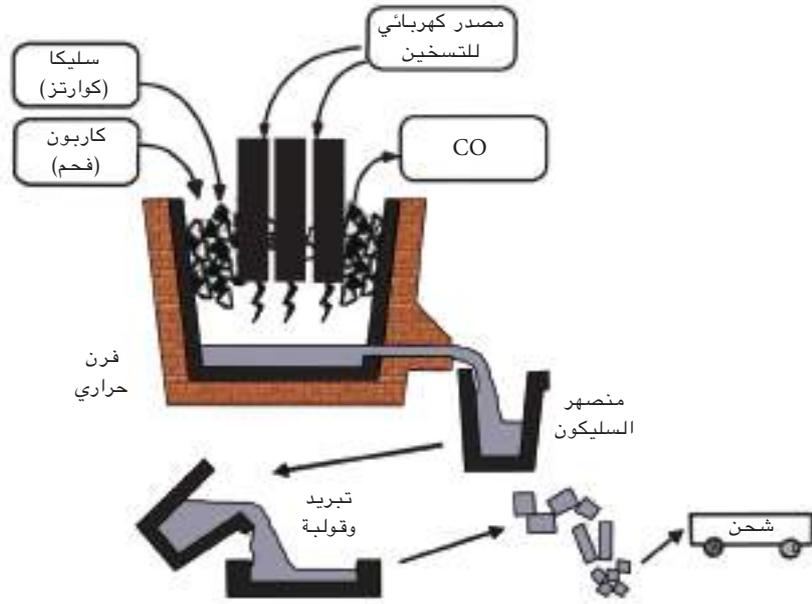
يحضر السليكون صناعياً باختزال السليكا (SiO₂) بدرجات حرارة عالية وباستخدام الكربون أو المغنسيوم كعامل مختزل [الشكل (5 - 4)]. كما في المعادلة الآتية:



هل تعلم

حضر السليكون لأول مرة من قبل العالم برزلوس (Berzelius) عام 1823م من تفاعل رباعي فلوريد السليكون مع البوتاسيوم حيث حصل على السليكون غير البلوري. أما السليكون البلوري فحضر لأول مرة من قبل العالم ديفال (Deville) عام 1854م من التحلل الكهربائي لكوريد الصوديوم والألمنيوم غير النقي الحاوي على نحو 10% سليكون. وفي بداية القرن العشرين 1907م اكتشف العالم بوتر (Pottr) طريقة تحضير السليكون من تفاعل السليكا مع الكربون والتي أصبحت الطريقة التجارية المعتمدة في الوقت الحاضر.

ان السليكون الناتج بهذه الطريقة يحتوي على بعض الشوائب، بحيث تتراوح نسبة السليكون فيه من 90 الى 95 % ويسمى بالسليكون الصناعي. يستخدم هذا النوع من السليكون في صناعة سبائك البرونز والحديد (Steel) وخاصة الحديد المطاوع وفي تحضير السليكونات (Silicones) .

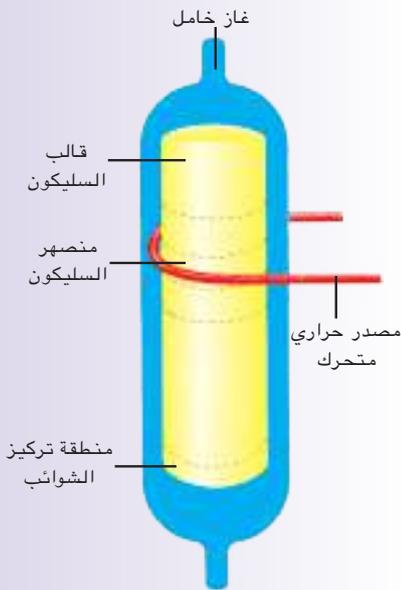


الشكل (5 - 4) تحضير السليكون صناعياً.

إن هذا النوع من السليكون المنتج ذو نقاوة لا تكفي للاستخدام في صناعة كل من أشباه الموصلات أو الرقائق الدقيقة (microchips) أو الخلايا الشمسية. لذلك فانه ينقى بتحويل السليكون أعلاه الى رباعي كلوريد السليكون أولاً ثم يختزل مرة ثانية الى السليكون بأحد العوامل المختزلة مثل المغنيسيوم وكما يأتي :



حيث من السهل إزالة (MgCl₂) من السليكون وذلك بغسله بالماء الحار حيث يذوب (MgCl₂) ولا يذوب السليكون، وللحصول على سليكون أعلى نقاوة تستخدم عملية أخرى لزيادة النقاوة تسمى طريقة منطقة التكرير [الشكل (5 - 5)]. في هذه الطريقة يعمل السليكون على شكل قالب اسطواني ثم



الشكل (5 - 5) طريقة منطقة التكرير لتحضير السليكون عالي النقاوة.

يسخن من إحدى نهاياته بواسطة مصدر حراري حلقي متحرك، هذا يؤدي الى تكوين طبقة خفيفة من السليكون المنصهر، وعند سحب المصدر الحراري الى الخلف تدريجياً يؤدي الى تحرك المنصهر الى الخلف فتنفصل الشوائب عن المنصهر السليكون وتبقى في الطرف البعيد عن المصدر الحراري، مما يؤدي في النهاية الى تركيز الشوائب في النهاية الأخرى من القالب الاسطواني حيث يمكن قطعها والتخلص منها، بينما تكون النهاية الأمامية نقية جداً. يسمى السليكون المنتج بهذه الطريقة بالسليكون عالي النقاوة.



السليكون عالي النقاوة.

5 - 3 - 3 خواص السليكون

أ - الخواص الفيزيائية

يعد السليكون من أشباه الفلزات، وهو عنصر صلب جداً، له درجة انصهار عالية (1410°C) ولمظهره بريق معدني، وهو شبه موصل للتيار الكهربائي، ويستفاد من هذه الخاصية في صناعة الأجهزة والدوائر الكهربائية والحاسبات الالكترونية، وكذلك في صناعة الخلايا الشمسية التي تحول ضوء الشمس الى تيار كهربائي.

ب - الخواص الكيميائية

يكون السليكون خاملاً تجاه معظم الحوامض، ويزوب في المحاليل المائية للقواعد من خلال التفاعل التالي:



ويكون السليكون فعالاً جداً تجاه الكلور وكما في المعادلة الآتية:



ولا يتأثر السليكون بالهواء عند درجات الحرارة الاعتيادية، إلا انه يتفاعل عند (950 °C). والسليكون ومركباته الطبيعية (السليكا والسليكات) غير سامة.

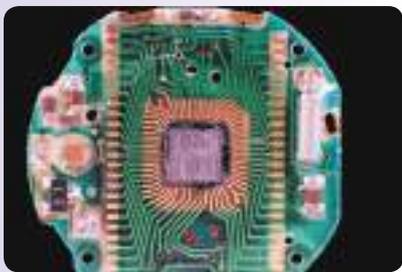
هل تعلم

ان وادي السليكون يمثل اليوم العاصمة التقنية للكرة الارضية بفضل عدة الاف من الشركات العاملة في مجال التقنيات المتقدمة التي تتخذ من هذه العاصمة البقعة الجغرافية مركزاً لمقراتها الرئيسية. جغرافياً يشغل وادي السليكون القسم الجنوبي من حوض سان فرانسيسكو بولاية كاليفورنيا. وتعود جذور استيطان الشركات التقنية في هذه المنطقة الى مطلع القرن العشرين الا ان نهضتها الحقيقية بدأت بعد اختراع الترانسسستور المصنوع من السليكون في الخمسينات لتشهد في مطلع الثمانينات انفجاراً حقيقياً في حجم الاستثمارات.

5 - 3 - 4 استعمال السليكون

للسليكون استخدامات واسعة منها :-

- 1- في الصناعة الالكترونية لصناعة الدوائر المتكاملة وفي الخلايا الشمسية، [لاحظ الشكل (5 - 6)].
- 2- في السبائك التي تستخدم في صناعات مختلفة .
- 3- في صناعة الزجاج والسمنت والسيراميك .
- 4- في صناعة المواد السليكونية العضوية ذات الأهمية التجارية الكبيرة ومنها الزيوت والبلاستيكات.



الشكل (5 - 6)
استخدام السليكون في
صناعة الدوائر المتكاملة.

5 - 3 - 5 مركبات السليكون

هنالك عدد كبير من المركبات التي يكونها السليكون، نذكر منها :

أ - مركبات السليكون مع الهيدروجين (هيدريدات السليكون)

وهي مركبات تتكون من السليكون والهيدروجين، منها SiH_4 ويحضر هذا المركب من تفاعل سليسيد المغنيسيوم Mg_2Si مع الحوامض المعدنية كحامض الهيدروكلوريك وفق المعادلة الآتية:



والهيدريدات مركبات فعالة جدا، فمثلا يشتعل (SiH_4) تلقائيا في الهواء لتكوين ثنائي اوكسيد السليكون والماء وفق المعادلة الكيميائية الآتية:



ب - مركبات السليكون مع الأوكسجين

1 - ثنائي اوكسيد السليكون (السليكا): SiO_2

وتوجد في الطبيعة على شكل سليكا نقية مثل حجر الصوان والكوارتز [الشكل (5 - 7)]، وهي مواد شديدة الصلابة تستعمل في قطع الزجاج وتخديش الحديد الصلب. وسليكا غير نقية مثل الرمل [الشكل (5 - 8)] التي تحتوي على كميات متفاوتة من الشوائب التي تكسبها ألوانا مختلفة.



الشكل (5 - 7)
الكوارتز احد اشكال السليكا
النقية.



الشكل (5 - 8)
الرمل احد اشكال السليكا
غير النقية.

وللسليكا خواص أهمها:

أ - غير فعالة، لا تتفاعل عند تعرضها للكlor أو البروم أو الهيدروجين ومعظم الحوامض.

ب - تتفاعل مع حامض الهيدروفلوريك والقواعد :



سداسي فلوريد السيلان



ج - لها القابلية على التفاعل مع الاكاسيد أو الكربونات الفلزية بالتسخين الشديد، حيث تتكون مركبات تعرف بالسليكات.

د - إضافة الحوامض الى محاليل سليكات الفلزات القلوية يعطي السليكا المائية، التي يمكن تجفيفها الى مسحوق غير بلوري يسمى جل السليكا (Silica Gel) [الشكل (5 - 9)]، حيث يستعمل بصورة رئيسية كعامل مجفف وذلك لمساحته السطحية الكبيرة وقابليته العالية لامتصاص الماء.



الشكل (5 - 9)
السليكا جل كعامل مجفف.

2 - السليكات Silicates

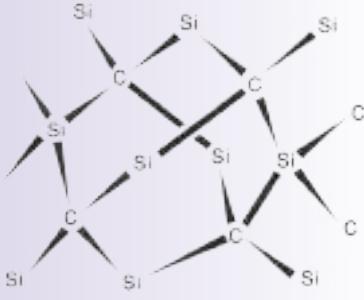
تنتشر السليكات بصورة واسعة في الطبيعة، وتكون مع الأوكسجين حوالي 74% من القشرة الأرضية ويظهران كسليكات للعناصر ذات الوفرة على سطح الكرة الأرضية [الشكل (5 - 10)]، مثل سليكات الكالسيوم (CaSiO_3) وسليكات الصوديوم (Na_2SiO_3). اللتان تحضران من تفاعل اوكسيد أو كربونات الفلز مع السليكا بالتسخين الشديد، كما في المعادلتين الآتيتين :



إن أكثر أنواع السليكات شيوعا واستعمالا هي سليكات الصوديوم القابلة للذوبان في الماء والتي محلولها المائي الطبيعية.



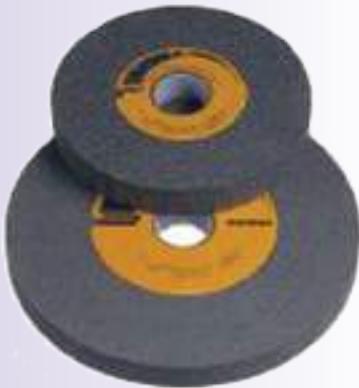
الشكل (5 - 10)
الطين احد اشكال السليكات الطبيعية.



الشكل (5 - 11)
بنية كاربيد السليكون.

هل تعلم

الجل الهوائي (Aerogels):
وهو من المواد المصنعة
الجديدة ذات الكثافة
القليلة وتتكون من 10%
ثنائي اوكسيد السليكون
و 90% هواء او غاز.
وتصبح هذه المادة اخف
من الهواء عندما تملأ
بغاز الهيليوم، وهي
تمتلك صفات بصرية
وصوتية وكهربائية
غير عادية، احد اهم
استخداماتها دخولها في
صناعة زجاج الشبابيك،
حيث توضع السليكا
الهوائية بين طبقتين من
الزجاج لتحسين صفات
العزل للزجاج.



الشكل (5 - 12)
حجر كوسرة.

المركز يدعى (ماء الزجاج) الذي يستخدم في مجالات صناعية مختلفة مثل حماية بعض الأقمشة والورق من الحرائق، واستعماله كمادة لاصقة رخيصة، وكذلك استعماله في البناء بخلطه مع السمنت لتقوية الأخير .

ج - كاربيد السليكون

ويرتبط فيه الكربون مع السليكون بأواصر تساهمية على شكل بنية شبكية باتجاهات ثلاث حيث تحاط كل ذرة كربون بترتيب معين بأربع ذرات سليكون والتي هي أيضا تحاط كل منها بأربع ذرات كربون مشابهة لبنية الماس [الشكل (5 - 11)]. إن هذه البنية تجعل كاربيد السليكون صلبا للغاية ويستخدم كمادة جالية كما في ورق الجام وفي حجر الكوسرة [الشكل (5 - 12)]. ولهذه الغاية يخلط مسحوقه الناعم مع الطين أو سليكات الصوديوم ويوضع في قالب ويحرق. ويحضر كاربيد السليكون من تفاعل السليكون أو اوكسيده مع الكربون في فرن القوس الكهربائي بدرجة حرارية عالية وفق المعادلات الآتية:-



د - السليكونات Silicones

وهي مركبات عضوية للسليكون غير سامة ومستقرة على مدى واسع من درجات الحرارة. وأهمها زيوت السليكون (Silicone oil) التي تتصف بأنها تضيف على السطوح طبيعة مانعة للالتصاق او مضادة للرطوبة مثل سطوح الأنسجة والبنائيات. ومطاط السليكون (Silicone Rubber) يتصف بأنه أكثر استقرارا حراريا من المطاط الهيدروكربوني ويبقى مرنا في مدى واسع من درجات الحرارة، ويستعمل في صناعة القوالب وفي الحمامات والمطابخ كمواد أحكام. والراتنجات السليكونية (Silicone Resin) التي تستخدم في صناعة مواد عازلة كهربائيا وفي جعل مواد البناء مضادة للماء أيضا.

أسئلة الفصل الخامس

6.5 اكمل الفراغات الآتية :

- 1- يوجد ثنائي أكسيد السليكون (السليكا) في الطبيعة على نوعين ، نوع نقي مثل و و نوع غير نقي مثل
- 2- يمكن تحضير من التسخين الشديد للسليكا مع كربونات فلزية أو أكسيد فلزي.
- 3- إن لعناصر الزمرة الرابعة حالات التأكسد الشائعة و
- 4 - إن الحالة التأكسدية تكون مستقرة في الكربون والسليكون .
- 5 - يتفاعل السيلكون عند تسخينه إلى (950°C) مع الأوكسجين أو الهواء الجوي ليعطي
- 6-تزداد الصفات كلما انتقلنا من أعلى الزمرة إلى أسفلها وتقل كذلك و بالانتقال من أعلى إلى أسفل الزمرة .
- 7 - للسليكون صورتين أحدهما وفيها يكون لون مسحوقه والآخرى وفيها يكون لون مسحوقه

1.5 اكتب معادلات موزونة لكل مما يأتي:

- 1 - تفاعل المغنيسيوم مع ثنائي أكسيد السليكون .
- 2- معادلة اختزال ثنائي أكسيد السليكون بواسطة الكربون .
- 3 - تفاعل سليسيد المغنيسيوم مع حامض الهيدروكلوريك.
- 4 - تفاعل ثنائي أكسيد السليكون مع كربونات الكالسيوم.
- 5-تفاعل ثنائي أكسيد السليكون مع فلوريد الهيدروجين (حامض الهيدروفلوريك).
- 6 - تفاعل ثنائي أكسيد السليكون مع هيدروكسيد الكالسيوم
- 7 - تفاعل ثنائي أكسيد السليكون مع كربونات الصوديوم.
- 8 - تفاعل السليكون مع الكربون.

2.5 اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر الآتي :

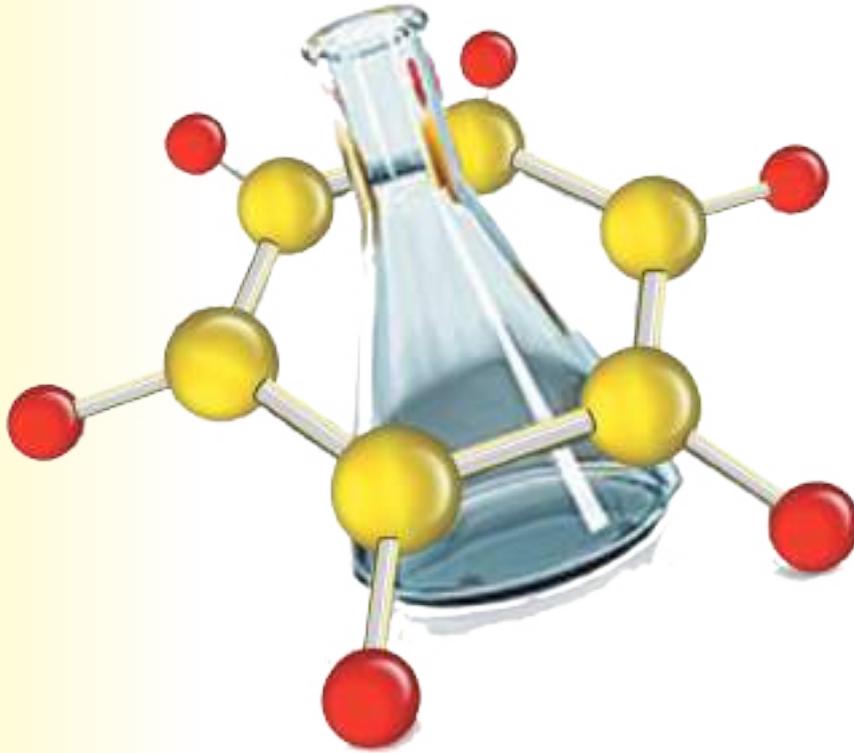


3.5 ماهو السليكون العالي النقاوة وكيف يحضر.

4.5 اشرح مع كتابة المعادلات الكيميائية طرائق تحضير السليكون.

5.5 عدد ستة استعمالات متنوعة لعنصر السليكون ومركباته .

مدخل في الكيمياء العضوية



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يدرك أهمية المركبات العضوية .
- يعرف مميزات او صفات المركبات العضوية.
- يربط الكيمياء العضوية بمحيطه وبيئته.
- يميز بين غاز الميثان والاثيلين والاسثيلين.
- يحضر غاز الميثان والاثيلين والاسثيلين ويفهم خواص كل منها.

6 - 1 مقدمة

سبق لك ان درست في كيمياء الثاني المتوسط بشيء من التفصيل؛ عنصر الكربون وبعض مركباته المهمة في حياتنا (مثل ثنائي اوكسيد الكربون وكاربونات الكالسيوم). ودرست في الفصل السابق من هذا الكتاب الزمرة الرابعة IVA التي تضم العناصر C و Si و Ge و، وتواصلًا للتوسع الافقي والعمودي في علم الكيمياء بما ينسجم تربويًا مع التطور العلمي الحديث ونظراً لما لعنصر الكربون من صفات فريدة (قلما نجدها في بقية العناصر) ولكونه العنصر الرئيس والاساس الذي يدخل في تكوين جزيئات الكائنات الحية واغذيتها، كما يساهم في شتى مجالات متطلبات حياتنا المعاصرة (من ادوية و عطور واصباغ و ... الخ) فيما اصبحنا نعرفه اليوم بالكيمياء العضوية؛ فسنتطرق في هذا الفصل لدراسة مبادئ هذا الفرع الرئيس في علم الكيمياء، ونقصد به (الكيمياء العضوية) بشيء من التفصيل البسيط للخواص العامة وبعض المركبات العضوية البسيطة مثل غازات الميثان والايثان والاستيلين وكذلك كحول الاثيل والبنزين وحمض الخليك والفينول.



6 - 2 أهمية المركبات العضوية

- تعتبر المركبات العضوية مهمة جداً في حياتنا من خلال انها تتمثل في:
- 1- كل اصناف المواد الغذائية الرئيسة للانسان والحيوان وهي البروتينات والكاربوهيدرات والزيوت والشحوم النباتية والحيوانية.
 - 2- كثير من المنتجات الطبيعیه والصناعية كالقطن والصوف والحرير الطبيعي والصناعي والورق والبلاستيكات.
 - 3- اصناف الوقود مثل النفط والغاز الطبيعي والخشب.
 - 4- العقاقير الطبية وكذلك الفتيامينات والهرمونات والانزيمات.



تدخل المركبات العضوية في صناعة الكثير من المواد المهمة في حياتنا اليومية.



تفحم السكر.

6 - 3 وجود الكربون في المركبات العضوية

ان اساس تركيب المركب العضوي هو عنصر الكربون ولاثبات وجوده في المركبات العضوية يمكن اجراء التجارب الاتية:

- 1 - عند اشعال شمعة او قطعة من الورق او (اي مادة عضوية) يتحرر غاز ثنائي اوكسيد الكربون CO_2 الذي يمكن الكشف عنه بامراره على محلول هيدروكسيد الكالسيوم (ماء الجير) $Ca(OH)_2$ فيعكره حيث تتكون كربونات الكالسيوم $CaCO_3$.
- 2 - عند حرق كمية من السكر وهو مادة عضوية في انبوبة اختبار نلاحظ تخلف مادة سوداء هي الكربون وهذا يدل على ان الكربون يدخل في تركيب السكر.

6 - 4 صفات المركبات العضوية

تمتاز المركبات العضوية بصورة عامة بما يأتي:

- 1 - كل المركبات العضوية تحتوي على الكربون في تركيبها وهي قابلة للاحتراق أو التحلل بالتسخين ولا سيما اذا تم تسخينها لدرجة حرارة عالية.
- 2 - غالبا ماترتبط الذرات في المركبات العضوية باواصر تساهمية تجعلها تتفاعل بشكل بطيء.
- 3 - الكثير من المركبات العضوية لاتذوب في الماء ولكنها تذوب في بعض السوائل العضوية كالكحول والايثر والاسيتون ورباعي كلوريد الكربون.....

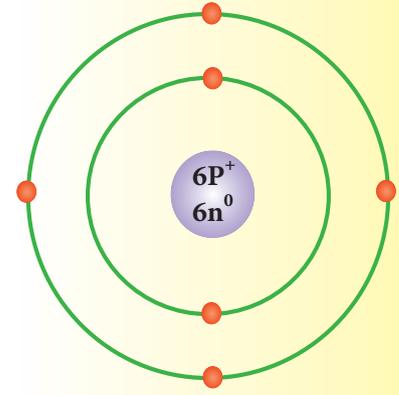
6 - 5 الاواصر التساهمية لذرات الكربون في المركبات العضوية

يمتلك الكربون عدد ذري مقداره 6 لذلك يمكن رسم ترتيبه الالكتروني حسب الشكل (6 - 1). يلاحظ ان الغلاف الخارجي (غلاف التكافؤ) لذرة الكربون يحتوي اربعة الكترونات. لذلك ولكي تصل ذرة الكربون الى حالة الاستقرار، لا بد لها ان تشارك بالكترونات تكافؤها الاربعة مع ذرات اخرى، بحيث يصبح

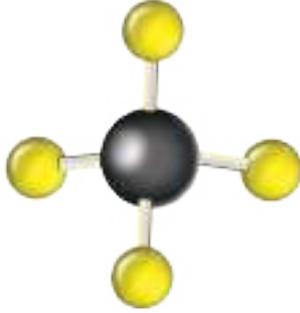
تمرين (6 - 1)

كيف تبرهن على وجود الكربون في المركبات العضوية؟

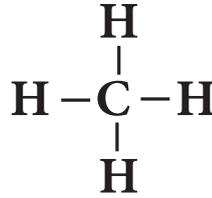
عدد الالكترونات المحيطة بكل ذرة كاربون ثمانية الكترونات. وكما تعلمت ان كل اصرة تساهمية تحتاج الى الكترونين (الكترون من كل ذرة)، لذا ترتبط ذرات الكاربون وعلى الصورة التالية باربع اواصر تساهمية مفردة مع الهيدروجين في جزيء الميثان CH_4 :



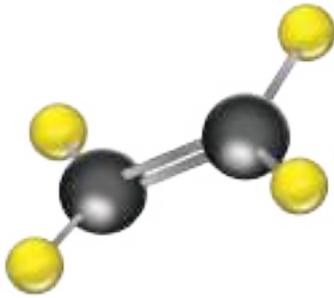
الشكل (6 - 1)
رسم الترتيب الالكتروني
لذرة الكاربون.



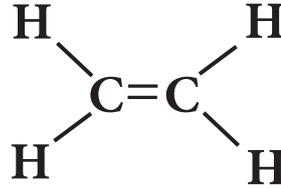
ميثان (اربع اواصر تساهمية مفردة)



وقد ترتبط ذرتا الكاربون مع بعضهما باواصر تساهمية مزدوجة كما في جزيء الاثيلين C_2H_4 :



اثيلين (اصرة تساهمية مزدوجة واربع اواصر تساهمية مفردة)



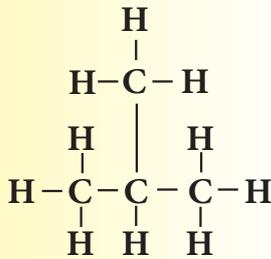
كما وقد ترتبط ذرتا الكاربون ايضاً مع بعضها باواصر تساهمية ثلاثية كما في جزيء الاستيلين C_2H_2 :



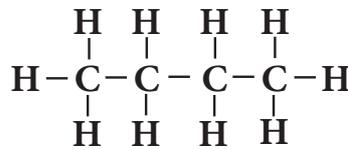
استيلين (اصرة تساهمية ثلاثية واصرتين تساهميتين مفردتين)

ان هذه الاحتمالات المختلفة لترايط ذرة الكاربون في مركباتها، والتي تظهر قدرة هذه الذرة على تكوين اواصر تساهمية مختلفة، اصف الى ذلك قدرة ذرات الكاربون على

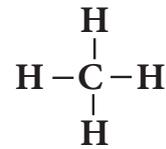
الارتباط بعضها ببعض لتكوين سلاسل مفتوحة او مغلقة (حلقات)، وتتضمن هذه السلاسل روابط تساهمية مفردة او مزدوجة او ثلاثية بين ذرات الكربون او ذرات اخرى. لذا فهناك مئات الالاف من المركبات العضوية الموجودة في الطبيعة والتي يمكن تحضيرها ايضاً. والامثلة التالية توضح مركبات عضوية باشكال مختلفة.



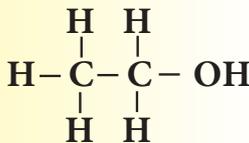
مركب عضوي (سلسلة متفرعة)
(ايزوبيوتان)



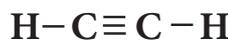
مركب عضوي (سلسلة مستمرة)
(بيوتان)



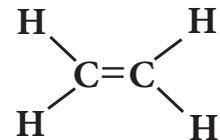
مركب عضوي باصرة تساهمية مفردة
(ميثان)



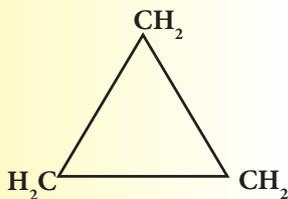
مركب عضوي يحتوي على الاوكسجين
(كحول الاثيل)



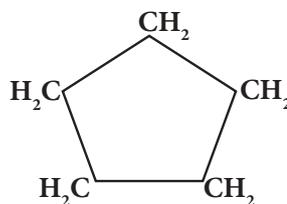
مركب عضوي باصرة تساهمية ثلاثية
(استيلين)



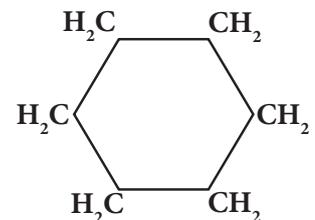
مركب عضوي باصرة
تساهمية مزدوجة
(اثيلين)



مركب عضوي حلقي ثلاثي الشكل
(بروبان حلقي)



مركب عضوي حلقي خماسي الشكل
(بنتان حلقي)



مركب عضوي حلقي سداسي الشكل
(هكسان حلقي)

وسندرس في هذا الفصل عدة انواع من هذه المركبات العضوية، ثلاث منها هيدروكربونية اي تحتوي على عنصري الكربون والهيدروجين فقط، وهي غازات ميثان CH_4 واثيلين C_2H_4 واستيلين C_2H_2 ، حيث يمثل الميثان مثال عن المركبات العضوية التي تحتوي في تركيبها على اواصر تساهمية مفردة يسمى هذا النوع

من المركبات بالهيدروكربونات المشبعة التي يطلق عليها اسم الالكانات. اما جزيء الاثيلين C_2H_4 فيحتوي على اصرة تساهمية مزدوجة بين ذرتي الكربون وهذه المركبات تسمى بالالكينات. بينما يحتوي الاستيلين على اصرة تساهمية ثلاثية بين ذرتا الكربون، ويطلق على هذه المركبات اسم الالكينات وكلاهما اي الاثيلين والاستيلين يسميان بالهيدروكربونات غير المشبعة.

اما الانواع الاخرى التي سندرسها في هذا الفصل فهي تمثل مركبات عضوية ترتبط ذرة الكربون فيها اضافة للهيدروجين مع الاوكسجين، حيث سندرس مركب كحول الاثيل C_2H_5OH وحامض الخليك CH_3COOH . اضافة الى ذلك سنتطرق الى دراسة مركبي البنزين والفينول اللذان هما مثال على المركبات العضوية الحلقية المغلقة.

6 - 6 بعض المركبات العضوية

سنتطرق في هذه المرحلة الى دراسة مبسطة لبعض المركبات العضوية مثل الهيدروكربونات المشبعة وغير المشبعة والكحولات والحوامض.

6 - 6 - 1 الهيدروكربونات

الهيدروكربون كما هو موضح من اسمه مركب يتكون من الكربون والهيدروجين فقط ويكون اما مشبع أو غير مشبع ومن أمثلة الهيدروكربونات.

1 - غاز الميثان CH_4

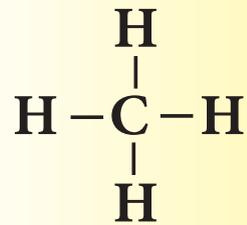
صيغته الجزيئية CH_4 حيث ترتبط ذرة الكربون فيه مع 4 ذرات من الهيدروجين باواصر تساهمية منفردة.

أ - وجود الميثان

هو ابسط مركب هايدروكربوني يوجد بنسبة كبيرة في الغاز الطبيعي المصاحب لاستخراج النفط الخام أو ينبعث من بعض شقوق مناجم الفحم وكذلك يتكون نتيجة تحلل المواد العضوية في مياه البرك والمستنقعات الراكدة.

هل تعلم

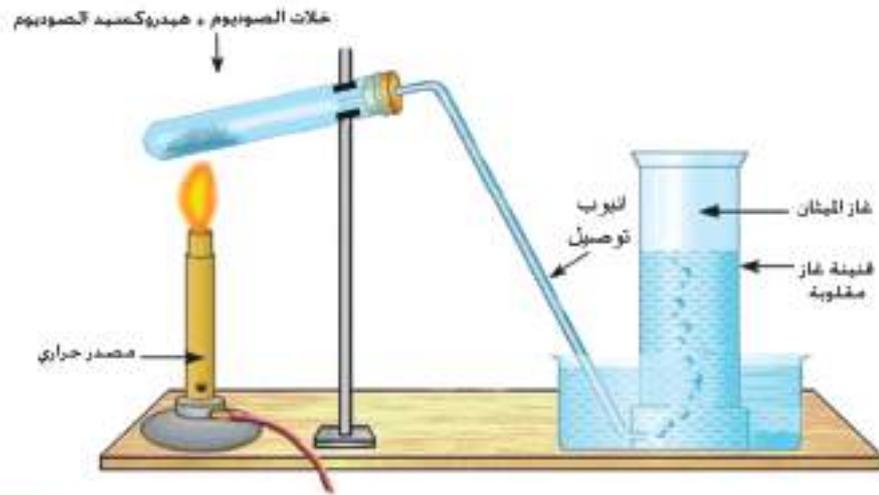
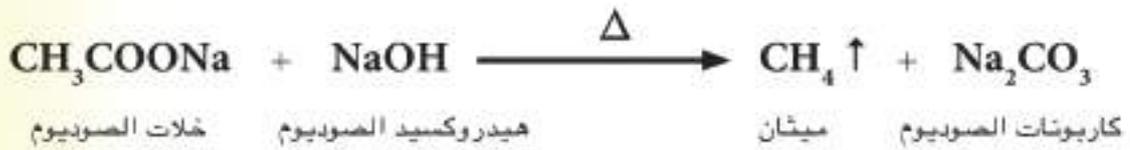
ان غاز الميثان يسمى بغاز المستنقعات والمناجم حيث يتجمع بصورة مستمرة في مناجم الفحم ويشكل خطراً كبيراً بسبب سرعة احتراقه.



جزيء الميثان.

ب - تحضير غاز الميثان

يحضر غاز الميثان باستخدام الجهاز المبين في الشكل (6 - 2) حيث تسخن خلات الصوديوم تسخيناً شديداً مع هيدروكسيد الصوديوم وأوكسيد أو هيدروكسيد الكالسيوم (لان الخليط يكون اقل تأثيراً على الزجاج واعلى درجة انصهار من هيدروكسيد الصوديوم) في انبوبة اختبار مناسبة ويجمع الغاز الناتج بازاحة الماء الى الاسفل.



الشكل (6 - 2)
جهاز تحضير غاز الميثان.

ج - خواص غاز الميثان

1. عديم اللون والرائحة.
2. قليل الذوبان جداً في الماء.
3. قابل للاشتعال وبلهب غير داخن مكوناً غاز ثنائي اوكسيد الكربون CO_2 وبخار الماء H_2O محرراً طاقة وكما في المعادلة الآتية:



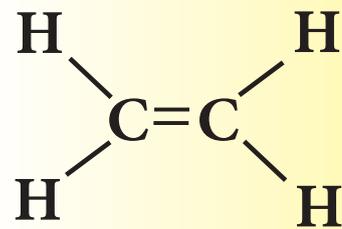
2 - الاثيلين C_2H_4

يمتلك صيغة جزيئية C_2H_4 حيث ترتبط ذرتا الكربون فيه مع بعضهما باصرة تساهمية مزدوجة. وهو من صنف

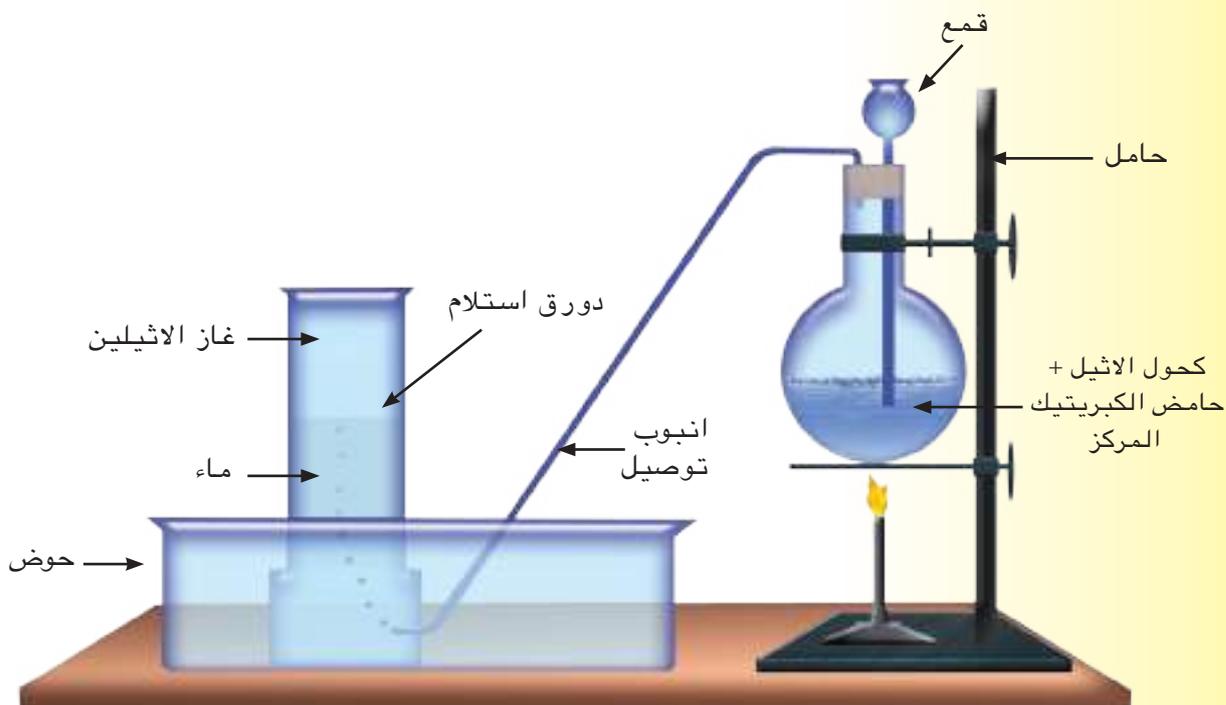
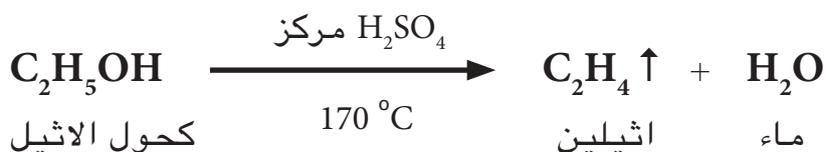
الهيدروكربونات غير المشبعة التي تسمى بالالكينات.

أ - تحضير الاثيلين:

يحضر هذا الغاز من تسخين كحول الاثيل C_2H_5OH مع كمية كافية من حامض الكبريتيك المركز الى حوالي $(170^\circ C)$ كما مبين في الشكل (3 - 6) حيث يقوم حامض الكبريتيك بانتزاع جزيء الماء من تركيب الكحول كما في المعادلة الاتية:



جزيء الاثيلين.



ب - خواص الاثيلين

- 1 - غاز عديم اللون لا يذوب في الماء.
- 2 - يشتعل بلهب داخن مكوناً ثنائي اوكسيد الكربون وماء.



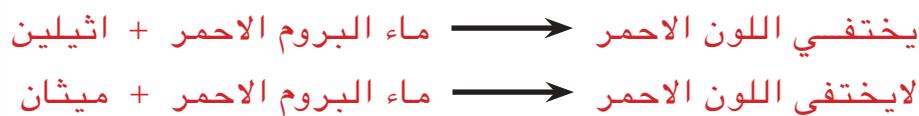
- 3 - يتفاعل مع ماء البروم الاحمر ويزيل لونه وتعتبر هذه

الشكل (3 - 6) جهاز تحضير غاز الاثيلين.



استخدام غاز الاثيلين في
انضاج الطماطم.

طريقة للتمييز بينه وبين غاز الميثان حيث ان الميثان لا يتفاعل مع ماء البروم الاحمر ولا يختفي اللون، اما الاثيلين فيتفاعل مع ماء البروم الاحمر ويختفي اللون وحسب المعادلات اللفظية الاتية:



ج - استعمالات الاثيلين

- 1 - يستعمل هذا الغاز كمادة أولية في تحضير مادة اللدائن (البلاستيك) المستعمله في تصنيع الكثير من المواد والادوات المستخدمة في الحياة اليومية.
- 2 - يستخدم الغاز في انضاج الكثير من الخضروات والفواكه.
- 3 - يستخدم في صناعة كحول الاثيل.

3 - الاستيلين C_2H_2

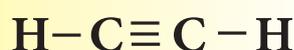
مركب هيدروكربوني صيغته الجزيئية C_2H_2 ، ترتبط ذرتا الكربون فيه باصرة تساهمية ثلاثية وهو مثال على صنف الهيدروكربونات غير المشبعة تسمى الالكينات.

أ - تحضيره :

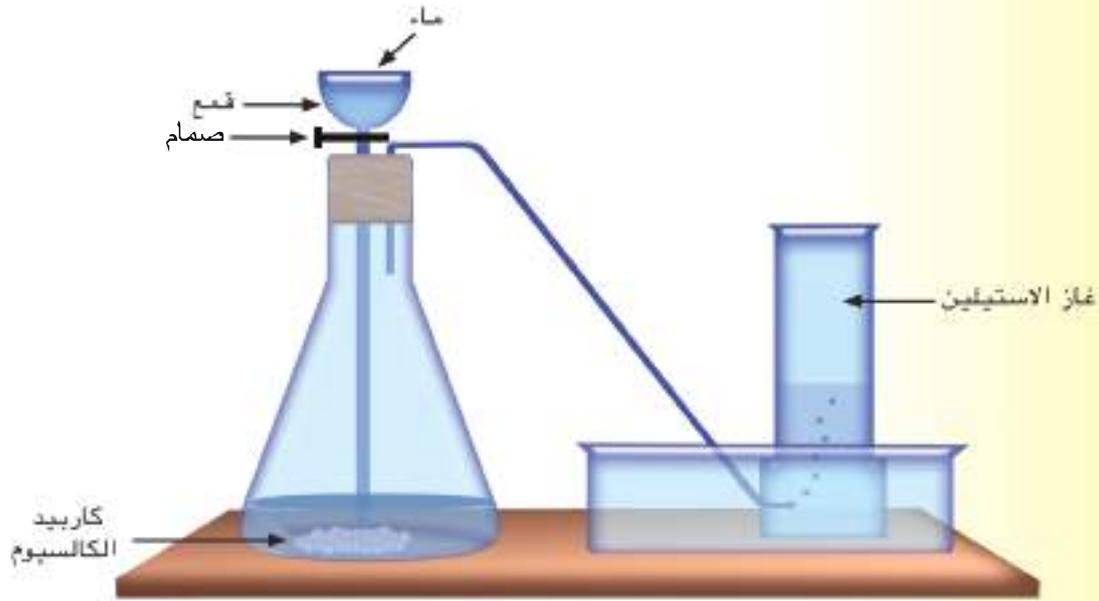
يحضر الاستيلين في المختبر من تفاعل كربيد الكالسيوم CaC_2 مع الماء وهذه طريقة صناعية في الوقت نفسه.



يحضر غاز الاستيلين في المختبر كما في الجهاز المبين في الشكل (6 - 4) حيث يوضع كربيد الكالسيوم في دورق التحضير ويضاف اليه الماء من خلال الانبوب المقمع ببطء وبصورة تدريجية تلاحظ حدوث تفاعل وخروج غاز الاستيلين الذي يجمع من القنينة بازاحة الماء الى الاسفل.



جزء الاستيلين.



الشكل (6 - 4)

جهاز تحضير غاز الأستيلين.

ب - خواص الأستيلين

- 1 - غاز عديم اللون ذو رائحة كريهة تشبه رائحة الثوم.
- 2 - لا يذوب في الماء.
- 3 - يشتعل في الهواء بلهب داخن فيما يشتعل في الأوكسجين بلهب أزرق باهت مع تولد حرارة عالية كما في المعادلة:



- 4 - يتفاعل مع ماء البروم الأحمر ويزيل لونه ويعد هذا التفاعل طريقة للتمييز بين الأستيلين وغاز الميثان حيث يزيل الأستيلين اللون الأحمر لماء البروم ولا يؤثر فيه غاز الميثان حسب المعادلات اللفظية الآتية:

يختفي اللون الأحمر \longrightarrow ماء البروم الأحمر + أستيلين

لا يختفي اللون الأحمر \longrightarrow ماء البروم الأحمر + ميثان

ج - استعمالات الأستيلين

- 1 - يستعمل مزيج الغاز والأوكسجين في توليد الشعلة المسماة بالشعلة الأوكسي أستيلينية التي تستخدم في قطع المعادن أو لحمها.



الشعلة الأوكسي أستيلينية.

2 - يستعمل في كثير من المركبات الدوائية والمشروبات الروحية.

3 - استعماله كوقود وذلك بخلطه مع مشتقات نفطية اخرى.

4 - يخلط مع قليل من اليود ليكون محلول يستخدم لتعقيم الجروح وهو سام.

5- يباع كحول الاثيل بثمان رخيص للاغراض الصناعية ويعطل عن الشرب ويعرف عندئذ بالكحول المعطل (السبيرتو) ويتم ذلك باضافة بعض المواد السامة اليه مثل كحول المثيل وبعض الاصباغ لغرض تمييزه عن كحول الاثيل النقي.

ج - تأثير كحول الاثيل على الانسان

ان شرب الكحول يعمل على عدم ترابط عمل الجهاز العضلي مع الجهاز العصبي حيث تحصل تغيرات واضحة في الشعور والمزاج والادراك الحسي. واثر هذه التغيرات الناتجة عن تاثر الجسم بالكحول يؤدي الى ابطاء عمل خلايا الجهاز العصبي والادمان على شربه مضر جدا بصحة الانسان لذلك يتردد المدمنون على الكحول على عيادات الاطباء والمستشفيات لكثرة الامراض التي يجلبها علاوة على الاضرار الاجتماعية والسلوك الخاطى الذي يقترفه مدمنو الكحول وتفرض بعض الحكومات ضرائب عالية للتقليل من استعماله كمشروب والتخفيف من اضراره الاجتماعية والصحية والاقتصادية.

5 - حامض الخليك CH_3COOH

أ - تحضيره صناعيا :

يحضر حامض الخليك صناعيا على نطاق واسع من تفاعل الاستيلين مع الماء بوجود حامض الكبريتيك وعوامل مساعدة اخرى حيث تجري سلسلة من التفاعلات تؤدي الى تكوين حامض الخليك.

ب - خواص حامض الخليك

1 - سائل في درجات الحرارة الاعتيادية الا انه يتجمد

في (18 °C) الى مايشبه الثلج.

2- ذو رائحة نفاذة.

3 - يتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم مكوناً ملح خلات

الصوديوم الذائبة في الماء.

4 - يمتزج بالماء بأية نسبة كانت.

6- البنزين او البنزول C_6H_6

يمكن الحصول على البنزول من قطران الفحم الذي هو احد مشتقات البترول وهو سائل سريع التبخر. والبنزين مركب هيدروكربوني مكون من كاربون وهيدروجين ويشتعل بلهب داخن جداً لاحتوائه على نسبة كاربون عالية. ويعتبر البنزين ابسط مركب لسلسلة الهيدروكربونات التي تدعى بـ(الهيدروكربونات العطرية (الاروماتية)) نظراً لتمييز افراد هذه السلسلة بروائح خاصة. البنزول سائل سريع التبخر يغلي في (80 °C) ولا يذوب في الماء وبخاره سام ويستعمل كمذيب للاصباغ والوارنيش ولكثير من المشتقات المهمة صناعياً وفي انتاج المواد المبيدة للحشرات وفي صناعة النايلون ومساحيق التنظيف الحديثة وغير ذلك.

هل تعلم

يعتبر حامض السلسليك هو احد الفينولات الذي يستخرج من شجرة الصفصاف ويحضر منه الاسبرين.

7- الفينول C_6H_5OH

الفينول النقي مادة صلبة عديم اللون ذات رائحة خاصة ومتلفة للجلد فان سقط على الجلد سبب له حروق مؤلمة ويمكن معالجة هذه الحروق حال حدوثها بغسلها بمحلول مخفف لكاربونات الصوديوم لمعادلة تأثير الفينول. يذوب الفينول في الماء ويستعمل محلوله (9%) لتعقيم المرافق الصحية تحت اسم حامض الكاربوليك. الفينول مادة فعالة كيميائياً يمكن الحصول منها على مشتقات مهمة كالمعقمات والمطهرات ومساحيق التنظيف الحديثة ومبيدات الحشرات والبلاستيكات.

أسئلة الفصل السادس

3 - تسخين خليط من كحول الاثيل وحامض الكبريتيك المركز الى (170°C).

4 - تفاعل الماء مع كاربيد الكالسيوم.

7.6 اشرح تأثير الكحول الاعتيادي (كحول الاثيل) على جسم الانسان بعد تناوله كمشروب روحي.

8.6 ما المقصود بالكحول المعطل (السيرتو).

9.6

أ - قارن بين غاز الميثان وغاز الاثيلين وغاز الاستيلين من حيث:

1 - اللون والرائحة

2 - قابلية الذوبان في الماء

3 - اشتعالها بالهواء بشكل اعتيادي

4 - تفاعلها مع ماء البروم الاحمر اللون

ب - ماذا يستخدم مع غاز الاستيلين لانتاج الشعلة القوية؟

10.6 ما هي اهمية كل من البنزول والفينول؟

11.6 بين صفة غاز الميثان CH_4 التي تعكسها كل من الملاحظات الاتية:

أ - ان الغاز يتجمع عند تحضيره بازاحة الماء الى الاسفل.

ب - ان الغاز لايتفاعل مع البروم.

ج - ان الغاز يشتعل بلهب ازرق فاتح غير داخن.

12.6 يشتعل كل من الاستيلين والبنزين بلهب داخن، ماذا تستدل من هذه الملاحظة؟

1.6 وضع مع الرسم جهاز تحضير غاز الميثان في المختبر معزراً جوايك بكتابة المعادلة الكيميائية؟

2.6 اعط مثلاً لكل مما يأتي:

سلسلة كاربونية مستمرة - سلسلة كاربونية حلقية - سلسلة كاربونية متفرعة.

3.6 اختر الانسب من بين القوسين الذي يكمل التعابير الاتية :

أ - كل المركبات العضوية تحتوي على احد العناصر الاتية في تركيبها (الهيدروجين ، الاوكسجين ، النتروجين ، الكبريت ، الكاربون)

ب - يكون الارتباط بين ذرتي الكاربون في المركب المشبع بأواصر تساهمية (مفردة ، مزدوجة ، ثلاثية).

ج - الغاز الذي نسبته الحجمية أكبر من الغازات الاخرى في الغاز الطبيعي هو (الميثان ، الاثيلين ، الاستيلين).

د - في الاستيلين C_2H_2 ترتبط ذرتا الكاربون ببعضهما ب (اصرة تساهمية مفردة ، اصرة مزدوجة، اصرة ثلاثية).

4.6 وضع مع الرسم جهاز تحضير غاز الاستيلين في المختبر معزراً جوايك بالمعادلة الكيميائية.

5.6 ما أهم المميزات للمركبات العضوية؟

6.6 كيف تعبر عن كل مما يأتي بمعادلات كيميائية موزونة؟

1 - تسخين خلات الصوديوم وهيدروكسيد الصوديوم تسخيناً شديداً.

2 - حرق كل من غاز الميثان والاثيلين والاستيلين في الهواء حرقاً تاماً.

الزمرة الخامسة

Group VA

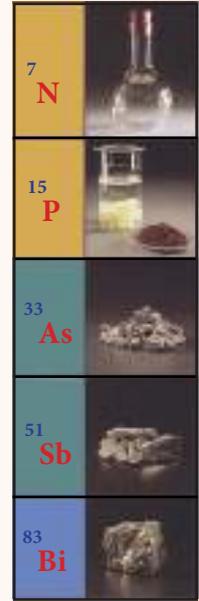


بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يتعرف على اسماء ورموز عناصر الزمرة الخامسة VA.
- يحدد موقع عناصر الزمرة الخامسة في الجدول الدوري.
- يدرك لماذا جمعت هذه العناصر بزمرة واحدة.
- يستوعب اسم ورمز غاز النروجين وصيغته الجزيئية في الهواء.
- يتعرف على بعض مركبات النروجين وطريقة تحضيرها وأهم استعمالاتها.
- يستوعب اسم ورمز عنصر الفسفور ويميز بين صورتيه فيزيائياً وكيميائياً.
- يدرك أهمية الاسمدة الفوسفاتية وكيفية الحصول عليها ودورها في نمو النباتات.

7 - 1 عناصر الزمرة الخامسة VA

تتألف عناصر هذه الزمرة من عنصر النتروجين (N) والفسفور (P) والزرنيخ (As) والانتيمون (Sb) والبزموت (Bi) كما مبين موقعها في الجدول الدوري للعناصر [الشكل (7 - 1)]. تشترك هذه العناصر جميعها بامتلاكها لخمسة إلكترونات في غلاف الطاقة الخارجي.



1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H	2 He											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub						

7 - 2 الصفات العامة للزمرة الخامسة VA

على الرغم من أن العناصر الخمسة لهذه الزمرة تشكل معا نسبة تقل عن 0.2% من حيث الوزن في القشرة الأرضية، إلا أنها تكتسب أهمية كبيرة. تتشابه عناصر هذه الزمرة في بعض السلوك الكيميائي العام، لكنها تختلف في البعض الآخر. وأوجه التشابه هذه تعكس السمات المشتركة للترتيب الإلكتروني لعناصرها. وأهم الصفات العامة لهذه الزمرة:

1- تتدرج صفات عناصر هذه الزمرة من صفة لافلزية لعنصري النتروجين والفسفور الى صفة فلزية لعنصر البزموت بينما يكون كل من عنصري الزرنيخ والانتيمون اشباه فلزات.

الشكل (7 - 1)
الجدول الدوري للعناصر
وموقع الزمرة الخامسة
فيه.



الزرنيخ.



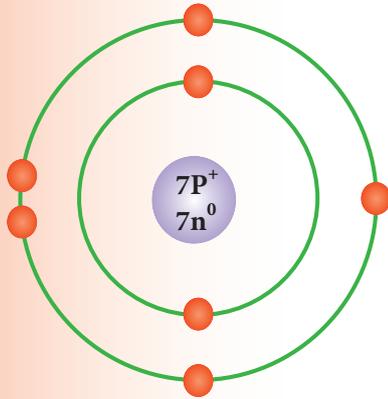
الانتيمون.

2 - يكون النتروجين بحالة غازية بينما تكون باقي عناصر هذه الزمرة بحالة صلبة في الظروف الاعتيادية.

تتغير الخواص الكيميائية بشكل منتظم من الفسفور الى البزموت، ففي حين يميل الفسفور الى تكوين مركبات تساهمية شأنه شأن النتروجين يزداد ميل باقي عناصر الزمرة الى تكوين مركبات ايونية كالزرنينخ والبزموت، وكذلك تتغير الخواص الحامضية والقاعدية لأكاسيدها من حامضية للفسفور الى قاعدية للبزموت.

Nitrogen

7 - 3 النتروجين



رسم الترتيب الالكتروني
لذرة النتروجين.

الرمز الكيميائي : N

العدد الذري : 7

عدد الكتلة : 14

الترتيب الالكتروني

عدد الالكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
5	2	L

7 - 3 - 1 وجوده

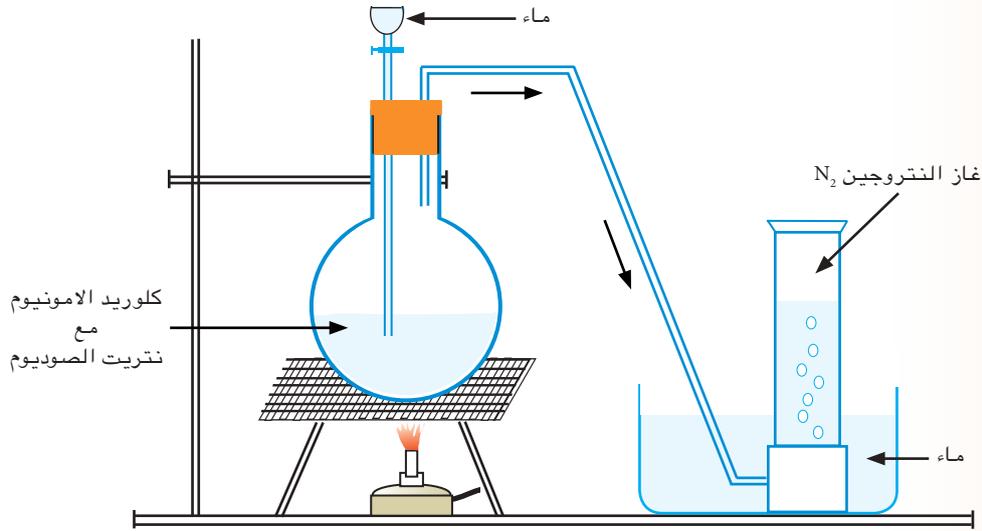
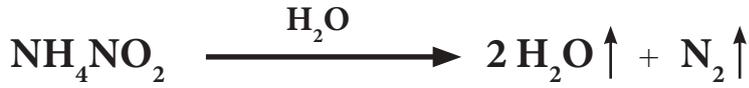
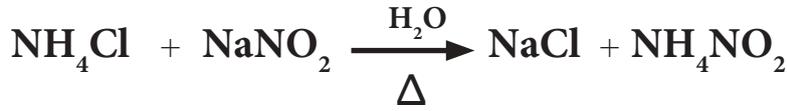
يشكل النتروجين حوالي 78% من حجم الغلاف الجوي وهو عنصر غير فعال تقريبا في الظروف الاعتيادية لذلك فقد أطلق عليه قديما اسم الازوت والتي تعني باللغة اللاتينية (عديم الحياة)، ومع ذلك فان لمركباته أهمية كبيرة في الأغذية و الأسمدة و في صناعة المفرقات.

7 - 3 - 2 تحضير غاز النتروجين

يمكن تحضير غاز النتروجين مختبرياً وصناعياً وكالاتي:

1- تحضيره مختبرياً

وذلك بتسخين مزيج من ملح كلوريد الامونيوم (NH_4Cl) وملح نترت الصوديوم (NaNO_2) بوجود كمية قليلة من الماء (لمنع حدوث انفجار) [الشكل (7 - 2)], ويمكن التعبير عن التفاعل بالمعادلتين الاتيتين:



2- تحضيره صناعياً

يحضر غاز النتروجين صناعياً وبكميات تجارية كبيرة بعملية التقطير التجزيئي للهواء المسال الخالي من ثنائي اوكسيد الكربون، حيث يتقطر النتروجين أولاً تاركاً الاوكسجين، وذلك لكون درجة غليانه (-198°C) أوطأ من درجة غليان الاوكسجين (-183°C)، يحتوي غاز النتروجين الذي يتم الحصول عليه بهذه الطريقة على كميات ضئيلة من الاوكسجين والتي يمكن التخلص منها بإمرار الغاز فوق برادة النحاس الساخنة والتي تتفاعل مع الاوكسجين لتكون CuO .

الشكل (7 - 2)
تحضير النتروجين من نترت الامونيوم.

7 - 3 - 3 خواص غاز النتروجين

يتسم غاز النتروجين بالخواص الاتية:

1 - الخواص الفيزيائية

غاز عديم اللون والرائحة على هيئة جزيء ثنائي الذرة (N_2) عند درجة حرارة الغرفة وهو قليل الذوبان في الماء وغير فعال تقريباً في الظروف الاعتيادية.

2 - الخواص الكيميائية

يتفاعل النتروجين تحت ظروف معينة مع عناصر أخرى، فعند تسخين النتروجين يتحد مباشرة مع المغنيسيوم و الليثيوم و الكالسيوم أما عند مزجه مع غاز الاوكسجين وتعرض المزيغ إلى شرارة كهربائية فإنه ينتج اكاسيد النتروجين (NO و NO_2). ومن ناحية أخرى، فعند تسخينه مع غاز الهيدروجين تحت ضغط مرتفع وبوجود عامل مساعد مناسب فإنه ينتج الامونيا (طريقة هابر) حسب المعادلة الاتية:



7 - 3 - 4 استعمالات غاز النتروجين

لغاز النتروجين استعمالات واسعة منها

1 - يستعمل لإنتاج الامونيا صناعياً (طريقة هابر)، ويعتبر ذلك من أهم الاستعمالات لما لهذه المادة من أهمية في مجال إنتاج الأسمدة وفي إنتاج حامض النتريك (طريقة اوستولد).

2 - يستعمل في عمليات تبريد المنتجات الغذائية وذلك بعملية التجميد بالغمر في الغاز المسال.

3 - يستعمل النتروجين المسال في الصناعات النفطية وذلك لإحداث زيادة في ضغط الآبار المنتجة للنفط لجعل النفط يتدفق منها.

4 - يستعمل كجو خامل في خزانات المواد القابلة للانفجار . وهناك استعمالات كثيرة أخرى لهذا الغاز في مجالات مختلفة.

هل تعلم

ان هناك غازات ثنائية الذرة اخرى اضافة الى غاز N_2 وهي H_2 و Cl_2 و F_2 و O_2 .



غاز النتروجين المسال.

7- 3 - 5 بعض مركبات النيتروجين

تحتوي ذرة النيتروجين على خمسة إلكترونات في غلافها الخارجي ولذلك يمكنها المشاركة في تكوين أوامر تساهمية قد تكون مفردة كما في جزيء الأمونيا (NH₃) أو ثلاثية كما في حالة جزيء النيتروجين (N₂). أو اكتساب ثلاثة إلكترونات أو اكتساب إلكترون واحد، وحسب اتحادها مع ذرات العناصر الأخرى في مركباتها

ومن أهم مركبات النيتروجين هي:

1 - غاز الأمونيا (NH₃)

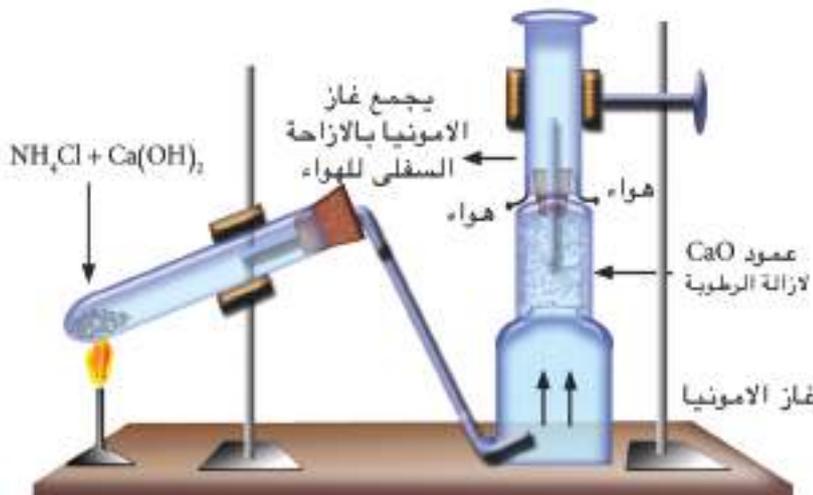
هو أحد المركبات المهمة للنيتروجين والهيدروجين. ينتج في الطبيعة من تحلل أجسام الحيوانات والنباتات بعد موتها. كما و توجد الأمونيا في التربة على هيئة أملاح الأمونيوم.

أ - تحضير الأمونيا مختبرياً

يحضر غاز الأمونيا مختبرياً بتسخين ملح كلوريد الأمونيوم بلطف مع هيدروكسيد الكالسيوم وحسب المعادلة الآتية:



وبما أن غاز الأمونيا أخف من الهواء فإنه يجمع بالإزاحة السفلية للهواء بعد أن يمرر على عمود يحوي أكسيد الكالسيوم للتخلص من الرطوبة المصاحبة للغاز كما في [الشكل (3-7)].



الشكل (3-7) تحضير الأمونيا مختبرياً.



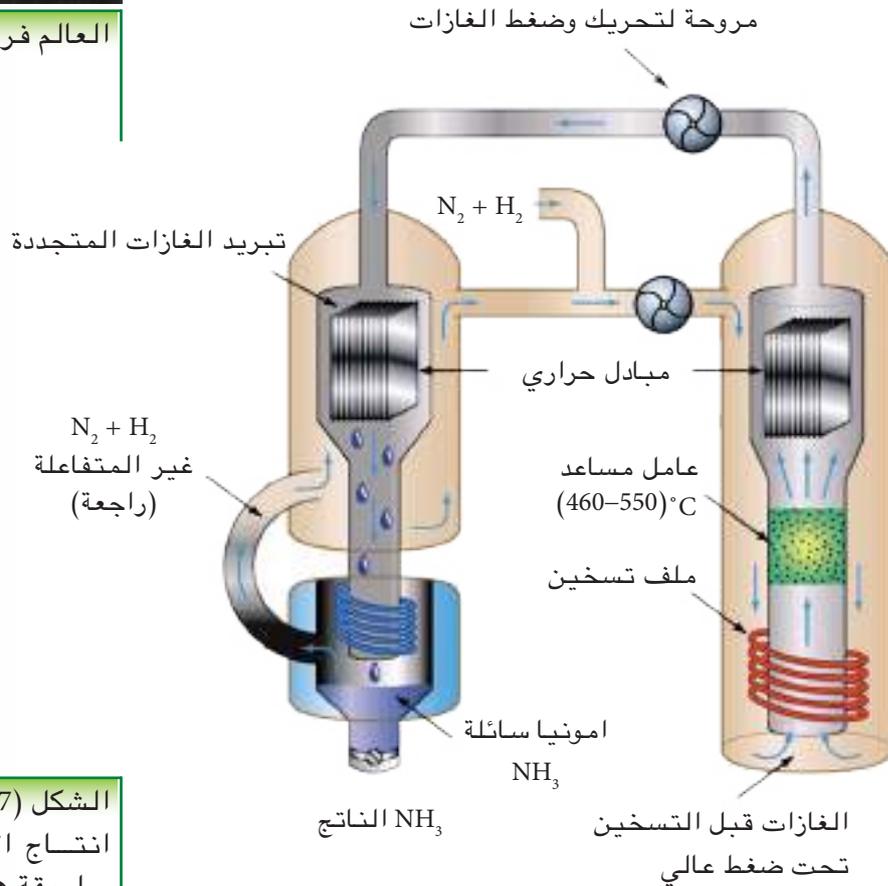
العالم فريتز هابر.

ب - إنتاج الامونيا صناعيا:

يتم إنتاج الامونيا صناعيا وبكميات كبيرة بطريقة هابر [الشكل (7 - 4)] والتي تتضمن الاتحاد المباشر للنتروجين مع الهيدروجين وحسب المعادلة الآتية:



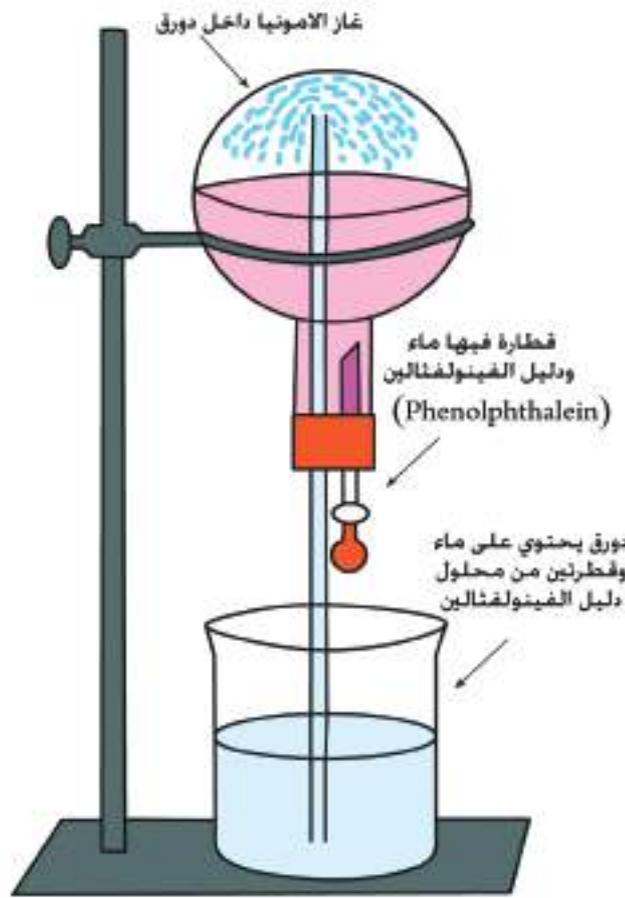
وكما مر ذكره سابقاً



الشكل (7 - 4)
انتاج الامونيا صناعياً
بطريقة هابر.

الخواص الفيزيائية للامونيا

- 1 - الامونيا غاز عديم اللون ذو رائحة نفاذة ولاذعة يؤدي استنشاقه إلى تدمع العين، وهو اخف من الهواء.
- 2- كثير الذوبان في الماء، ويعرف محلوله المائي بماء الامونيا (NH₄OH)، وعند تسخين محلوله المائي او تركه معرضاً للجوفانه يفقد غاز الامونيا، ويمكن البرهنة على قابلية ذوبانه العالية في الماء بتجربة النافورة المبينة في الشكل (7 - 5).



الشكل (7 - 5)
نافورة غاز الامونيا.

يتألف الجهاز من كأس مملوءة الى نصفها بالماء، وتحتوي قطرتين من محلول دليل الفينولفثالين ودورق دائري القطر مجهز بسداد مطاطي ذي ثقبين يخترق احدهما انبوب زجاجي طويل يمتد حتى قعر الدورق ويخترق الفتحة الثانية انبوب قطارة. نملأ الدورق بغاز الامونيا الجاف ونقلبه فوق كأس الماء ثم ندخل بواسطة القطارة بضع قطرات من الماء المحتوي على دليل الفينولفثالين العديم اللون وحين يصبح الغاز بتماس مع الماء يذوب فيه فيتخلخل الضغط داخل الدورق ليندفع الماء من الكأس الى الدورق بشكل نافورة ويتلون المحلول بلون احمر وردي بسبب قاعديته (محلول الامونيا ذو فعل قاعدي).

3- يمكن إسالته بسهولة عند درجة حرارة الغرفة بتسليط ضغط مقداره 8-10 atm . ولسائل الامونيا درجة غليان مقدارها (-33.5°C) تحت الضغط الجوي الاعتيادي و له حرارة تبخر كامنة عالية لذلك يستعمل في مصانع إنتاج الثلج لغرض التبريد.

الخواص الكيميائية للامونيا

يعتبر جزيء الامونيا ثابتاً كيميائياً، ومع ذلك يتفكك لينتج النتروجين و الهيدروجين عند إمرار الغاز على سطح فلزي ساخن أو عند إمرار شرارة كهربائية خلال الغاز. وغاز الامونيا قابل للاشتعال في جو من الأوكسجين كما في المعادلة الآتية:



ان محلول الامونيا يحول لون ورقة زهرة الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.

الكشف عن الامونيا

يمكن الكشف عن الامونيا والتأكد من وجودها عند اتحادهها مع غاز كلوريد الهيدروجين حيث ينتج أبخرة بيضاء كثيفة نتيجة لتكون غاز كلوريد الامونيوم:



2- حامض النتريك Nitric Acid

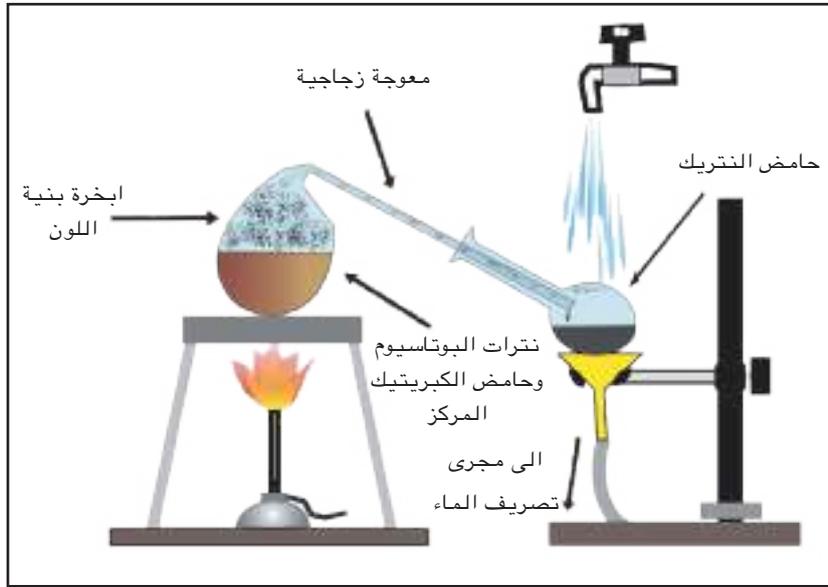
يعتبر حامض النتريك من أهم الحوامض الاوكسجينية للنتروجين وهو ذو صيغة جزيئية HNO_3 .

تحضير الحامض مختبرياً

يحضر هذا الحامض عادة بتسخين مزيج مكون من ملح نترات البوتاسيوم مع حامض الكبريتيك المركز في معوجة زجاجية، ويكثف بخار حامض النتريك الناتج من التفاعل في وعاء استقبال مبرد بالماء [الشكل (6 - 7)] ويمكن التعبير عن معادلة التفاعل بما يأتي:



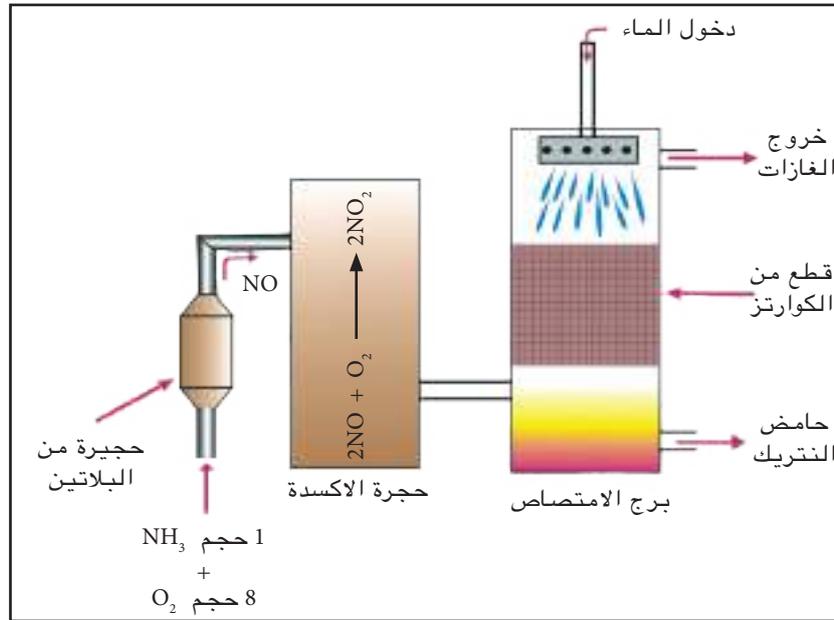
القواعد تغير لون ورقة زهرة الشمس الحمراء إلى الزرقاء.



الشكل (6 - 7)
تحضير حامض النتريك
مختبرياً.

تحضير الحامض صناعياً

يمكن تحضيره صناعياً بكميات تجارية بطريقة أوستولد والتي يتم فيها أكسدة الامونيا بالهواء بوجود البلاتين كعامل مساعد، كما في الشكل (7 - 7) :



العالم فريدريك ولهام
أوستولد.

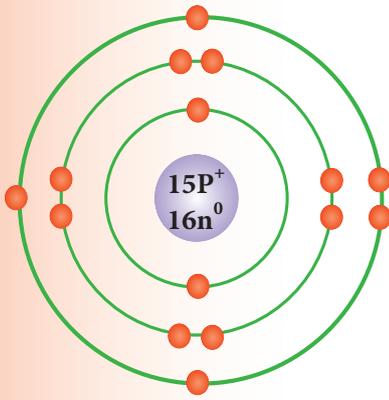
الشكل (7 - 7)
تحضير حامض النتريك
صناعياً.

خواص حامض النتريك

يكون الحامض النقي عديم اللون وتنبعث منه أبخرة ذات رائحة نفاذة، ولكن لون الحامض غير النقي (أو الحامض النقي بعد تركه لفترة من الزمن) يكون اصفرًا نتيجة لاحتوائه على اكاسيد النتروجين الذائبة (خصوصاً NO₂). والحامض تام الإذابة في الماء ليكون مزيج معه (بنسبة 68%) ويغلي الحامض عند درجة حرارة (120.5 °C).



حامض النتريك المخفف.



رسم الترتيب الإلكتروني
لذرة الفسفور.

Phosphorus

7 - 4 الفسفور

الرمز الكيميائي : P

العدد الذري : 15

عدد الكتلة : 31

الترتيب الإلكتروني

عدد الإلكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
5	3	M

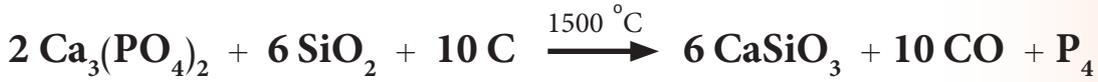
7 - 4 - 1 وجود الفسفور

يعتبر هذا العنصر من المكونات الأساسية في الكائنات الحية حيث يوجد في الخلايا العصبية و العظام و سانيوبلازم الخلايا. أما في الطبيعة فلا يمكن أن يتواجد بشكل حر ولكنه يتواجد بشكل واسع في معادن مختلفة حيث تعتبر الخامات الفوسفاتية (الاباتايت: شكل غير نقي لفوسفات الكالسيوم) مصدرا مهما لهذا العنصر. وتوجد ترسبات كبيرة من هذا المعدن في مناطق مختلفة من العالم ومنها العراق.

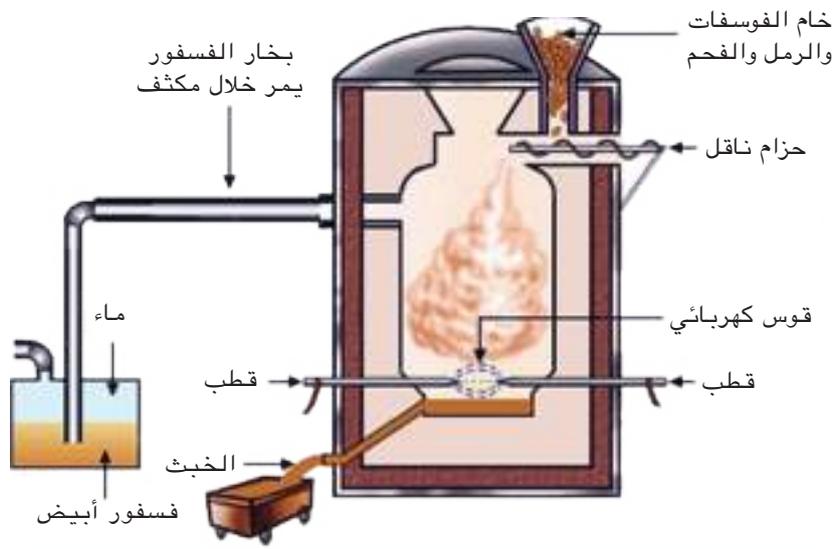
7 - 4 - 2 إنتاج الفسفور صناعيا

تحتوي خامات الفسفور على نسب عالية من عنصر الفسفور ولذلك فهي تمثل المصدر الأساسي لإنتاجه بكميات تجارية وبنقاوة عالية لذلك لا توجد حاجة لتحضيره مختبرياً.

تتضمن الطريقة المعتادة لإنتاج الفسفور تسخين خام فوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$ الممزوج مع الرمل SiO_2 والكاربون C في فرن كهربائي لدرجات حرارية عالية وبمعزل عن الهواء كما في المعادلة الآتية:



إن الفسفور الناتج بهذه الطريقة هو من النوع الأبيض (و يدعى أحياناً الأصفر) حيث يصب بعد إنتاجه في قوالب على هيئة قضبان اسطوانية وتتم عملية صب القوالب وحفظ الفسفور جميعها تحت الماء بسبب درجة حرارة اتقاده الواطئة وسرعة اتحاده مع الاوكسجين، وسرعة اشتعاله في الهواء، والشكل (7 - 8) يوضح طريقة إنتاج الفسفور صناعياً.



الشكل (7 - 8) إنتاج الفسفور صناعياً.

7 - 4 - 3 خواص الفسفور

الفسفور الاعتيادي مادة صلبة بيضاء اللون (أو مصفرة) شمعية القوام، أما الفسفور النقي فهو مادة صلبة عديمة اللون وشفافة. وهناك أنواع أخرى منه حمراء اللون أو سوداء (أو بنفسجية) والشائعة منها الفسفور الابيض والفسفور الاحمر. وتختلف هاتان الصورتان من صور الفسفور فيما بينهما بالخواص كما مثبت في الجدول (7 - 1).

إن الفسفور الأبيض أكثر فعالية من الفسفور الأحمر في الدرجات الحرارية الاعتيادية، وذلك لاختلاف كيفية ترابط الذرات المكونة لكل صورة من هاتين الصورتين من صور هذا العنصر. ومن أهم خواص الفسفور الأبيض هي:

1 - يتوهج الفسفور الأبيض في الظلام ليبدو بلون اخضر باهت عند تعرضه لهواء رطب و تدعى هذه العملية بالتألق



الفسفور الابيض.

الكيميائي ويصحب هذه العملية انبعاث رائحة تشبه رائحة الثوم.

2 - يشتعل بشكل تلقائي في الهواء وعند درجة حرارة الغرفة الاعتيادية نتيجة لتأكسده بكمية كافية من الاوكسجين مكونا خماسي أوكسيد الفسفور (P₂O₅) وحسب المعادلة الاتية:



وتحت ظروف أخرى (بكميات محددة من الاوكسجين) يتأكسد الفسفور الأبيض ليكون ثلاثي اوكسيد الفسفور (P₂O₃)



3 - يعتبر الفسفور الأبيض مادة سامة بالنسبة لخلايا الكائنات الحية ويؤدي دخول الفسفور إلى داخل الجهاز الهضمي وذوبانه في العصارات الهضمية إلى حالة تسمم على خلاف الفسفور الأحمر الذي لا يذوب في هذه العصارات.



الفسفور الاحمر.

الجدول 1 - 7 مقارنة بين الفسفور الابيض والفسفور الاحمر

الفسفور الأحمر	الفسفور الأبيض
1- مظهره الخارجي احمر اللون مائل الى البنفسجي.	1 - شبه شفاف أبيض اللون مائل الى الصفرة.
2 - ينتج بشكل مسحوق، لا يتأثر بالهواء في الظروف الاعتيادية.	2 - ينتج بشكل قضبان تحفظ تحت الماء لفعاليتها العالية.
3 - اعلى كثافة من الفسفور الابيض.	3 - اقل كثافة من الفسفور الاحمر.
4 - لا يذوب في المذيبات العضوية ولا يذوب في الماء.	4 - يذوب في بعض المذيبات مثل ثنائي كبريتيد الكاربون، ولا يذوب في الماء.
5- يتسامى بالتسخين.	5- له درجة انصهار واطئة.
6- درجة اتقاده عالية.	6 - له درجة اتقاد واطئة لذلك يشتعل بسهولة.
7- غير سام.	7- سام.



اشتعال الفسفور الابيض في الهواء.

7 - 4 - 4 بعض مركبات الفسفور

1 - حامض الفسفوريك (H_3PO_4) Phosphoric Acid

هو سائل كثيف القوام عديم اللون رائق وليس له رائحة. يعتبر هذا الحامض من الحوامض الضعيفة غير المؤكسدة ويتفاعل مع القواعد مكونا أملاح الفوسفات والتي لها أهمية كبيرة في صناعة الأسمدة الفوسفاتية.

2 - فوسفات الصوديوم (Na_3PO_4):

تستعمل بشكل واسع كإحدى مكونات مساحيق التنظيف، حيث تتحلل فوسفات الصوديوم تحللا مائيا (تتفاعل مع جزيء الماء) لتكون هيدروكسيد الصوديوم التي تساعد في إزالة الدهون العالقة بالأجسام، وتستعمل أيضا في تحلية الماء (تحويل الماء العسر الذي لا يرغو فيه الصابون إلى ماء يسر). ويستعمل هذا الملح كمادة حافظة لبعض المواد الغذائية و اللحوم ولها استعمالات كثيرة أخرى.

7 - 4 - 5 الاستعمالات الصناعية لبعض مركبات الفسفور

1 - صناعة الثقاب

يعامل عود الثقاب بمحلول لفوسفات الامونيوم $(NH_4)_3PO_4$ حيث تساعد هذه المادة على احتراق العود بلهب بدون دخان، واستمرار اتقاد العود حتى النهاية، إضافة لذلك فإنها تمنع اتقاد العود بعد انطفاء الشعلة مما يقلل الخطر الناجم عن رمي العود مباشرة بعد انطفاء الشعلة. و يغطي رأس العود بعجينة تتكون من:

- أ - مادة قابلة للاشتعال مثل كبريتيد الانتيمون Sb_2S_3 .
- ب - مادة مؤكسدة مثل كلورات البوتاسيوم $KClO_3$.
- ج - مادة تزيد من الاحتكاك مثل مسحوق الزجاج.
- د - مادة صمغية تربط مكونات العجينة.

وعند حك رأس العود بجانب العلبة التي تحوي على الفسفور الأحمر، تتولد حرارة تكفي لبدء الاشتعال على جانب العلبة ثم تنتقل الشعلة إلى رأس العود ويستمر الاشتعال.



استعمال الفسفور في صناعة اعواد الثقاب.

2- الأسمدة الفوسفاتية



اهمية الاسمدة الفوسفاتية
في الزراعة.

لما كان عنصر الفسفور أساسيا لنمو النباتات ويؤدي دورا هاما في حياة الكائنات الحية وفي بناء الهيكل العظمي للإنسان والحيوانات، لذلك كان من الضروري أن يكون احد العناصر التي يستمدّها النبات من التربة بشكل مركبات قابلة للذوبان، وحيث أن فوسفات الكالسيوم (التي هي المصدر للفسفور في الطبيعة) ملح قليل الذوبان جدا في الماء لذلك كان من اللازم تحويله إلى ملح سهل الذوبان في الماء لغرض استعماله كسماد للنباتات. وعند معاملة فوسفات الكالسيوم (الموجودة في الصخور في الطبيعة) مع حامض الكبريتيك، تتحول إلى صيغة كيميائية أخرى، تعرف تجاريا بسماد السوبر فوسفات، وتكون قابلة الذوبان بالماء ليتسنى للنبات الاستفادة منها وكما هو موضح في المعادلة الآتية:



كبريتات الكالسيوم السوبر فوسفات الاعتيادي حامض الكبريتيك فوسفات الكالسيوم

يستخدم هذا السماد في زيادة خصوبة التربة، ويمكن تحضير نوع آخر من الأسمدة الفوسفاتية من تفاعل حامض الفسفوريك مع فوسفات الكالسيوم مكونا سمادا يدعى تجاريا السوبر فوسفات الثلاثي الذي يكون أكثر جودة من السوبر فوسفات الاعتيادي لأنه لا يحتوي على كبريتات الكالسيوم وكما هو موضح في المعادلة التالية:



السوبر فوسفات الثلاثي حامض الفوسفوريك فوسفات الكالسيوم

تحتاج كل النباتات إلى السماد الفوسفاتي ولاسيما السنبلديات منها (مثل الحنطة والشعير والذرة... الخ) فهو

يقوي سيقانها ويعجل نمو بذورها ويزيد من مقاومتها للأمراض.

ومن الجدير بالذكر أن بلدنا - العراق - يعد مصدرا مهما لفوسفات الكالسيوم الموجودة في الطبيعة، حيث وجدت كميات كبيرة منها في منطقة الرطبة ضمن حقول عكاشات الواقعة في محافظة الانبار، ويعد مشروع استثمارها بشكل تجاري من المشاريع المهمة لاستثمار الفوسفات.



استخدام الاسمدة الفوسفاتية
في الزراعة.

أسئلة الفصل السابع

2.7 اختر الجواب الصحيح الذي يكمل العبارات التالية:

1 - يشكل النتروجين حوالي (21%، 78%، 50%) من حجم الغلاف الجوي.

2 - يمكن تحضير غاز النتروجين مختبرياً بتسخين مزيج من (أكسيد النحاس، كلوريد الكالسيوم، كلوريد الامونيوم) و ملح نترت الصوديوم بوجود كمية قليلة من الماء.

3 - من بين المواد التي يدخل في تركيبها الفسفور مادة واحدة تستعمل مباشرة كسماد فوسفاتي هي (العظام، فوسفات الكالسيوم، السوبر فوسفات).

4 - يمكن لمحلل الامونيا ان يحول (لون ورقة زهرة الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق، لون ورقة زهرة الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر، لون ورقة زهرة الشمس الحمراء إلى اللون الصفرة).

5 - إحدى صورتي الفسفور تكفي حرارة يدك لاتقادها ولذلك يلزم عدم مسكها باليد عند استعمالها لإجراء تجارب تتعلق بخواص الفسفور وهي (الفسفور الأحمر، الفسفور الأبيض).

6 - يحضر حامض النتريك بكميات تجارية وذلك (بتسخين مزيج مكون من ملح نترات البوتاسيوم مع حامض الكبريتيك المركز، بأكسدة الامونيا بالهواء بوجود البلاطين كعامل محفز، بتحلل جزيئة الامونيا مائياً).

1.7 أكمل كل فراغ بما يناسبه في كل مما يأتي:

1 - العدد الذري للنتروجين لذلك تحتوي ذرة النتروجين بروتوناً يدور حولها إلكترونات.

2 - العدد الذري للفسفور لذلك تحتوي نواة ذرة الفسفور بروتوناً يدور حولها إلكترونات.

3 - يغطي رأس عود الثقاب بعجينة تتكون من مواد منها:

أ - مادة قابلة للاشتعال مثل
ب - مادة مؤكسدة مثل
ج - مادة تزيد من قوة الاحتكاك مثل

4 - يتواجد غاز النتروجين في الطبيعة على هيئة جزيء الذرة صيغتها الكيميائية

5 - NH_3 هو الصيغة الكيميائية لجزيء وهو جزيء مكون من اتحاد ذرة واحدة من عنصر و ثلاثة ذرات من عنصر

6 - من فوائد السماد الفوسفاتي على السنبليات انه:

أ -
ب -
ج -

أسئلة الفصل السابع

5 - يحفظ الفسفور الأحمر في قناني تحت الماء.

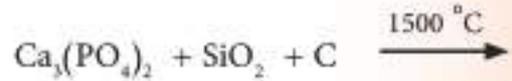
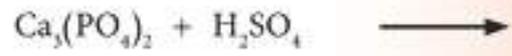
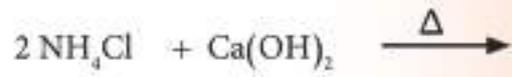
6 - عند ترك حامض النتريك النقي لفترة من الزمن يتحول لونه إلى اللون الأصفر

7 - الفسفور الأبيض أكثر فعالية من الفسفور الأحمر مع إنهما صورتان لعنصر واحد.

8 - الفسفور الأبيض مادة سامة جدا لذلك تحفظ تحت الماء.

7- اغلب ما يتكون عند احتراق الفسفور في كمية كافية من الهواء هو (ثلاثي اوكسيد الفسفور، خماسي اوكسيد الفسفور، نترت (الفسفور).

3.7 أكمل كل من المعادلات التالية ثم وازنها واذكر أسماء المواد المتفاعلة والنتيجة:



4.7 ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وضع علامة (X) أمام العبارة الخاطئة ثم صحح الخطأ لكل مما يأتي:

1 - لا يوجد عنصر الفسفور في الطبيعة إلا بصورة مركبات فقط.

2 - تستعمل أعلى درجات حرارية ممكنة في عملية إنتاج الامونيا صناعيا.

3 - تحتوي ذرة النتروجين على خمسة الكترونات في غلافها الخارجي ولذلك يمكنها أن تكتسب الكترون واحد أو اكتساب ثلاثة الكترونات أو المشاركة في تكوين أواصر تساهمية قد تكون مفردة أو متعددة.

4 - المركبات المسماة "فوسفات" هي أملاح لحامض الفسفوريك H_3PO_4 .

الزمرة السادسة

Group VIA



بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يتعرف على أسماء ورموز عناصر الزمرة السادسة VIA.
- يفهم الصفات العامة وتدرجها لعناصر الزمرة السادسة VIA.
- يعبر عن الترتيب الإلكتروني لعناصر الزمرة السادسة.
- يعرف مناطق وجود الكبريت ويتعرف على صورته في الطبيعة.
- يتعرف على بعض المركبات المهمة والشائعة للكبريت واستعمالاتها.

8 - 1 مقدمة

تقع عناصر الزمرة السادسة VIA على يمين الجدول الدوري وتضم خمسة عناصر وهي: الأوكسجين (O) والكبريت (S) والسلينيوم (Se) والتيلوريوم (Te) والبولونيوم (Po) ويبين الشكل (1 - 8) موقع هذه الزمرة في الجدول الدوري.



1 IA																	18 VIIIA
1 H	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uun	112 Uub						

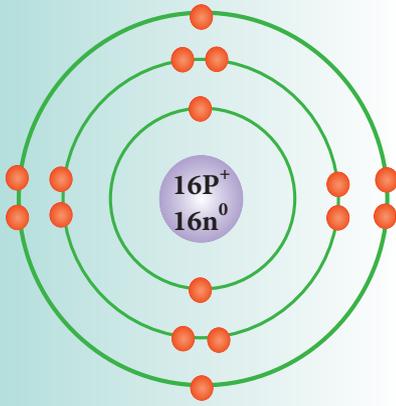
8 - 2 الصفات العامة للزمرة السادسة VIA

تتدرج خواص هذه العناصر بازدياد اعدادها الذرية حيث يُعد الأوكسجين والكبريت والسلينيوم من اللافلزات، أما التلوريوم فله صفات أشبه بالفلزات أما البولونيوم فله صفات فلزية. ان جميع الزمرة السادسة VIA تمتلك ست



الكترونات في الغلاف الخارجي والذي يدفعها الى اكتساب الكترولين من العناصر الاخرى لكي تمتلك ترتيباً الكترونيا مستقراً مشابهاً لترتيب العناصر النبيلة .

(أ) بلورة طبيعية للكبريت.
(ب) السلينيوم.
(ج) التيلوريوم.



رسم الترتيب الالكتروني
لذرة الكبريت.



الكبريت في المناطق
البركانية.



بايريت الحديد (II)
والنحاس (II) ويعرف
بالجالكوبايريت (CuFeS₂).

Sulfur

8 - 3 الكبريت

الرمز الكيميائي : S

العدد الذري : 16

عدد الكتلة : 32

الترتيب الالكتروني

عدد الالكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
6	3	M

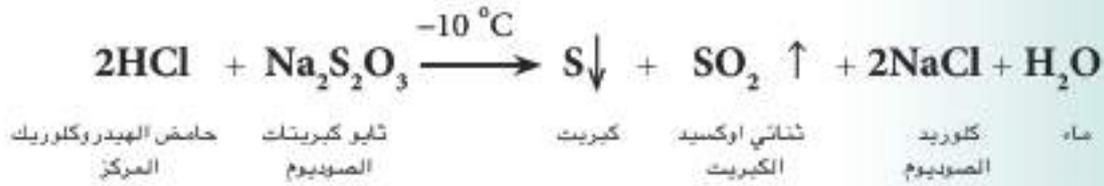
8 - 3 - 1 وجوده

يوجد الكبريت في الطبيعة بصورة عنصر حر في مناجم خاصة كما هو الحال في مناجم كبريت المشراق في الموصل شمال العراق. كما يوجد الكبريت بكميات كبيرة على شكل مركبات في المناطق البركانية مثل غاز كبريتيد الهيدروجين H₂S وثنائي أوكسيد الكبريت SO₂ اللذان يتصاعدان ضمن الغازات البركانية الأخرى. ويتواجد الكبريت أيضاً على هيئة كبريتيدات فلزية مثل بايريت الحديد (II) والنحاس (II) ويعرف بالجالكوبايريت CuFeS₂ ، وكذلك على هيئة أملاح الكبريتات مع الفلزات ومن أهمها كبريتات الصوديوم Na₂SO₄.10H₂O وكبريتات الكالسيوم CaSO₄.2H₂O وغيرها.

8 - 3 - 2 تحضير الكبريت

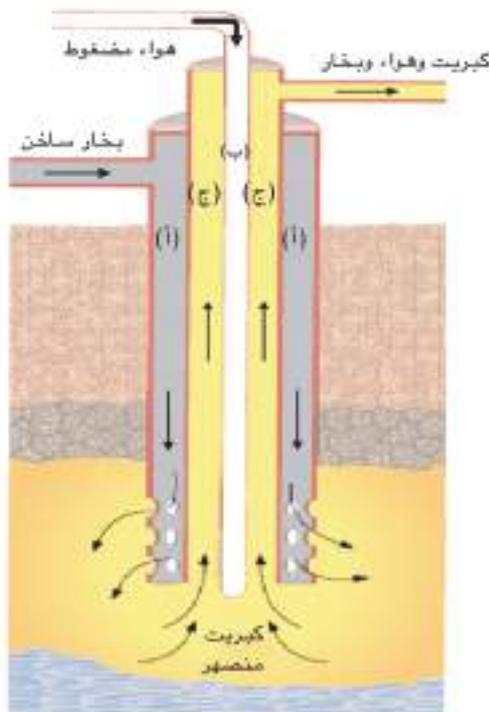
أ- تحضير الكبريت مختبرياً

يمكن تحضير الكبريت مختبرياً من إضافة حامض الهيدروكلوريك المركز إلى محلول ثايوكبريتات الصوديوم Na₂S₂O₃ بدرجة (-10 °C). يترسب الكبريت ويجمع بالترشيح حسب معادلة التفاعل الآتية:



ب - استخراج الكبريت

يستخرج الكبريت الموجود حراً على شكل ترسبات تحت سطح الأرض بطريقة فراش (Frasch process) وتتمثل هذه الطريقة بصهر الكبريت وهو في باطن الأرض باستخدام معدات خاصة [الشكل (8 - 2)] مكونة من ثلاثة أنابيب داخل بعضها البعض متمحورة مركزياً. يدفع بخار الماء المضغوط والمسخن إلى درجة (170°C) في الأنبوبة الخارجية (أ) إلى مكان تجمع الكبريت مما يؤدي إلى انصهار الكبريت وهو داخل الأرض والذي سيرفعه الهواء المضغوط الذي يضخ من الأنبوبة الداخلية (ب) إلى أعلى فيخرج الكبريت المنصهر من الأنبوبة (ج) الوسطى مختلطاً ببعض فقاعات الهواء إلى سطح الأرض. وعند السطح يصب الكبريت المنصهر في أحواض كبيرة ويترك لكي يبرد ويتصلب. أن أغلب الكبريت المنتج بهذه الطريقة له درجة نقاوة تتراوح ما بين (99.5 - 99.9%) ولا يحتاج إلى إعادة تنقية.



الشكل (8 - 2)
استخراج الكبريت بطريقة فراش.

8 - 3 - 3 الخواص العامة للكبريت

1 - الخواص الفيزيائية

يملك الكبريت الخواص الفيزيائية الآتية:

أ. مادة صلبة في درجات الحرارة الاعتيادية ذات لون أصفر.

ب. عديم الطعم وذو رائحة مميزة.

ج. لا يذوب في الماء ولكن يذوب في بعض المذيبات اللاعضوية مثل ثنائي كبريتيد الكربون CS_2 وإذا تم تبخير CS_2 تدريجياً يترسب الكبريت على شكل بلورات ذات تركيب ثماني الشكل (S_8) [الشكل (3 - 8)].

د. غير موصل للتيار الكهربائي.

هـ. له صور متعددة في الطبيعة تتباين في صفاتها الفيزيائية. يملك الكبريت وبعض العناصر الأخرى العديد من الصور وهي إشكال مختلفة الخواص الفيزيائية كالشكل واللون تعود للعنصر نفسه. ويمتلك الكبريت صور عديدة يمكن تقسيمها إلى نوعين رئيسيين هما:

1 - صور الكبريت البلورية وأكثرها شيوعاً هو الكبريت المعيني وهو مادة بلورية صفراء ليمونية اللون وثابتة عند درجة حرارة الغرفة وهو أكثر الصور استقراراً ويوجد على شكل بلورات كبيرة صفراء في المناطق البركانية. وهناك نوع آخر من صور الكبريت البلوري تدعى بالكبريت الموشوري وذلك لأن بلوراته تشبه الموشور.

2 - الكبريت غير البلوري ومن أمثلتها الكبريت المطاطي أو الكبريت اللدن (Plastic). ويمكن تحضيره من تسخين الكبريت إلى ($1500^{\circ}C$) وصب سائل الكبريت في الماء البارد حيث يتكون الكبريت المطاطي [الشكل (4 - 8)] الذي يحتوي على سلاسل حلزونية وهو أقل استقراراً من الكبريت البلوري ويتحول ببطء إلى الصورة البلورية.



الشكل (8 - 3)

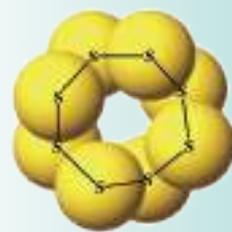
عند اذابة الكبريت في مذيب ثنائي كبريتيد الكربون وتبخير المذيب تدريجياً يترسب الكبريت على شكل بلورات ذات تركيب (S_8).



الشكل (8 - 4)

(أ) الكبريت المعيني.
(ب) الكبريت الموشوري.
(ج) الكبريت المطاطي.

يمتلك الكبريت الصيغة (S_8)، وفي بلورة محورة أخرى نجده بصيغة (S_6) والصورة الاولى من أنشط صور الكبريت بسبب التوتر الشديد على حلقة الكبريت الثمانية كما في الشكل (8 - 5).



الشكل (8 - 5)
الشكل الفراغي لجزيء الكبريت S_8 .

2- الخواص الكيميائية للكبريت

يكون الكبريت غير فعال في درجات الحرارة الاعتيادية ولكن عند تسخينه يصبح نشطاً ويدخل في كثير من التفاعلات الكيميائية فيتحده بكل العناصر تقريباً اتحاداً مباشراً عند درجة الحرارة المناسبة وكما يأتي:

أ. التفاعل مع اللافلزات: يحترق الكبريت بسهولة في الهواء بلهب أزرق متحداً مع الأوكسجين الجوي مع توليد كمية كبيرة من الحرارة كما في التفاعل الاتي:



يتفاعل الكبريت مع الكربون ليعطي سائل ثنائي كبريتيد الكربون CS_2 :

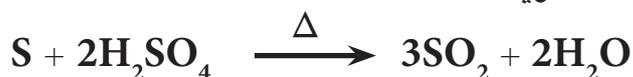


ب. التفاعل مع الفلزات: يتفاعل الكبريت مع الفلزات كالحديد والنحاس والزنك ليعطي كبريتيداتها:



كبريتيد الحديد (II)

ج. التفاعل مع الحوامض المركزة والمؤكسدة: لا يتأثر الكبريت بالحوامض المخففة في حين يتأكسد بالأحماض المركزة القوية مثل حامض الكبريتيك الساخن محرراً أكاسيد لافلزية:



مركز ساخن

ومع حامض النتريك المركز الساخن محرراً اوكسيد اللافلز NO_2 :



تمرين (8 - 1)
اكتب معادلات موزونة لتفاعلات الكبريت مع كل من النحاس والخراسين.

8 - 3 - 4 استعمالات الكبريت

للـكبريت استخدامات عديدة في المجالات الصناعية والزراعية فهو يدخل في صناعة الثقاب والبارود الأسود والألعاب النارية لسهولة اشتعاله. كما يستخدم في الزراعة لمعادلة قلوية التربة و بعض أنواع الأسمدة وفي مبيدات الفطريات والحشرات. أما أهم استخدامات الكبريت هو استخدامه بكميات كبيرة في تحضير حامض الكبريتيك، والذي يُعد أهم مادة كيميائية تجارية في العالم. ويستخدم في إنتاج الأصباغ والدهانات (الطلاء)، والورق والمنسوجات وعدد من المنتجات الكيميائية الصناعية. كما يُستخدم أيضاً في تعدين الفلزات وفي تصفية النفط. أما المنتجات الأخرى المحتوية على الكبريت، فتشمل المطاط، والشامبو وبطاريات السيارات (المراكم) وفي أملاح المواد الكيميائية المستخدمة في أفلام التصوير. كما يدخل الكبريت ومركباته في صناعة الأدوية كواحد من المكونات، حيث يستخدم لعلاج بعض الأمراض الجلدية كما يستخدم زهر الكبريت في علاج اضطرابات الهضم.

8 - 3 - 5 بعض مركبات الكبريت

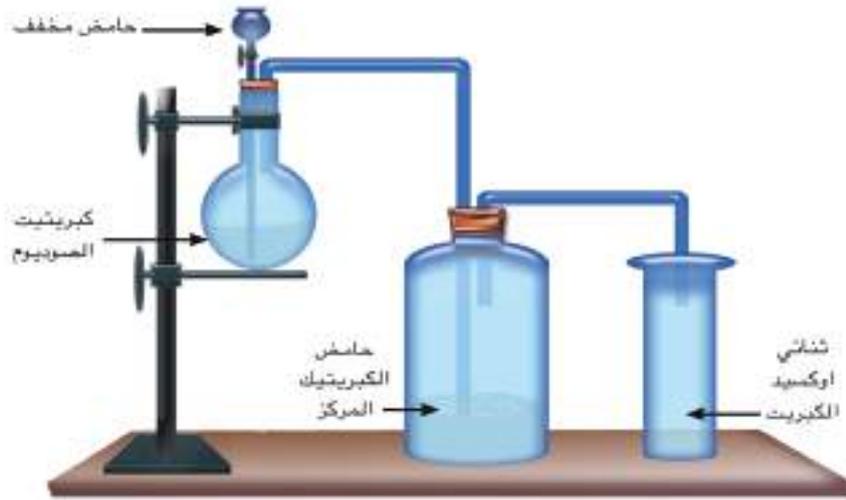
أ - غاز ثنائي أوكسيد الكبريت

يتولد غاز ثنائي أوكسيد الكبريت SO_2 بشكل رئيسي من احتراق الكبريت بوجود الأوكسجين. يتصاعد هذا الغاز بكميات كبيرة في الطبيعة من جراء النشاطات البركانية، ويتولد كذلك من بعض العمليات الصناعية أثناء تعدين بعض العناصر واستخلاصها وكذلك نتيجة لحرق المشتقات النفطية أو الفحم الحجري.

يحضر غاز ثنائي أوكسيد الكبريت مخبرياً من اضافة حامض الكبريتيك المخفف الى كبريتيت الصوديوم Na_2SO_3 ، [الشكل (6 - 8)] ولكونه اثقل من الهواء يمكن ان يجمع عن طريق ازاحة الهواء الى الاعلى، كما في المعادلة الاتية:



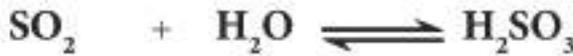
تولد غاز ثنائي اوكسيد الكبريت من احتراق الكبريت بوجود الاوكسجين.



الشكل (8 - 6)

جهاز مختبري لتحضير غاز ثنائي اوكسيد الكبريت من تفاعل الحوامض المخففة مع كبريتيت الصوديوم.

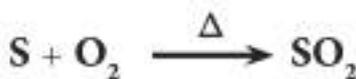
ان غاز ثنائي اوكسيد الكبريت غاز عديم اللون ذا رائحة نفاذة قوية، أثقل من الهواء ويزوب قليلاً في الماء مولداً محلولاً لحامض الكبريتوز الضعيف:



حماض الكبريتوز ماء ثنائي اوكسيد الكبريت

لذلك السبب عندما نضع ورقة زهرة الشمس الزرقاء المبللة بالماء في قناني جمع الغاز المستعملة في طريقة التحضير المختبري لغاز ثنائي اوكسيد الكبريت نلاحظ تحول لونها إلى اللون الأحمر نتيجة تأثير حامض الكبريتوز المتولد كما في المعادلة اعلاه.

يحضر غاز ثنائي اوكسيد الكبريت صناعياً بكميات كبيرة من حرق الكبريت في الهواء عن طريق ضخ الكبريت المصهور في أبراج حرق خاصة. أن الغاز الناتج بهذه الطريقة يحتوي على نسبة من الشوائب مما يستوجب تنقيته:



يستعمل غاز ثنائي اوكسيد الكبريت صناعياً في قصر ألوان المواد العضوية كالورق والقش والحريير الصناعي والأصواف والتي تتأثر عند قصرها بغاز الكلور



الشكل (8 - 7)

يستعمل غاز ثنائي اوكسيد الكبريت SO_2 صناعياً في قصر ألوان المواد العضوية كالورق والقش والحريير الصناعي والأصواف والتي تتأثر عند قصرها بغاز الكلور. فالوردة التي إلى اليسار موضوعة في جو من غاز ثنائي اوكسيد الكبريت.



الشكل (8 - 8)

يحترق الكبريت بسهولة بوجود مصدر للاشعال في الهواء بلهب أزرق متحداً مع الأوكسجين الجوي. ويشتعل تلقائياً بدرجة (400 °C) وينتج في الحالتين غاز ثنائي أوكسيد الكبريت ذو الرائحة النفاذة.

[الشكل (8 - 7)]. أن أغلب المواد المقصورة بهذا الغاز تسترجع ألوانها عند تعرضها إلى الهواء. ويمكن استخدام هذا الغاز لأغراض التعقيم عن طريق حرق كميات من الكبريت داخل الأماكن المراد تعقيمها، ويستعمل كذلك في صناعة حفظ الأغذية.

ويمكن أن يشتعل الكبريت تلقائياً بدرجة (400 °C) بوجود الأوكسجين وينتج عنه غاز ثنائي أوكسيد الكبريت ذو الرائحة النفاذة [الشكل (8 - 8)] وهو غاز ضار جداً وكثرة انطلاقه في الهواء نتيجة حرق الفحم الحجري أو الأنشطة الصناعية الأخرى يكون له آثار صحية سيئة جداً على الإنسان والحيوان والنبات كما أنه من أكثر مسببات الأمطار الحامضية.

ب - غاز كبريتيد الهيدروجين H₂S

غاز كبريتيد الهيدروجين H₂S هو غاز عديم اللون ذو رائحة كريهة نفاذة كرائحة البيض الفاسد و يتكون في الطبيعة بثلاث طرائق هي: تحلل المواد العضوية او من المياه الجوفية المحتوية على المواد الكبريتية كما في العيون الكبريتية في حمام العليل في محافظة نينوى او من النشاط الحيوي للبكتريا التي تستخدم الحديد والمنغنيز كجزء من غذائها.

يوجد غاز كبريتيد الهيدروجين في الغازات النفطية والطبيعية، ويحتوي الغاز الطبيعي على 28% منه لذا فقد يتسبب في تلوث الهواء في المناطق التي يوجد بها إنتاج للغاز الطبيعي وكذلك في مناطق مصافي النفط من الممكن أن ينبعث الغاز من خلال الصناعات التي تتركز على مركبات الكبريت.

يحضر غاز كبريتيد الهيدروجين في المختبر بالجهاز نفسه الذي استخدم في تحضير SO₂ [الشكل (8 - 6)] من تفاعل الحوامض المخففة مثل حامض الكبريتيك مع كبريتيدات الفلزات مثل كبريتيد الحديد (II) وفق المعادلة الآتية:

هل تعلم

ان غاز كبريتيد الهيدروجين سام جداً وهو أكثر خطورة من غاز احادي اوكسيد الكربون.

تمرين (8 - 2)

اكتب معادلة موزونة لتفاعل كبريتيد الهيدروجين مع كبريتات الخارصين ليكون راسب ابيض من كبريتيد الخارصين.



كبريتات الحديدوز كبريتيد الهيدروجين حامض الكبريتيك كبريتيد الحديد(II)
عند إمرار غاز كبريتيد الهيدروجين في محاليل الأيونات
الفلزية مثل محلول كبريتات النحاس، نلاحظ تكوين راسب
أسود هو كبريتيد النحاس وفق المعادلة الآتية:



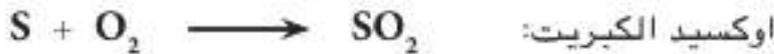
كبريتيد النحاس حامض الكبريتيك كبريتات النحاس كبريتيد الهيدروجين

ج - حامض الكبريتيك H_2SO_4

يعد حامض الكبريتيك H_2SO_4 ، من أوائل الحوامض
التي تم التعرف عليها، حيث عرفه العرب منذ القرن الثامن
الميلادي، وعرفته أوروبا في القرنين الرابع والخامس عشر.
أطلق عليه جابر بن حيان اسم زيت الزاج بسبب تحضيره
من تسخين وتقطير الزاج الأخضر (كبريتات الحديد(II)
المائية) وأملاح الكبريتات الأخرى. أن حامض الكبريتيك هو
سائل عديم اللون زيتي القوام ذي كثافة عالية لا رائحة له
عندما يكون نقياً وهو حامض معدني قوي يذوب في الماء
بجميع التراكيز ومحاليله موصلة للتيار الكهربائي.

1 - تحضير حامض الكبريتيك صناعياً:

يحضر حامض الكبريتيك بطريقة التلامس والتي يمكن
تلخيصها بتفاعل الكبريت مع الأوكسجين لتكوين ثنائي



وعند ادخال غاز ثنائي أوكسيد الكبريت الى برج التلامس الذي يحتوي على
عامل مساعد خامس أوكسيد الفناديوم (V_2O_5) للحصول على ثلاثي
أوكسيد الكبريت وفقاً للتفاعل الآتي:

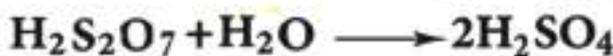


ثلاثي أوكسيد الكبريت هواء ثنائي أوكسيد الكبريت

ثم يضاف حامض الكبريتيك المركز فيتكون $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ الداخن ثم يتم
بعدها إضافة الماء فيتكون حامض الكبريتيك المركز وفقاً للمعادلات الآتية:



حامض الكبريتيك الداخن



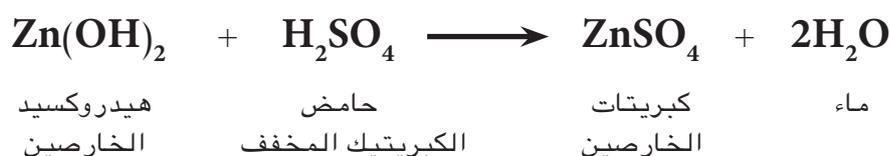
2 - استعمالات حامض الكبريتيك

ينتج حامض الكبريتيك سنوياً بكميات كبيرة تفوق أي مادة كيميائية أخرى. ويستعمل الحامض لأغراض متعددة أهمها:

- 1 - في تحضير الحوامض الأخرى، كحامض النتريك والهيدروكلوريك بسبب درجة غليانه العالية.
- 2 - في تجفيف المواد، لاسيما الغازات التي لا تتفاعل معه بسبب ميله الشديد للاتحاد بالماء.
- 3 - في تنقية البترول، وإزالة الشوائب عنه.
- 4 - في صناعة المتفجرات كنترات الكليسيرين و نترات السيليلوز.
- 5 - في إذابة الصداً الذي يكسو الأدوات الحديدية قبل طلاؤها بالخارصين.
- 6 - في صناعة البطاريات، (بطاريات الخزن الرصاصية)، وفي الطلاء الكهربائي بسبب نقل محاليله للتيار الكهربائي.
- 7 - في صناعة الأسمدة الكيميائية مثل كبريتات الأمونيوم والأسمدة الفوسفاتية.

8 - 4 الكبريتات

هي أملاح حامض الكبريتيك الناتجة من تفاعله مع الفلزات أو أكاسيدها أو هيدروكسيدات أو كاربوناتها حيث تتكون أملاح الكبريتات الفلزية كما في حالة فلز الخارصين وأوكسيد الخارصين وهيدروكسيد الخارصين و كاربونات الخارصين وكما مبين في المعادلات الآتية:

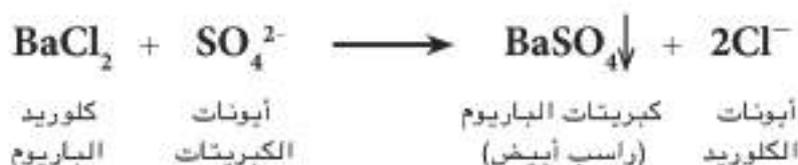




وتتوفر العديد من أملاح الكبريتات المائية في الطبيعة في مناجم ملحية مثل كبريتات الصوديوم المائية $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ أو ترسبات مثل كبريتات الكالسيوم المائية $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ والمعروف محلياً بأسم البورك والذي يجفف بدرجة حرارة مناسبة إلى $(\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ويستعمل في البناء وفي النقوش المعمارية وفي صناعة التماثيل وفي تجبير العظام. وتستعمل كبريتات المغنيسيوم المائية $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ في صناعة الأنسجة القطنية في حين تستعمل كبريتات الأمونيوم $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ كسماد نيتروجيني.

8 - 4 - 1 الكشف عن أيون الكبريتات

ويمكن الكشف عن أيونات الكبريتات في محاليلها المائية بإضافة محلول يحتوي على أيونات الباريوم مثل كلوريد الباريوم إليها حيث سيتكون راسب من كبريتات الباريوم البيضاء:



أسئلة الفصل الثامن

5.8 يستخرج الكبريت الحر الموجود تحت الأرض كما في حقول المشراق بطريقة فراش التي تتضمن مد ثلاث أنابيب متحدة المركز إلى أعماق مختلفة من باطن الأرض حيث يسخ الماء بدرجة (170 °C):

أ. بين كيف يمكن الحصول على الماء الساخن بدرجة (170 °C) مع العلم أن درجة غليان الماء هي (100 °C)؟

ب. ما الذي يمرر في الأنبوبة الخارجية (أ)؟
ج. ما دور الأنبوبة (ب) في هذه العملية؟

6.8 كيف تفصل خليطاً ناعماً جداً من ملح الطعام والطباشير والكبريت، صف طريقة عملية لفصل هذه المواد للحصول عليها بشكل نقي وجاف.

7.8 اكتب معادلات كيميائية موزونة لتفاعل الكبريت المباشر مع الفلزات واللافلزات.

8.8 أشرح باختصار طريقة التلامس لتصنيع حامض الكبريتيك تجارياً مع المعادلات اللازمة.

9.8 أكمل ووازن التفاعلات التالية مع ذكر أسماء المواد المتفاعلة والنواتج:



1.8 تدرج الخواص الفيزيائية لعناصر الزمرة السادسة VIA من الأوكسجين إلى البولونيوم، أذكر هذه الصفات.

2.8 ما الصفة الالكترونية المشتركة لعناصر الزمرة السادسة VIA ؟

3.8 اختر الجواب المناسب الذي يكمل العبارات الآتية:

أ. يوجد عنصر الكبريت في الطبيعة بصورة:

1 - حرة فقط.

2 - مركبات فقط.

3 - حرة ومركبات.

ب. توجد بعض العناصر مثل الكبريت، الفوسفور، والكاربون في الحالة الصلبة بأشكال مختلفة تمتاز فيما بينها في بعض الخواص الفيزيائية تدعى:

1 - صور العنصر

2 - أشكال العنصر

3 - أنواع العنصر

ج. من بين الجزيئات الصلبة الآتية في الحالة الحرة جزيء واحد يحتوي على ثمان ذرات هو جزيء:

1 - الكاربون 2 - اليود

3 - الكبريت 4 - الفوسفور الأبيض

4.8 بين ماذا يحدث عند تمرير غاز كبريتيد الهيدروجين في محاليل كبريتات الخارصين، خلات الرصاص، و كبريتات النحاس ؟ وضح ذلك مستعيناً بالمعادلات.

الزمرة السابعة

Group VIIA

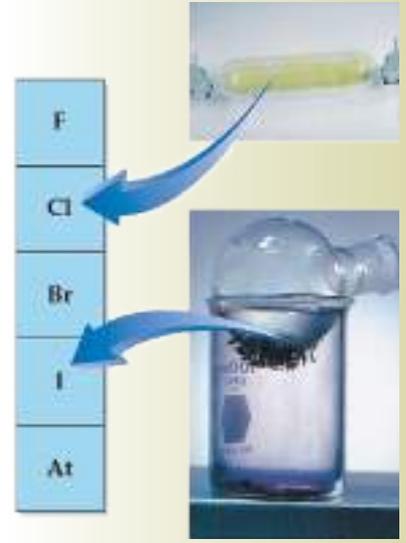


بعد الانتهاء من دراسة هذا الفصل يكون الطالب قادراً على ان :

- يحدد موقع الزمرة السابعة VIIA في الجدول الدوري.
- يعرف رموز واسماء عناصر هذه الزمرة.
- يدرك الصفات العامة للزمرة السابعة.
- يدرك اهمية الكلور وبعض مركباته.
- يستدل او يكشف عن الكلوريدات وغاز كلوريد الهيدروجين.

9 - 1 عناصر الزمرة السابعة

عناصر هذه الزمرة هي الفلور (F) والكلور (Cl) والبروم (Br) واليود (I) والأتاتين (At) وتسمى عناصر الزمرة بالهالوجينات وتتميز بصفات لافلزية عالية، وهي شديدة الفعالية لذا لا توجد حرة في الطبيعة بل متحدة مع غيرها من العناصر. تتشابه عناصر هذه الزمرة في كثير من خواصها الفيزيائية أو الكيميائية مع وجود تدرج واضح في هذه الخواص إضافة الى ذلك يوجد بينها بعض الاختلاف في خواص أخرى.



ويبين الشكل (9 - 1) موقع هذه الزمرة في الجدول الدوري.

الهالوجينات.

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 IB	12 IIB	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub						

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

9 - 2 الصفات العامة للزمرة السابعة (الهالوجينات)

أ - تحتوي جميع عناصر هذه الزمرة على سبعة إلكترونات في غلافها الخارجي وتميل في تفاعلاتها الى اكتساب الكاتيون واحد لاشباع غلافها الخارجي. وتتدرج قابليتها على اكتساب الإلكترون من الفلور الى اليود.

ب - توجد الهالوجينات في درجة الحرارة الاعتيادية في

الشكل (9 - 1) موقع الزمرة VIIA في الجدول الدوري.



الشكل (9 - 2)

الكلور غاز والبروم سائل واليود صلب..

حالات فيزيائية مختلفة فالفلور (F_2) والكلور (Cl_2) غازات اما البروم (Br_2) فهو سائل واليود (I_2) صلب. [الشكل (9 - 2)].

ج - الهالوجينات مواد ملونة لانها تمتص جزء من الاشعة المرئية التي تسقط عليها.

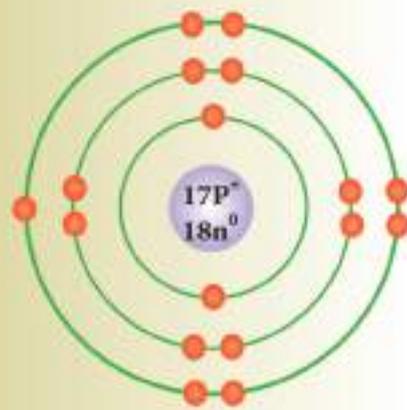
د - تزداد درجة انصهار وجليان الهالوجينات مع ازدياد العدد الذري.

9 - 3 غاز الكلور Chlorine

رمز العنصر: Cl

العدد الذري: 17

عدد الكتلة: 35



رسم الترتيب الالكتروني لذرة الكلور.

تم التعرف على غاز الكلور لأول مرة في عام (1774م) من قبل العالم شل (Scheel) من تفاعل ثنائي اوكسيد المنغنيز (MnO_2) مع حامض الهيدروكلوريك المركز.

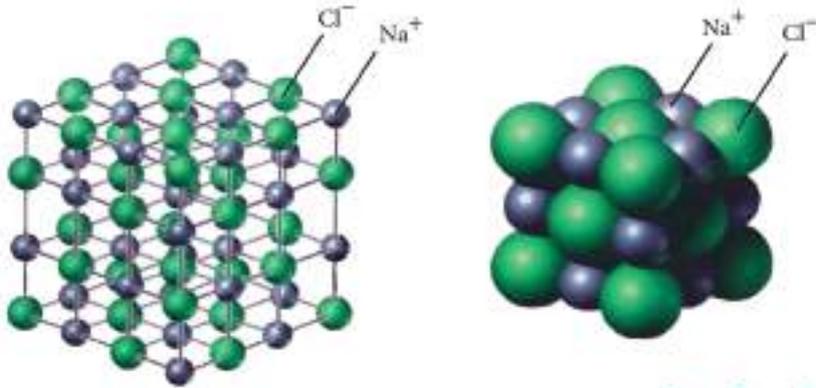
الترتيب الالكتروني:

عدد الالكترونات	رقم الغلاف (n)	رمز الغلاف
2	1	K
8	2	L
7	3	M

يتبين من الترتيب الالكتروني لذرة الكلور انها تميل لاكتساب الكترون واحد لملئ غلافها الخارجي (الغلاف الثالث) لذلك يكون الكلور في معظم مركباته احادي التكافؤ والعدد التأكسدي له (-1) لانه يميل لاكتساب الكترون واحد لتكوين ايون الكلوريد السالب (Cl^-).

9 - 3 - 1 وجود الكلور

لا يوجد الكلور حرراً في الطبيعة لفعاليتها الكيميائية العالية ولاتحاده بسهولة مع غيره من العناصر وتكوينه مركبات الكلور الواسعة الانتشار في الطبيعة واهمها كلوريد الصوديوم NaCl (ملح الطعام) الذي يعد أكثر الاملاح انتشاراً في الطبيعة فهو يوجد في ماء البحر كما يوجد في الترسبات الملحية تحت سطح الارض والشكل (9 - 3) يوضح الشبكة البلورية لجزيئة كلوريد الصوديوم (NaCl).

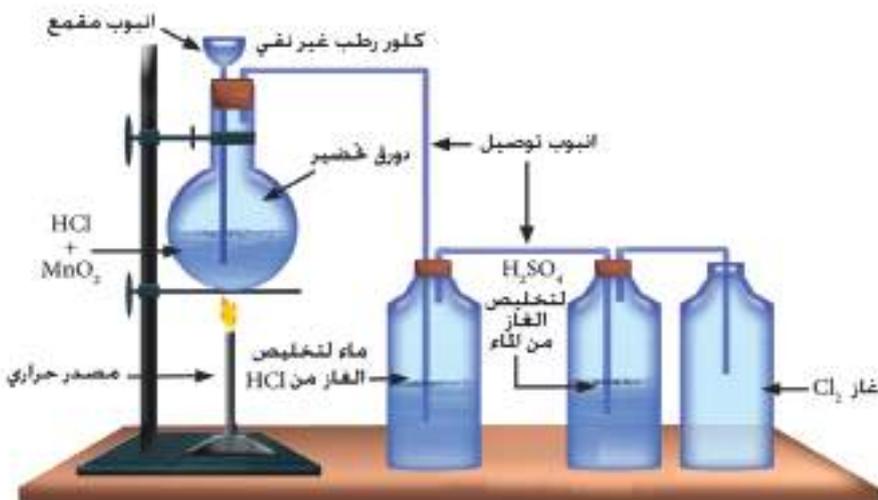


الشكل (9 - 3)
الشبكة البلورية لكلوريد
الصوديوم.

9 - 3 - 2 تحضير غاز الكلور

أ - تحضير الغاز مختبرياً

يحضر غاز الكلور في المختبر كما في الشكل (9 - 4) من اكسدة حامض الهيدروكلوريك المركز بواسطة ثنائي اوكسيد المنغنيز وحسب المعادلة الآتية:

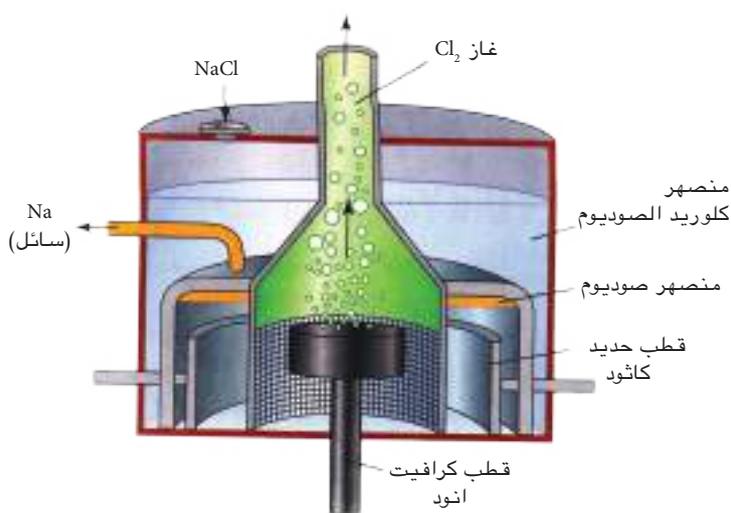


الشكل (9 - 4)
جهاز تحضير الكلور
مختبرياً.

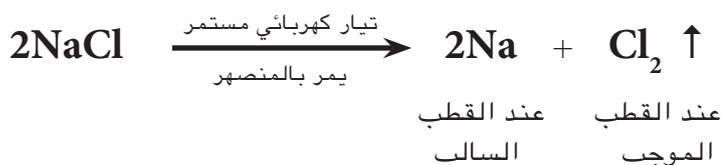
ويخلص الغاز الناتج من غاز HCl والماء (الرطوبة) بامراره على قناني حاوية على الماء وحامض الكبريتيك على التوالي. حيث يلاحظ ان ثنائي اوكسيد المنغنيز في هذه التجربة لا يسلك سلوك عامل مساعد وانما يُستهلك بعد انتهاء التفاعل فهو يسلك كعامل مؤكسد

ب - تحضير الغاز صناعياً

يحضر غاز الكلور صناعياً بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم في الماء او لمنصهر كلوريد الصوديوم في خلية التحليل الكهربائي كما في الشكل (9 - 5).



الشكل (9 - 5)
جهاز التحليل الكهربائي
لمنصهر NaCl.



9 - 3 - 3 خواص غاز الكلور

- 1 - لونه اخضر مصفر.
- 2 - يتم جمع الغاز بازاحة الهواء إلى الأعلى مما يدل على أن غاز الكلور أثقل من الهواء.
- 3 - غاز قليل الذوبان في الماء بدرجة الحرارة الاعتيادية.
- 4 - يمتاز غاز الكلور برائحته الخانقة فهو يهاجم الانسجة المخاطية للأنف والبلعوم وعند استنشاقه بكمية كبيرة يتلف الرئتين ويؤدي الى الموت.
- 5 - يتفاعل غاز الكلور بشدة مع الفلزات الفعالة مثل

الصوديوم المسخن مكوناً كلوريد الصوديوم NaCl الذي هو



6- يتفاعل غاز الكلور بشدة مع اللافلزات مثل الفسفور مكوناً

كلوريدات الفسفور التي هي مركبات تساهمية.



ثلاثي كلوريد الفسفور



خماسي كلوريد الفسفور

7- يتحد غاز الكلور مع غاز الهيدروجين مكوناً غاز كلوريد

الهيدروجين كما في المعادلة الآتية:



غاز كلوريد الهيدروجين غاز الكلور غاز الهيدروجين

9 - 3 - 4 استعمالات غاز الكلور

يستفاد من غاز الكلور في مجالات كثيرة منها:

- 1- تستعمل في تعقيم مياه الشرب واحواض السباحة.
- 2- تستخدم بعض مركبات الكلور في تحضير بعض العقاقير الطبية.

3- يدخل الكلور في تركيب كثير من المذيبات العضوية الصناعية مثل الكلوروفورم CHCl_3 وثنائي كلوريد الميثيل CH_2Cl_2 ورباعي كلوريد الكربون CCl_4 .

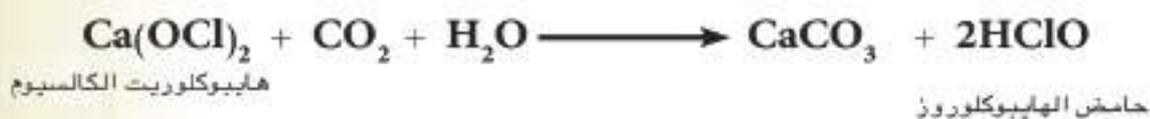
4- يستعمل الكلور في قصر الوان الانسجة النباتية حيث يعمل كقاصر ومعقم. يتفاعل الكلور مع الماء عند ذوبانه فيه ببطيء في درجات الحرارة الاعتيادية وبسرعة في ضوء الشمس. فهو يتحد مع الماء محرزاً الاوكسجين في حالته الذرية ويسمى بالاوكسجين الذري الذي يمتاز بانه فعال جداً حيث يقوم بازالة الالوان النباتية (قصرها) وقتل الجراثيم للتعقيم. وحسب المعادلة الآتية:



ماء كلور محلول كلوريد الهيدروجين اوكسجين في حالته الذرية

5 - يستعمل الكلور في قصر الوان الملابس القطنية بصورة خاصة ولا يُستعمل في قصر الصوف والحرير الطبيعي لانه يتلفها. ضع زهرة ملونة او ورقة نباتية في قنينة فيها غاز الكلور الجاف فلا نلاحظ تأثيراً ظاهراً. والآن بلل الزهرة او الورقة النباتية وادخلها في قنينة الغاز واتركها مدة تشاهد زوال اللون مما يدل على ان غاز الكلور يقصر الالوان النباتية وان للماء اهمية كثيرة في عملية القصر حيث يتكون الاوكسجين الذري الذي يقوم بعملية قصر الالوان كما اشرنا اعلاه.

6 - عند امرار غاز الكلور في هيدروكسيد الكالسيوم الجاف $Ca(OH)_2$ يتكون مسحوق أبيض من هايبوكلوريت الكالسيوم $Ca(OCl)_2$ وهو المادة الفعالة للمسحوق القاصر والذي يستعمل في قصر الالوان والتعقيم وذلك عند تفاعله مع الماء بوجود غاز ثنائي اوكسيد الكربون، يكون حامض الهايبوكلوروز $HClO$ الذي يتفكك مولداً الاوكسجين الذري الذي يقوم بعملية القصر كما في المعادلات الاتية:



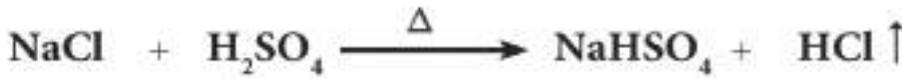
9 - 4 غاز كلوريد الهيدروجين HCl

لا يوجد غاز كلوريد الهيدروجين حراً في الطبيعة ولكنه يوجد في العصارات المعدية بشكل محلول لحامض الهيدروكلوريك الذي يساعد على هضم البروتينات.

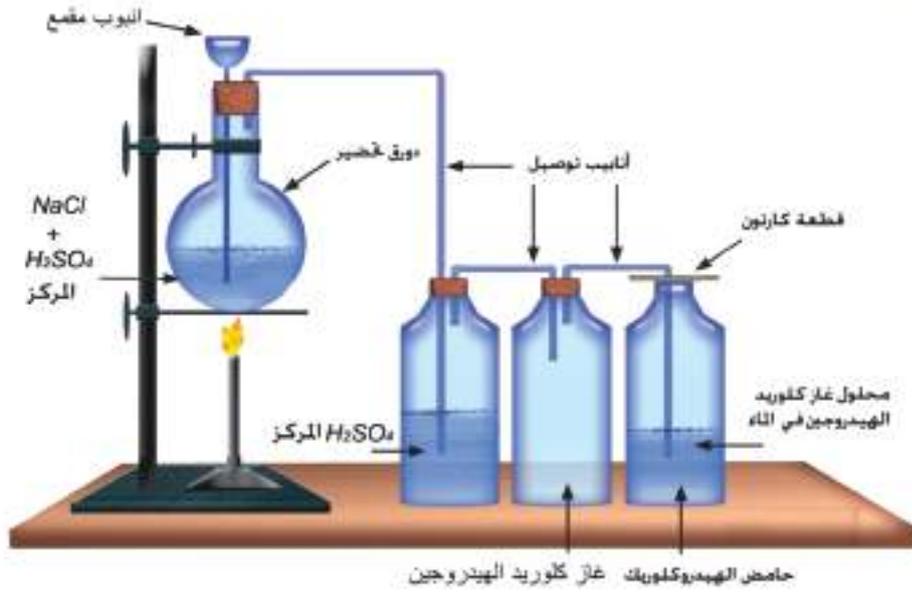
9 - 4 - 1 تحضير غاز HCl في المختبر

يحضر الغاز في المختبر من تفاعل حامض الكبريتيك المركز مع كلوريد الصوديوم كما في الشكل (9 - 6) وحسب

معادلة التفاعل الآتية:



كلوريد الصوديوم حامض الكبريتيك المركز كلوريد الصوديوم غاز كلوريد الهيدروجين



نضع كمية مناسبة (10g) تقريباً من كلوريد الصوديوم النقي في دورق زجاجي ذو سداد يخترقه أنبوبان الأول يمتد إلى قعر الدورق والثاني أنبوب توصيل يمتد إلى قنينة زجاجية تحتوي على حامض الكبريتيك المركز بحيث تنغمر نهاية الأنبوب في الحامض، ومن هذه القنينة يخرج أنبوب توصيل آخر يمتد إلى قنينة جمع الغاز الجاف. يسكب في الأنبوب المقمع حامض الكبريتيك المركز بحيث يغطي الملح. يسخن الدورق بهدوء نلاحظ حدوث تفاعل مصحوب بانبعاث غاز كلوريد الهيدروجين. نجمع عدة قناني من الغاز ونغلق فوهاتنا بأغطية زجاجية ونحتفظ بها لدراسة خواص الغاز.

9 - 4 - 2 خواص كلوريد الهيدروجين

ناخذ احدى القناني المملوءة بالغاز والتي تم جمعها عند تحضيره. ومن اهم خواصه :

الشكل (9 - 6)
جهاز مختبري لتحضير غاز كلوريد الهيدروجين.

1 - غاز عديم اللون ويمتاز برائحة خانقة نفاذة.

2 - اثنل من الهواء يجمع بازاحة الهواء الى الاعلى.

3- المحلول المائي لغاز كلوريد الهيدروجين حامضي التأثير

على الدلائل ويسمى حامض الهيدروكلوريك، حيث يغير

لون ورقة زهرة الشمس الزرقاء الى اللون الاحمر.

4 - كثير الذوبان في الماء وللتأكد من هذه الخاصية تجرى

التجربة الاتية:

نغلق فوهة احد قناني الغاز بسداد مطاطي ذي ثقبين

الثقب الاول تخترقه قطارة يحتوي على ماء ويخترق

الثقب الثاني انبوب زجاجي مستدق النهاية يمتد الى

قعر قنينة الغاز تقريبا. ندخل نهاية الانبوب الخارجية

في حوض ماء يحتوي على القليل من دليل المثيل

البرتقالي ثم نضغط على بصلة القطارة ونلاحظ تدفق

الماء بقوة داخل القنينة عن طريق الانبوب الزجاجي

الممتد الى قعر الكأس بشكل نافورة ملونة بلون احمر

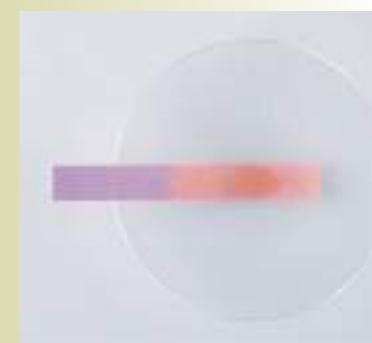
نتيجة لذوبان الغاز في قطرات الماء المحتجزة في

القطارة وبذلك يتخلخل الضغط في قنينة الغاز مما يدل

على انه كثير الذوبان في الماء. كما في الشكل (7 - 9)

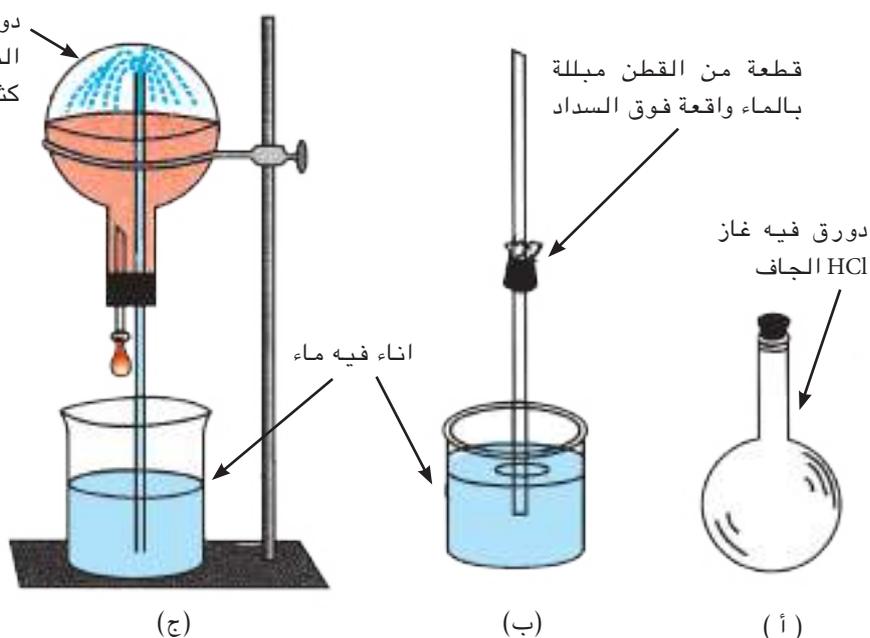
الذي يبين نافورة غاز كلوريد الهيدروجين.

(ولا تتم هذه التجربة في الجو الرطب).



الحوامض تغير لون ورقة زهرة الشمس الزرقاء الى حمراء.

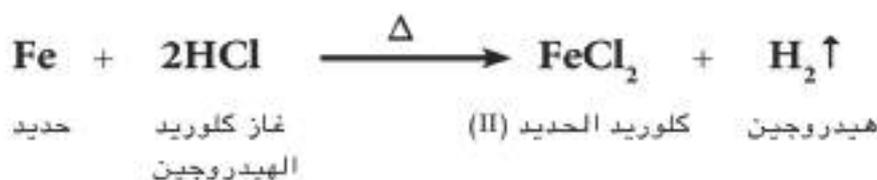
دورق لغاز HCl وفيه ظهرت النافورة مما يدل ان الغاز كثير الذوبان في الماء



الشكل (7 - 9)

جهاز مختبري لتحضير نافورة كلوريد الهيدروجين.

5 - يتفاعل غاز كلوريد الهيدروجين مع برادة الحديد مكوناً كلوريد الحديد (II) ومحرراً غاز الهيدروجين حسب التفاعل الآتي:



6 - غاز لا يشتعل ولا يساعد على الاشتعال.

9 - 4 - 3 الكشف عن غاز كلوريد الهيدروجين

يغمر ساق زجاجي في محلول الأمونيا ثم نخرجه ونقربه من فوهة قنينة فيها غاز كلوريد الهيدروجين نلاحظ تكون مادة ضبابية بيضاء من كلوريد الأمونيوم ناتجة من اتحاد غاز كلوريد الهيدروجين مع غاز الأمونيا المنبعث من محلول الأمونيا كما في الشكل (9 - 8).



الشكل (9 - 8)
الكشف عن غاز كلوريد
الهيدروجين.



ويعد هذا التفاعل طريقة للكشف عن وجود غاز كلوريد الهيدروجين وأيضاً يمكن استخدامه للكشف عن غاز الامونيا في الوقت نفسه.

ومن الجدير بالذكر ان اذابة غاز كلوريد الهيدروجين في الماء ينتج محلولاً يسمى حامض الهيدروكلوريك الذي يمكن الكشف عنه بإضافة نترات الفضة AgNO_3 حيث يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة وكما سيأتي في كشف الكلوريدات.

9 - 5 الكلوريدات

وهي املاح لحامض الهيدروكلوريك وتنشأ من احلال فلز او جذر كالامونيوم مثلاً محل هيدروجين الحامض كما في المعادلات الآتية:



يمكن الحصول على الكلوريدات ايضاً من الاتحاد المباشر بين غاز الكلور والفلزات كما في كلوريد الصوديوم NaCl وكلوريد البوتاسيوم KCl .

ان جميع الكلوريدات قابلة للذوبان في الماء عدا كلوريد الفضة AgCl وكلوريد الزئبق (II) HgCl₂ أما كلوريد الرصاص PbCl₂ فيذوب في الماء الحار ولا يذوب في الماء البارد.

الكشف (الاستدلال) عن الكلوريدات

يستفاد من عدم ذوبان كلوريد الفضة في الماء كوسيلة للكشف (الاستدلال) عن الكلوريدات وذلك باضافة محلول نترات الفضة الى محاليتها الرائقة مثل محلول NaCl أو محلول حامض الهيدروكلوريك حيث يتكون راسب ابيض من كلوريد الفضة القابل للذوبان بسهولة في محلول الامونيا كما في المعادلات التالية على التوالي:

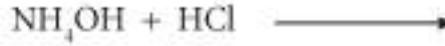
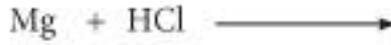


نترات الصوديوم كلوريد الصوديوم كلوريد الفضة
راسب ابيض نترات الفضة



حامض النتريك كلوريد الفضة
راسب ابيض حامض الهيدروكلوريك
نترات الفضة

أسئلة الفصل التاسع



6.9 علل ما يأتي:

1 - يكون الكلور في مركباته على العموم احادي التكافؤ كما في (NaCl).

2 - غاز الكلور لا يقصر الالوان النباتية الا بوجود الماء

3 - تتكون مادة ضبابية عند تقريب محلول الامونيا (هيدروكسيد الامونيوم) من قنينة حامض الهيدروكلوريك المركز.

7.9 كيف تستدل او تكشف عن وجود ما يأتي:

1 - حامض الهيدروكلوريك.

2 - غاز كلوريد الهيدروجين.

8.9 ماذا نقصد بالكوريدات ؟ بين بمعادلات كيميائية كيفية الحصول على (كلوريد المغنيسيوم وكلوريد الامونيوم)

9.9 وضع اهم استعمالات غاز الكلور.

10.9 بين مع الرسم جهاز تحضير غاز الكلور مختبريا مع ذكر اهم خواص هذا الغاز.

11.9 اكمل الفراغات الاتية بما يناسبها:

1- يحضر غاز كلوريد الهيدروجين مختبريا من تفاعل مع

كما في المعادلة

2 - ومن اهم خواص غاز كلوريد الهيدروجين الفيزيائية و و

1.9 كم عدد الالكترونات الموجودة في الغلاف الخارجي لذرات عناصر الزمرة السابعة VIIA (الهالوجينات).

2.9 هل تميل عناصر الزمرة السابعة الى اكتساب اوفقدان الالكترونات لاشباع غلافها الخارجي ولماذا ؟

3.9 ما اهم تفاعلات غاز الكلور ؟

4.9 اختر الاجابة الصحيحة لما يناسب كل عبارة مما يأتي:

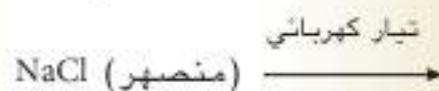
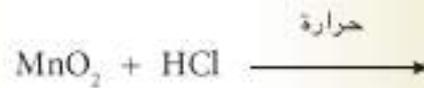
1 - ان اهم مركب مرتبط بحياة الانسان وواسع الانتشار في الطبيعة هو (كلوريد الكالسيوم، كلوريد الصوديوم، كلوريد المغنيسيوم، كلوريد البوتاسيوم)

2 - لغاز الكلور لون يميزه عن كثير من الغازات هو اللون (الاحمر ، الاخضر ، الاصفر ، الاخضر المصفر)

3 - تميل ذرة الكلور عند اتحادها بذرة الصوديوم لاكتساب عدد من الالكترونات يساوي (1 ، 2 ، 3 ، 4)

4 - غاز واحد من الغازات الاتية له القابلية على قصر الالوان النباتية هو (الهيدروجين ، الامونيا ، النتروجين ، الكلور)

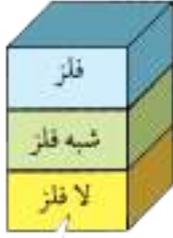
5.9 اكمل ووازن معادلات التفاعلات الاتية:



أسئلة الفصل التاسع

- 3 - إذا كان عدد الكتلة لذرة الكلور 35 والعدد الذري 17 فان عدد الالكترونات يساوي وعدد البروتونات يساوي وعدد النيوترونات يساوي
- 4 - تسمى املاح حامض الهيدروكلوريك بـ
- 5 - يتفاعل حامض الهيدروكلوريك مع كاربونات الكالسيوم وتتكون نتيجة هذا التفاعل المواد الاتية و

الجدول الدوري للعناصر



يبدل لون صندوق كل عنصر غير
كونه فلزاً أو شبه فلز أو لا فلز

			13	14	15	16	17	18
			Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Helium 2 He 4.003
			Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.065	Chlorine 17 Cl 35.453	Neon 10 Ne 20.180
10	11	12						
Nickel 28 Ni 58.693	Copper 29 Cu 63.546	Zinc 30 Zn 65.409	Gallium 31 Ga 69.723	Germanium 32 Ge 72.64	Arsenic 33 As 74.922	Selenium 34 Se 78.96	Bromine 35 Br 79.904	Argon 18 Ar 39.948
Palladium 46 Pd 106.42	Silver 47 Ag 107.868	Cadmium 48 Cd 112.411	Indium 49 In 114.818	Tin 50 Sn 118.710	Antimony 51 Sb 121.760	Tellurium 52 Te 127.60	Iodine 53 I 126.904	Krypton 36 Kr 83.798
Platinum 78 Pt 195.078	Gold 79 Au 196.967	Mercury 80 Hg 200.59	Thallium 81 Tl 204.383	Lead 82 Pb 207.2	Bismuth 83 Bi 208.980	Polonium 84 Po (209)	Astatine 85 At (210)	Xenon 54 Xe 131.293
Darmstadtium 110 Ds (281)	Ununium * 111 Uuu (272)	Ununbium * 112 Uub (285)	Ununtrium * 113 Uut (284)	Ununquadium * 114 Uuq (289)	Ununpentium * 115 Uup (288)	Ununhexium * 116 Uuh (292)		Ununoctium * 118 Uuo (294)

* أسماء رموز العناصر 112 إلى 118 مؤقتة، سيتم اختيار أسماء نهائية لها بعد التأكد من اكتشافها.

Europium 63 Eu 151.964	Gadolinium 64 Gd 157.25	Terbium 65 Tb 158.925	Dysprosium 66 Dy 162.500	Holmium 67 Ho 164.930	Erbium 68 Er 167.259	Thulium 69 Tm 168.934	Ytterbium 70 Yb 173.04	Lutetium 71 Lu 174.967
Americium 95 Am (243)	Curium 96 Cm (247)	Berkelium 97 Bk (247)	Californium 98 Cf (251)	Einsteinium 99 Es (252)	Fermium 100 Fm (257)	Mendelevium 101 Md (258)	Nobelium 102 No (259)	Lawrencium 103 Lr (262)

العناصر في كل عمود تدعى زمرة، ولها خواص كيميائية متشابهة.

غاز
سائل
صلب
مصنع

حالة المادة

العنصر
العدد الذري
الرمز
الكتلة الذرية

الرموز الثلاثة العليا تدل على حالة العنصر في درجة حرارة الغرفة، بينما يدل الرمز الرابع على العناصر المصنعة.

1	Hydrogen 1 H 1.008																			
2	Lithium 3 Li 6.941	Beryllium 4 Be 9.012																		
3	Sodium 11 Na 22.990	Magnesium 12 Mg 24.305																		
4	Potassium 19 K 39.098	Calcium 20 Ca 40.078	Scandium 21 Sc 44.956	Titanium 22 Ti 47.867	Vanadium 23 V 50.942	Chromium 24 Cr 51.996	Manganese 25 Mn 54.938	Iron 26 Fe 55.845	Cobalt 27 Co 58.933											
5	Rubidium 37 Rb 85.468	Strontium 38 Sr 87.62	Yttrium 39 Y 88.906	Zirconium 40 Zr 91.224	Niobium 41 Nb 92.906	Molybdenum 42 Mo 95.94	Technetium 43 Tc (98)	Ruthenium 44 Ru 101.07	Rhodium 45 Rh 102.906											
6	Cesium 55 Cs 132.905	Barium 56 Ba 137.327	Lanthanum 57 La 138.906	Hafnium 72 Hf 178.49	Tantalum 73 Ta 180.948	Tungsten 74 W 183.84	Rhenium 75 Re 186.207	Osmium 76 Os 190.23	Iridium 77 Ir 192.217											
7	Francium 87 Fr (223)	Radium 88 Ra (226)	Actinium 89 Ac (227)	Rutherfordium 104 Rf (261)	Dubnium 105 Db (262)	Seaborgium 106 Sg (266)	Bohrium 107 Bh (264)	Hassium 108 Hs (277)	Mitnerium 109 Mt (268)											

الرقم المحاط قوسين هو العدد الكتلي للنظير الأطول عمراً للعنصر.

صفوف العناصر الأفقية تدعى دورات. يزداد العدد الذري من اليسار إلى اليمين في كل دورة.

بدل السهم على المكان الذي يجب أن توضع فيه هذه العناصر في الجدول. لقد تم نقلها إلى أسفل الجدول توفيراً للمكان.

Lanthanide series

Actinide series

Cerium 58 Ce 140.116	Praseodymium 59 Pr 140.908	Neodymium 60 Nd 144.24	Promethium 61 Pm (145)	Samarium 62 Sm 150.36
Thorium 90 Th 232.038	Protactinium 91 Pa 231.036	Uranium 92 U 238.029	Neptunium 93 Np (237)	Plutonium 94 Pu (244)

الرموز و الأعداد الذرية لبعض العناصر

العدد الذري	الرمز	العنصر	العدد الذري	الرمز	العنصر
99	Es	Einsteinium	89	Ac	Actinium
68	Er	Erbium	13	Al	Aluminium
63	Eu	Europium	95	Am	Americium
100	Fm	Fermium	51	Sb	Antimony
9	F	Fluorine	18	Ar	Argon
87	Fr	Francium	33	As	Arsenic
64	Gd	Gadolinium	85	At	Astatine
31	Ga	Gallium	56	Ba	Barium
32	Ge	Germanium	97	Bk	Berkelium
79	Au	Gold	4	Be	Beryllium
72	Hf	Hafnium	83	Bi	Bismuth
2	He	Helium	5	B	Boron
67	Ho	Holmium	35	Br	Bromine
1	H	Hydrogen	48	Cd	Cadmium
49	In	Indium	20	Ca	Calcium
53	I	Iodine	98	Cf	Californium
77	Ir	Iridium	6	C	Carbon
26	Fe	Iron	58	Ce	Cerium
36	Kr	Krypton	55	Cs	Cesium
57	La	Lanthanum	17	Cl	Chlorine
103	Lr	Lawrencium	24	Cr	Chromium
82	Pb	Lead	27	Co	Cobalt
3	Li	Lithium	29	Cu	Copper
71	Lu	Lutetium	96	Cm	Curium
12	Mg	Magnesium	66	Dy	Dysprosium

الرموز و الأعداد الذرية لبعض العناصر

العدد الذري	الرمز	العنصر	العدد الذري	الرمز	العنصر
44	Ru	Ruthenium	25	Mn	Manganese
62	Sm	Samarium	101	Md	Mendelevium
21	Sc	Scandium	80	Hg	Mercury
34	Se	Selenium	42	Mo	Molybdenum
14	Si	Silicon	60	Nd	Neodymium
47	Ag	Silver	10	Ne	Neon
11	Na	Sodium	93	Np	Neptunium
38	Sr	Strontium	28	Ni	Nickel
16	S	Sulfur	41	Nb	Niobium
73	Ta	Tantalum	7	N	Nitrogen
43	Tc	Technetium	102	No	Nobelium
52	Te	Tellurium	76	Os	Osmium
65	Tb	Terbium	8	O	Oxygen
81	Tl	Thallium	46	Pd	Palladium
90	Th	Thorium	15	P	Phosphorus
69	Tm	Thulium	78	Pt	Platinum
50	Sn	Tin	94	Pu	Plutonium
22	Ti	Titanium	84	Po	Polonium
74	W	Tungsten	19	K	Potassium
92	U	Uranium	59	Pr	Praseodymium
23	V	Vanadium	61	Pm	Promethium
54	Xe	Xenon	91	Pa	Protactinium
70	Yb	Ytterbium	88	Ra	Radium
39	Y	Yttrium	86	Rn	Radon
30	Zn	Zinc	75	Re	Rhenium
40	Zr	Zirconium	45	Rh	Rhodium

تم بجمده