

تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحاير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد





الكيمياء ١-٢

ch 1 mistry



الاسم

الشعبة

الرقم الأكاديمي

إعداد المعلم

أ / حسن عبدالله الزهراني





الكيمياء ١-٢



ثانوية ابن خلدون



1

الفصل الأول
(الحسابات الكيميائية)



اسم الطالب |

التاريخ | / /

التركيب النسبي المئوي

من خلال
الصيغة الكيميائيةمن خلال
البيانات العملية

$$100 \times \frac{\text{النسبة المئوية} = \text{كتلة العنصر في مول من المركب}}{\text{الكتلة المولية للمركب}}$$

$$100 \times \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}} = \text{النسبة المئوية} = \text{بالكتلة للعنصر}$$

من خلال البيانات العملية

يحتوي مركب على 6.0 كربون ، و 1.0 هيدروجين
ما التركيب النسبي المئوي للمركب ؟



من خلال الصيغة الكيميائية

تستعمل كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 في صناعة المنظفات
احسب النسبة المئوية بالكتلة لكل عنصر في كبريتات الصوديوم

ما الفرق بين الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية للمركب ؟

الصيغة الأولية

الصيغة الجزيئية

عدّ الخطوات المطلوبة لحساب الصيغة الأولية من التركيب النسبي المئوي .

5

3

1

4

2





www.iem.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ تابع الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية (الحسابات الكيميائية)

1-1

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

تدريبات على الصيغة الأولية

ما الصيغة الأولية لمركب يحتوي على 35.98% ألومينيوم و 64.02% كبريت

الأسبرين (Aspirin) يعد من أكثر الأدوية استعمالاً في العالم , ويتكون من :
60.0 % كربون , و 4.44 % هيدروجين , و 35.56 % أكسجين . فما صيغته الأولية ؟





www.ien.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ تابع الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية ٢ (الحسابات الكيميائية)

1-1

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

كيف تجد النسبة المولية في مركب كيميائي؟

ما العلاقة بين الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية؟

تدريبات على الصيغة الجزيئية

إذا علمت أن الصيغة الأولية لمركب البنزين العطري (CH) ، وكتلة المركب المولية 78.12 g/mol ؛ فما صيغته الجزيئية ؟



وجد أن مركباً يحتوي على 49.98g من الكربون C ، و 10.47g من الهيدروجين H .
فإذا كانت الكتلة المولية للمركب 58.12g/mol ؛ فما صيغته الجزيئية ؟



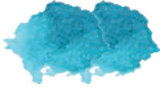


/ / التاريخ |

اسم الطالب |

ما المقصود بالأملاح المائية ؟ ولماذا تستعمل النقطة في صيغة الملح المائي؟

الأملاح المائية:



اكتب أسماء الأملاح المائية التالية :

الاسم	الصيغة	الاسم	الصيغة
	$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$		$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$		$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$		$\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$		$\text{FePO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

تحليل الأملاح المائية:

عند تسخين ملح مائي ؛ تطرد جزيئات الماء (ماء التبلور) تاركة وراءها الملح اللامائي .
صف الخطوات العملية لتحديد صيغة الملح المائي.



5

1

6

2

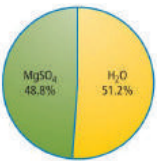
7

3

8

4

يظهر في الشكل المجاور تركيب أحد الأملاح المائية . فما صيغة هذا الملح ؟ وما اسمه ؟





www.iem.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

تابع صيغ الأملاح المائية ١

1-2

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

تكوّن نترات الكروم ((III)) ملحاً مائياً يحتوي على 40.50% من كتلته ماءً .
ما الصيغة الكيميائية للمركب ؟



ما أهم استعمالات الأملاح المائية



1

2

3

الكيمياء والحياة

- إذا علمت أن الكتلة الكلية للماء على سطح الأرض = 1.4×10^{24} g ،
وأن كتلة الماء في كأس
= 230 g ؛ فكم عدد كؤوس الماء المتوافرة على سطح الأرض ؟
وما عدد جزيئات الماء في الكأس الواحد ؟
وما العلاقة بينها وبين عدد كؤوس الماء على سطح الأرض ؟
ماذا تستنتج من المعلومات السابقة ؟





www.iqen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

المقصود بالحسابات الكيميائية

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

1-3

اسم الطالب |

/ / التاريخ |

ما الحسابات الكيميائية؟

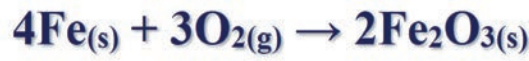
الحسابات الكيميائية:

على ماذا تعتمد الحسابات الكيميائية

- ١- تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة والذي ينص على أنه :
"عند حدوث تفاعل كيميائي فإن كتل المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة".
- ٢- العلاقة الرياضية المستخدمة في حل المسائل كتلة المادة بالجرام
= عدد المولات × الكتلة المولية

مثال ١

فسر المعادلة الكيميائية الموزونة التالية باستخدام عدد الجسيمات وعدد المولات والكتلة، ثم وض تطبيق قانون حفظ الكتلة.



	→	3O _{2(g)}	4Fe(s)	+	2Fe ₂ O _{3(s)}
4 ذرات	3 جزيئات	2 صيغة جزيئية			
4mol	3mol	2mol			
= عدد المولات × الكتلة المولية	= عدد المولات × الكتلة المولية	= عدد المولات × الكتلة المولية			
223.4g = 55.85 × 4 =	(2 × 16) × 3 = 96 g =	((2 × 55.85) + (3 × 16)) × 2 = 319.4g =			
	319.4g = 223.4 + 96	319.4g			



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

مثال ٢

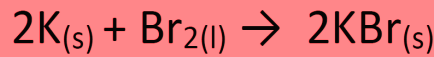
فسر معادلة احتراق البروبان باستخدام عدد الجسيمات , وعدد المولات والكتلة ثم وضح تطبيق قانون حفظ الكتلة .

$C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$			
1 وحدة صيغة	5 جزيئات	3 وحدة صيغة	4 وحدة صيغة
1mol	5mol	3mol	4mol
= عدد المولات × الكتلة المولية	= عدد المولات × الكتلة المولية	= عدد المولات × الكتلة المولية	= عدد المولات × الكتلة المولية
$((8 \times 1) + (3 \times 12)) \times 1 =$ 44g =	$(2 \times 16) \times 5 =$ 160g =	$3 \times ((1 \times 12) + (2 \times 16)) =$ 132g	$((1 \times 16) + (2 \times 1)) \times 4 =$ 72g =
204g = 160 + 44		204g = 132 + 72	

ما النسبة المولية وما قانونها؟

مثال:

حدد النسبة المولية جميعها للمعادلة الكيميائية الموزونة التالية:





جامعة القصيم الرقمي
www.jcu.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

الحسابات والمعادلات الكيميائية

1-4

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

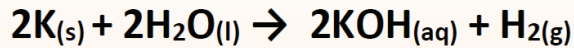
الحسابات الكيميائية- حسابات المعولات

مثال ١

من سلبيات احتراق غاز البروبان C_3H_8 إنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون، مما يزيد تركيزه في الغلاف الجوي. ما عدد مولات CO_2 التي تنتج عن احتراق $10mol$ من C_3H_8 في كمية وافرة من الأكسجين؟

مثال ٢

ما عدد مولات الهيدروجين الناتج من تفاعل $0.04mol$ من البوتاسيوم مع الماء كما في المعادلة التالية:





www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ تابع الحسابات والمعادلات الكيميائية (الحسابات الكيميائية)

1-4

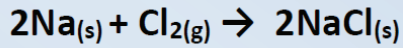
اسم الطالب |

التاريخ |

الحسابات الكيميائية- حسابات (العول- الكتلة)

مثال ١

احسب كتلة كلوريد الصوديوم NaCl المعروف بملح الطعام الناتجة عن تفاعل 1.25mol من غاز الكلور Cl_2 بشدة مع الصوديوم كما في المعادلة التالية:
الكتل الذرية: ($\text{Na}=23$, $\text{Cl}=35.5$)



مثال ٢

احسب كتلة C اللازمة للتفاعل مع 1.25 mol من TiO_2 كما في المعادلة التالية:



الكتل الذرية: ($\text{C}=12$ $\text{Ti}=47.8$ $\text{O}=16$)



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ٢-١

الفصل ١ تابع الحسابات والمعادلات الكيميائية ٢ (الحسابات الكيميائية)

1-4

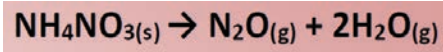
/ / التاريخ |

اسم الطالب |

الحسابات الكيميائية- حساب (الكتل)

مثال ١

عند تحلل نترات الأمونيوم NH_4NO_3 - والتي تعد أهم الأسمدة - ينتج غاز أكسيد ثنائي النيتروجين (أكسيد النيتروز) والماء. حدد كتلة H_2O الناتجة عن تحلل 20g من نترات الأمونيوم الصلبة NH_4NO_3 كما في المعادلة التالية:



الكتل الذرية (N=14 , H=1 , O=16)



/

/

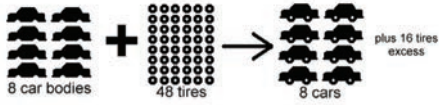
التاريخ |

اسم الطالب |

ما العادة المحددة للتفاعل و ما المادة المتفاعلة الفائضة ؟

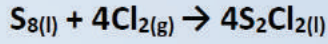
المادة المتفاعلة الفائضة:

المادة المحددة للتفاعل:



مثال ١

مركب ثنائي كلوريد ثنائي الكبريت الذي يستخدم في صناعة جلفنة المطاط ويحضر بتفاعل مصهور الكبريت مع غاز الكلور حسب المعادلة التالية:





www.ien.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

تابع المادة المحددة
للتفاعل ١

1-5

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

مثال 1a

مثال 1b



/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

مثال ١

يتفاعل الفوسفور الصلب الأبيض P_4 مع الأكسجين لتكوين مركب صلب يسمى عاشر أكسيد رابع الفوسفور P_4O_{10} ويطلق على هذا المركب أحيانا اسم خامس أكسيد ثنائي الفوسفور لأن صيغته الأولية هي O_2P_5 والمطلوب ما يلي:

- a-** احسب كتلة P_4O_{10} الناتجة من تفاعل 25g من الفوسفور مع 50g من الأكسجين.
b- ما مقدار المادة الفائضة بعد انتهاء التفاعل.



www.ien.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

تابع المادة المحددة
للتفاعل ٣

1-5

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

مثال 2a

مثال 2b



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ١ (الحسابات الكيميائية)

نسبة المردود
المئوية

1-6

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

ما المردود النظري و ما المردود الفعلي ؟

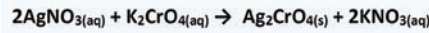
المردود الفعلي

المردود النظري

نسبة المردود المئوية

تتكون كرومات الفضة الصلبة Ag_2CrO_4 عند إضافة كرومات البوتاسيوم K_2CrO_4 إلى محلول يحتوي على $0.5g$ من نترات الفضة $AgNO_3$. احسب المردود النظري لكرومات الفضة Ag_2CrO_4 واحسب نسبة المردود المئوية إذا كانت كتلة كرومات الفضة Ag_2CrO_4 الناتجة فعلياً عن التفاعل هي $0.455g$

(Cr=52, Ag=108 , N=14 , O=16)





الكيمياء ١-٢



ثانوية ابن خلدون



2

الفصل الثاني
(الإلكترونات في الذرات)



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

ماهو اقتراح رذرفورد



1

2

3

عيوب نموذج رذرفورد

1

2

3

ملاحظة

عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في الخواص الكيميائية رغم تواجدتها في دورات مختلفة .

الطبيعة الموجية للضوء

أمثلة على الإشعاع الكهرومغناطيسي:

تعريف الضوء:

تعريف الإشعاع الكهرومغناطيسي:



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

خصائص الموجات

ماذا تعرف عن خصائص الموجات			
م	الخاصية	رمزها	تعريفها
1	الطول الموجي		
2	التردد		
3		-	ارتفاع الموجة من الأصل إلى القمة أو من الأصل إلى القاع -

الطول الموجي والتردد لا يؤثران في سعة الموجة

ملاحظة

العلاقة الرياضية بين سرعة الأشعة الكهرومغناطيسية (c) وطول موجتها (λ) وبين التردد (ν) كما يلي:

$$c = \nu \lambda \quad \text{علماء بأن سرعة الضوء في الفراغ (c) = } 3 \times 10^8 \text{ m/s}$$

يلاحظ من العلاقة السابقة أن الطول الموجي والتردد يتناسبان عكسياً بعضهما مع بعض فإذا زادت أحد الكميّتين تقل الأخرى.

الطيف الكهرومغناطيسي

الطيف المتصل (المرئي) (المستمر): هو الطيف الذي يحتوي ضوء الشمس على مدى متصل من أطوال الموجات والترددات مثل الضوء الأبيض.

آلية عمل الطيف المتصل



اسم الطالب |

التاريخ |

علل يمكن استخدام المعادلة $c = v \lambda$ لحساب الطول الموجي أو التردد لأي موجة ؟



لأن الموجات الكهرومغناطيسية كلها تنتقل بالسرعة نفسها في وسط معين.

مثال : تستخدم موجات الميكرويف لطهي الطعام. فما الطول الموجي لموجات الميكرويف التي ترددها $3.44 \times 10^9 \text{Hz}$

مفهوم الكم

العلاقة الرياضية بين طاقة الكم وتردد الشعاع المنبعث

حيث E :حيث h :حيث v :

العلاقة بين طاقة الإشعاع و التردد علاقة

ملاحظة

ما هي طاقة الكم لموجات الميكرويف اذا علمت أن ترددها 7.45Hz ؟



/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

التأثير الكهروضوئي



آلية عمل التأثير الكهروضوئي

1

2

3

شروط اطلاق الفوتوإلكترونات من معدن ما:



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

طيف الإنبعاث الذري :

هو مجموعة ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من الذرات.

.....
.....
.....

الطبيعة الثنائية للضوء

افترض أينشتاين أن للضوء طبيعة ثنائية أي لها خواص موجية ومادية لها حزمة أشعة من الطاقة تسمى الفوتونات .

الفوتون

*إقترح أينشتاين أن تكون لطاقة الفوتون حد معين يؤدي إلى إطلاق الفوتوإلكترون من سطح المعدن.



طاقة الفوتون

مسائل تدريبية

يحصل كل جسم على لونه عن طريق عكس جزء معين من الضوء الساقط عليه، ويعتمد لون على طول موجة الفوتونات المنعكسة، ثم على طاقتها. فما طاقة فوتون الجزء

البنفسجي لضوء الشمس إذا كان تردده $10^{14} \times 32.7 \text{ S}^{-1}$



رابطه الذرة في الفهم
www.ien.edu.sa

الفصل ٢ (الإلكترونات في الذرات)

نظرية الكم والذرة

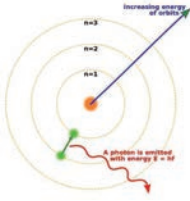
2-2

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

نموذج بور لذرة الهيدروجين



1

2

3

4

ملاحظة

١. تسمى الحالة الأقل طاقة والمسموح بها للذرة
٢. تسمى الحالة التي تكتسب فيها الذرة طاقة

طيف الهيدروجين الخطي

1

2

ينتج من انتقال الإلكترون

- a سلاسل فوق بنفسجية (.....) عند انتقال الإلكترونات إلى مستوى $n=$
- b سلاسل مرئية (.....) عند انتقال الإلكترونات إلى مستوى $n=$
- c سلاسل تحت الحمراء (.....) عند انتقال الإلكترونات إلى مستوى $n=$



www.iem.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٢ (الإلكترونات في الذرات)

تابع نظرية الكم والذرة ١

2-2

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

اقتنع العلماء بعدم صحة نموذج بور بسبب:
١) لم يستطيع تفسير أطيايف عناصر أخرى غير طيف الهيدروجين .
٢) لم يفسر السلوك الكيميائي للذرات.
٣) الفهم الخاطئ في حركة الإلكترونات في الذرات بأنها تتحرك حول النواة في مدارات دائرية.

فوضعوا تصورات جديدة ومبتكرة تبين كيف تتوزع الإلكترونات في الذرات:

١- مبدأ لوي دي برولي:

قام بتفسير مستويات الطاقة الثابتة في نموذج بور واعتقد أن للجسيمات المتحركة خواص الموجات. اشتق المعادلة التالية التي توضح العلاقة بين الجسيم والموجة الكهرومغناطيسية:
* كلما زادت كتلة الجسم المتحرك فإن طول الموجة المصاحب لحركته تكون قصيرة.....

٢- مبدأ هايزنبرج للشك:

٣- معادلة شرودنجر الموجية:

النموذج الموجي الكمي للذرة:

دالة الموجة:

المجال (الفلك) الذري:

السحابة (الكثافة) الإلكترونية:



رابطه الرئيس الرئيس
www.iem.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٢ (الإلكترونات في الذرات)

تابع نظرية الكم والذرة ٢

2-2

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

عدد الكم الرئيسي (.....)
 $n = 1,2,3,4,5,6,7$

كلما زادت قيمة n زاد حجم المجال وبالتالي تزداد طاقته .
تحتوي مستويات الطاقة الرئيسية على مستويات فرعية.

المجال **s** :
المجال **p** :
المجال **d** :
المجال **f** :

عدد الكم الرئيسي (n)	المستويات الفرعية	عدد المجالات في المستويات الفرعية	مجموع المستويات الفرعية في مستوى الطاقة الرئيسي (n^2)
1	s		1
2	s p		4
3	s p d		9
4	s p d f		16



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

التوزيع الإلكتروني

الأنظمة ذات الطاقة المنخفضة أكثر استقراراً وثباتاً من الأنظمة ذات الطاقة العالية .

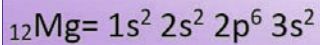
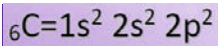
مبادئ وقواعد توزيع الإلكترونات في الحالة المستقرة :

- ١- مبدأ أوفباو:.....
 - ٢- مبدأ باولي:.....
- * يمكن حساب الحد الأعلى من الإلكترونات المرتبطة مع كل مستوى طاقة رئيسي بالعلقة التالية :
- عدد الإلكترونات = $2n^2$ حيث n رقم المستوى .
- ٣- قاعدة هوند:

طرق التوزيع الإلكتروني

١) : تعبير عن مستوى الطاقة الرئيسي والمستويات الفرعية المرتبطة مع كل مجال في الذرة ويتضمن أساً يمثل عدد الإلكترونات في المجال.

مثال: أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية بطريقة الترميز:





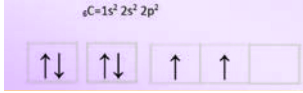
/ / التاريخ |

اسم الطالب |

طرق التوزيع الإلكتروني

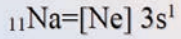
٢) : تعبير عن الإلكترونات في المجالات بأسمهم في المربعات .

مثال: أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية بطريقة رسم مربعات المجالات:



٣) هي طريقة لتمثيل التوزيع الإلكتروني للغازات النبيلة الموجودة في المجموعة الثامنة وتحتوي في مدارها الأخير ثمان إلكترونات وتكون مستقرة باستثناء الهيليوم .

* نستخدم الأقواس المربعة في ترميز الغاز النبيل .



مثال: ما ترميز الغاز النبيل لكل من العناصر التالية:

استثناءات التوزيع الإلكتروني

العناصر التي ينتهي توزيعها الإلكتروني ب **s, d** تسمى الانتقالية ولا تكون مستقرة إلا إذا كان **d** نصف ممتلئ (5 إلكترونات) أو ممتلئ (10 إلكترونات).



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٢ (الإلكترونات في الذرات)

تابع التوزيع
الإلكتروني ٢

2-3

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

مثال ١

أكتب ترميز الغاز النبيل لكل من العناصر التالية :

${}_{24}\text{Cr} =$

${}_{29}\text{Cu} =$

إلكترونات التكافؤ

إلكترونات التكافؤ:

أهميتها:

مثال: حدد إلكترونات التكافؤ لكل مما يلي:

${}_{16}\text{S} =$

a- الكبريت s

التمثيل النقطي للإلكترونات (تمثيل لويس):



www.jen.edu.sa

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

طريقة كتابة التمثيل النقطي (تمثيل لويس):

1 كتابة التوزيع الإلكتروني بشكل صحيح

2 معرفة إلكترونات التكافؤ

3 كتابة إلكترونات التكافؤ على شكل نقاط في الجوانب الأربعة للرمز ثم نكرر هذه العملية حتى تستخدم النقاط جميعها .

أمثلة

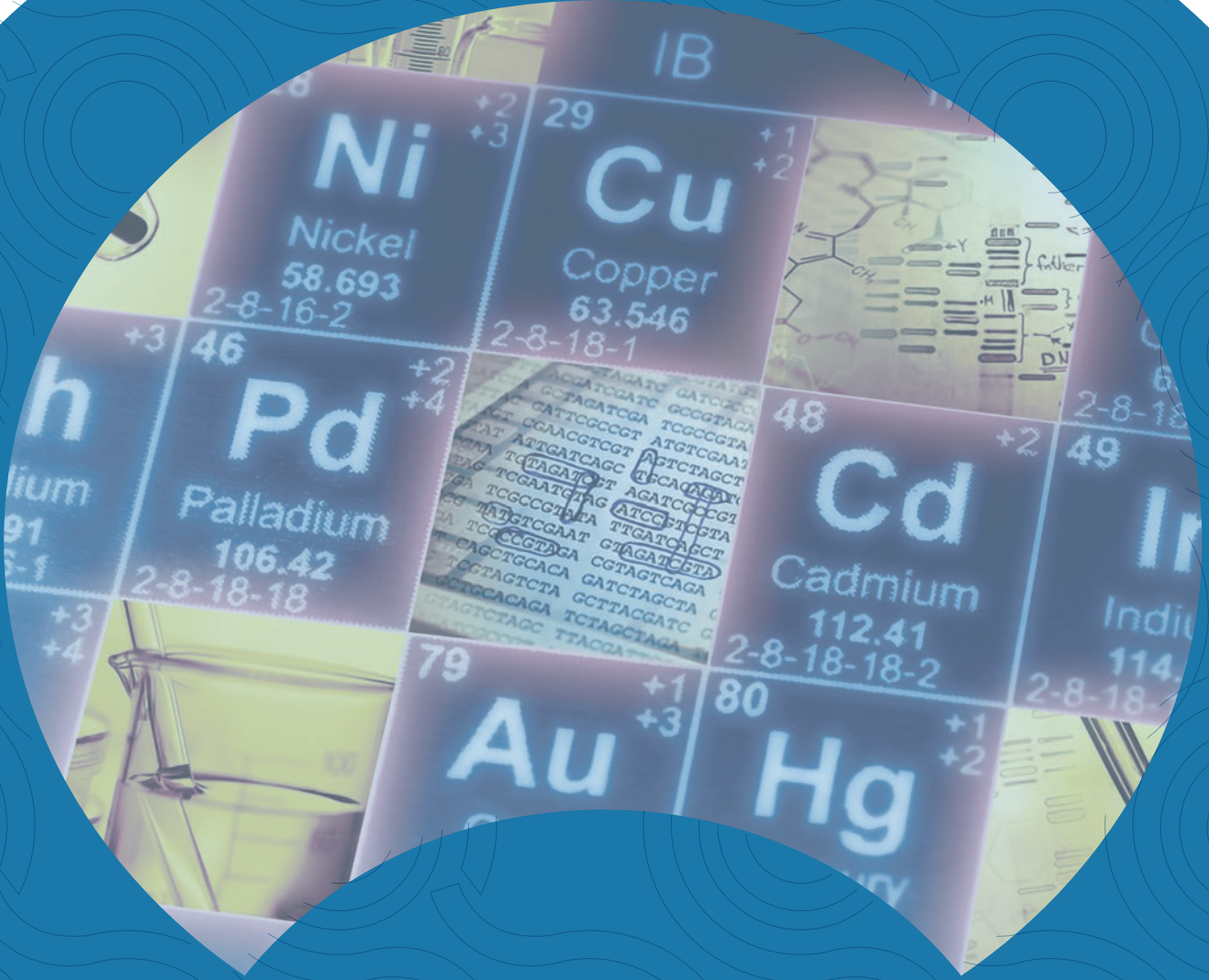
ارسم التمثيل النقطي لإلكترونات العناصر التالية:

(1) الليثيوم ${}^3\text{Li}$

${}^3\text{Li} =$

(2) النيتروجين ${}^7\text{N}$

${}^7\text{N} =$



3

الفصل الثالث الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر



اسم الطالب |

التاريخ | / /

راجع الجدول ص

ساهم عدة علماء في تطور الجدول الدوري الحديث

المساهمة	العالم	
	نيولاندز	1
	ماير	2
	مندليف	3
	موزلي	4

ملاحظات

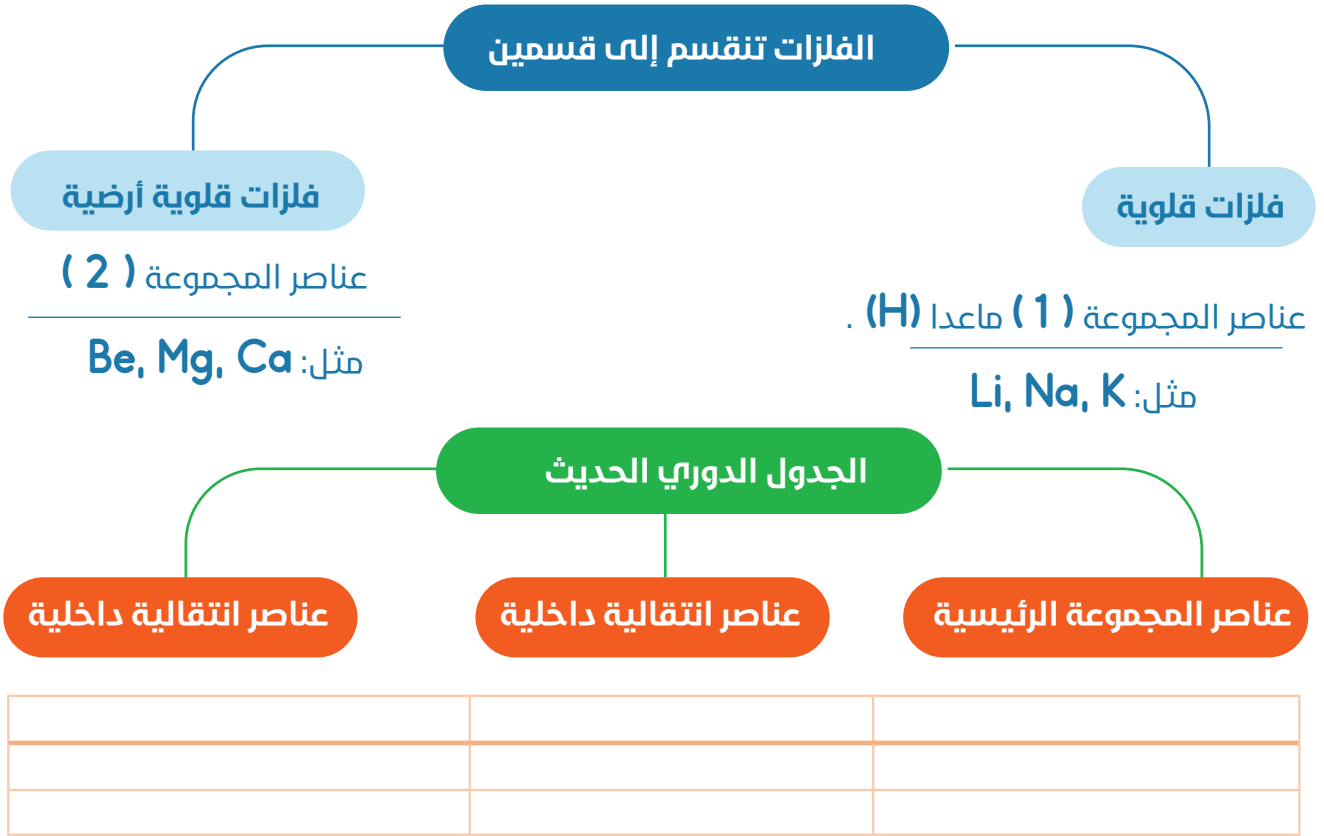
- 1 يتكون الجدول الدوري الحديث من مجموعة مربعات، يحتوي كل مربع على: اسم العنصر، رمزه، الكتلة الذرية والعدد الذري.
- 2 الأعمدة تعرف بـ "المجموعات" والصفوف تعرف بـ "الدورات".
- 3 يحتوي الجدول الدوري الحديث على سبع دورات، و ١٨ مجموعة.
- 4 سمي الجدول الدوري بهذا النمط بالدورية لأنه يتكرر بالنمط نفسه
- 5 ترتب العناصر في الجدول الدوري تصاعدياً وفق أعدادها الذرية (عدد البروتونات).





التاريخ | / /

اسم الطالب |

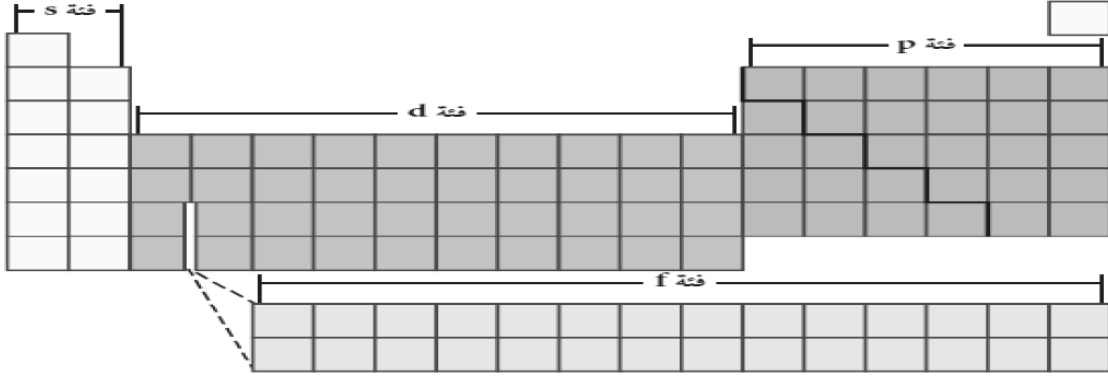


ملاحظات

- 1 عناصر المجموعة 17 عناصر شديدة التفاعل تعرف بـ"الهالوجينات".
- 2 لا توجد عناصر هذه المجموعة (17) بصورة فردية ولكن تكون جزء من مركب (علل) لأنها شديدة التفاعل (نشطة كيميائياً).
- 3 عناصر المجموعة 18 عناصر خاملة جداً تعرف بـ"الغازات النبيلة".
- 4 سبب خمول (استقرار) عناصر المجموعة (18) هو امتلاء مستوى الطاقة الأخير.
- 5 تستخدم هذه الغازات في المصابيح الكهربائية وفي لوحات النيون.



اسم الطالب | التاريخ | / /



يقسم الجدول الدوري الحديث إلى أربع فئات، وكل فئة لها طاقة استيعابية تم شرحها سابقاً. لكن هناك علاقة بين عدد الإلكترونات والطاقة الاستيعابية.

الموقع	عدد المجموعات	عدد الإلكترونات	الفئة
يمين الجدول	He + 2, 1	2e	s
يسار الجدول	6	6e	p
وسط الجدول	10	10e	d
اسفل الجدول	14	14e	f

إلكترونات التكافؤ

ملاحظات

- ذرات المجموعة الواحدة لها الخواص نفسها (نفس السلوك الكيميائي، علل) لأن لها عدد إلكترونات التكافؤ نفسه.
- الجدول التالي يوضح العلاقة بين إلكترونات التكافؤ ورقم المجموعة كما يلي :

رقم المجموعة	1	2	13	14	15	16	17	18
إلكترونات التكافؤ	1	2	3	4	5	6	7	8



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

ملاحظات

- 1 تبين إلكترونات التكافؤ رقم المجموعة التي يوجد بها العنصر.
- 2 يبين رقم المستوى الرقم الذي يسبق الرمز (رقم الدورة).
- 3 يبين الرمز الحرف الإنجليزي (نوع الفئة).

أمثلة

رمز العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	نوع الفئة
2 He				
3 Li				
10 Ne				
13 Al				

مسألة تدريبية

لعنصر السترانشيوم الذي يستخدم في إضاءة اللون الأحمر على الألعاب النارية، التوزيع الإلكتروني $(KR)5s^2$
حدد كل من : مجموعته ، دورته ، فئته (بدون استخدام الجدول الدوري).

الفئة:

الدورة:

المجموعة:



الفصل ٣ الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

تدرج خواص العناصر

3-3

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

ما المقصود بنصف القطر

عرف الأيون

عرف طاقة التأين

علل: عند فقدان الذرة إلكترون يصغر حجمها ؟

1

2

عرف الكهروسالبية

ملاحظات

1 يتناقص نصف قطر الذرة ونصف قطر الأيون من اليسار إلى اليمين عبر الدورات ويزداد من أعلى إلى أسفل عبر المجموعات .

2 تزداد طاقة التأين و الكهروسالبية من اليسار إلى اليمين عبر الدورات وتتناقص من أعلى إلى أسفل عبر المجموعات .

تنص القاعدة الثمانية

"أن الذرة تكتسب إلكترونات أو تخسرها أو تشارك بها لتحصل على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى الطاقة الأخير ."
القاعدة الثمانية لا تشمل عناصر الدورة الأولى (H و He) (علل)



الكيمياء ١-٢



ثانوية ابن خلدون



4

الفصل الرابع
المركبات الأيونية
والفلزات



www.ien.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٤ المركبات الأيونية والفلزات

تكون الأيون

4-1

التاريخ | / /

اسم الطالب |

س١: كيف تتكون الأيونات؟ علل؟

Blank area for the answer to question 1.

س٢: علل: الذرة متعادلة كهربائياً؟

Blank area for the answer to question 2.

س٣: متى يتكون الأيون الموجب؟ وماذا يسمى؟

Blank area for the answer to question 3.

مثال على تكون الكاتيون:

ذرة الصوديوم	اقرب غاز نبيل	أيون الصوديوم
$_{11}\text{Na}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	$_{10}\text{Ne}: 1s^2 2s^2 2p^6$	يفقد e^- واحد (Na^+)

س٤: متى يتكون الأيون السالب؟ وماذا يسمى؟

Blank area for the answer to question 4.

مثال على تكون الأنيون:

ذرة الكلور	اقرب غاز نبيل	أيون الكلور
$_{17}\text{Cl}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	$_{18}\text{Ar}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	يكتسب e^- واحد (Cl^-)



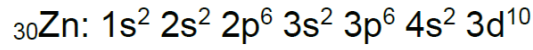
/ / التاريخ |

اسم الطالب |

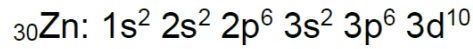
ملاحظات هامة

- ملاحظات هامة:

- 1- عند تكون الأيون يتغير عدد (e^-) لكن يبقى عدد (p^+) ثابتاً في نواة الذرة.
- 2- ذرات الفلزات نشيطة كيميائياً (علل) لأنها تفقد إلكترونات تكافئها بسهولة.
- 3- يوجد توزيع إلكتروني مستقر غير التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل فالعناصر الانتقالية لا تكون في وضع مستقر إلا عندما يكون المجال d ممتلئاً بالكامل أو نصفه (10 أو 5) كما في المثال التالي:



وعند تكون أيون الخارصين يفقد إلكترونين من المجال 4s وينتج عنه التوزيع الإلكتروني المستقر المشابه للتوزيع الإلكتروني للغاز النبيل كما يلي:



حفظ
الغازات النبيلة
الهيدروجين 2 He
النيون 10 Ne
الأرجون 18 Ar
الكربتون 36 Kr
الزينون 54 Xe
الرادون 86 Rn



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٤ المركبات الأيونية والفلزات

الروابط الأيونية والمركبات الأيونية

4-2

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

س ١ - ما المقصود بكلا من:

الرابطة الكيميائية:

الرابطة الأيونية:

المركبات الأيونية:

س ٢- عدد خواص المركبات الأيونية

- 1** **توجد على شكل بلورات :**
* تختلف البلورات الأيونية في شكلها (**علل**) بسبب حجم الأيونات وأعداد الأيونات المترابطة .
* تمتاز البلورات الأيونية بالقوة والصلابة والهشاشة (**علل**) بسبب قوة التجاذب التي تحافظ على الأيونات في أماكنها .
- 2** **موصلة للتيار الكهربائي :**
في حالة المحلول والسائل بسبب وجود جسيمات مشحونة حرة الحركة .
* المواد الصلبة الأيونية لا توصل الكهرباء، لأن الأيونات مقيدة الحركة بسبب قوى الجذب الكبيرة. (بسبب عدم وجود جسيمات حرة الحركة) .
* يسمى المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي باسم **الإلكتروليت** .
- 3** **درجة انصهارها وغلبيتها مرتفعة :**
لأن الروابط الأيونية قوية نسبيًا ، لذلك تحتاج البلورات الأيونية إلى كم هائل من الطاقة لتفكيكها .



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

تابع الروابط الأيونية والمركبات الأيونية | الفصل ٤ المركبات الأيونية والفلزات

4-2

اسم الطالب | التاريخ | / /

س ٣ - ما هي الشبكة البلورية؟ وكيف تتكون؟

س ٤ - / التفاعلات الكيميائية تنقسم إلى قسمين. اذكرها؟

1 تفاعلات ماصة للحرارة:

مثل:

2 تفاعلات طاردة للحرارة:

مثل:

علل؟ المركبات الأيونية دائما طاردة للحرارة

س ٥ - ماهي طاقة الشبكة البلورية؟ في أي الحالات تكون عالية؟

تكون طاقة الشبكة البلورية أعلى ما يمكن في الحالات التالية:

a . مثال: طاقة الشبكة البلورية ل MgO أكبر من NaF لأن عدد الشحنات له أكثر .

b . مثال: طاقة الشبكة البلورية ل KF أكبر من RbF لأن نصف القطر الذري للبتاسيوم أصغر من نصف قطر الروبيديوم .



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٤ المرکبات الأيونية والفلزات

صيغ المركبات الأيونية وأسمائها

4-3

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

س١ - عرف كلا من مع ذكر مثال ؟

أ وحدة الصيغة الكيميائية :
مثل :

ب عدد التأكسد:
مثل :

هي عدد الإلكترونات التي تفقده الذرة أو تكتسبها لتكوين الأيون.
(أنظر الجدول 7 - 3 ص 97 .)

س٢ - تنقسم صيغ المركبات الأيونية إلى ثلاثة أنواع. أذكرها ؟

١) الأيون الأحادي الذرة:

يتكون من ذرة عنصر واحدة مشحونة.

مثل: Mg^{2+} , Br^{-} (انظر الجدول 6-3 ص 96).

٢) الأيونات ثنائية الذرات:

تتكون من أيونات موجبة أحادية الذرة (فلز) وأيونات سالبة أحادية الذرة (لافلز).

مثل: K_2O , NaF

٣) الأيونات عديدة الذرات:

هي الأيونات المكونة من أكثر من ذرة واحدة.

مثل: SO_4^{2-} , NH_4^{+} (انظر الجدول 8-3 ص 99).

كتابة الصيغة الكيميائية للمركبات الأيونية :

عند كتابة الصيغة الكيميائية لأي مركب أيوني يكتب من اليسار رمز الأيون الموجب أولاً ثم يكتب رمز الأيون السالب، يتم كتابة عدد الأيونات بدون شحنة، ضرب الطرفين في الوسطين نحصل على الصيغة الصحيحة .

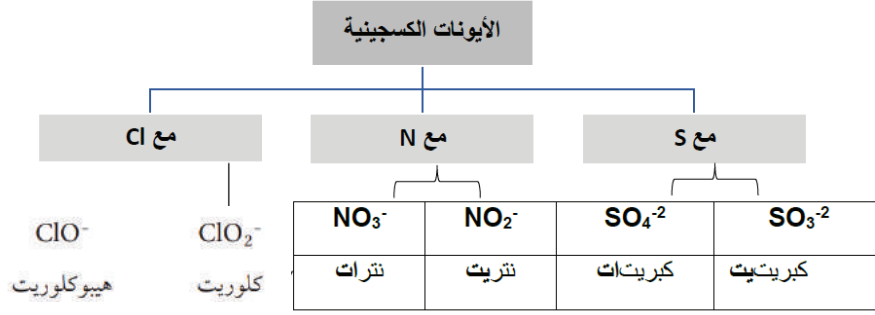
** الجذور تكتب كما هي، عند وجود أكثر من أيون نضع رمز الأيون داخل قوسين ثم نشير إلى العدد المطلوب بوضع الرقم أسفل يمين القوس من الخارج.



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

تسمية الأيونات الأكسجينية:



س٣ - أوجد الصيغة الكيميائية للمركبات الأيونية التالية:

(أ) البوتاسيوم (K^+) والأكسجين (O^{2-}):	(ب) الصوديوم (Na^+) والفلور (F^-):
K_2O	NaF
(ج) الكبريت (S^{2-}) والألومنيوم (Al^{3+}):	(د) اليود (I^-) و البوتاسيوم (K^+):
Al_2S_3	KI

تسمية المركبات الأيونية ثنائية الذرات :

عند تسمية المركبات الأيونية نبدأ من اليمين بذكر اسم الأيون السالب أولاً مضافاً إليه مقطع (يد) . ثم اسم الأيون الموجب .
** في حالة وجود أكثر من عدد تأكسد لعنصر واحد نشير إليه بالأرقام الرومانية بين قوسين بعد اسم الأيون الموجب. (ثنائي II ، ثلاثي III) مثلاً: الحديد III

س٤ - سم المركبات الأيونية التالية :

الصيغة الكيميائية	اسم المركب الأيوني
$NaCl$	
CO_2	
$CaCl_2$	
Al_2O_3	



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

س١ - ما المقصود بكلا من :

الروابط الفلزية

نموذج سحابة الإلكترونات :

الإلكترونات الحرة :

س٢ - عدد الخواص الفيزيائية للفلزات؟

١) درجة الغليان والانصهار متفاوتة .
درجات الانصهار ليست مرتفعة جداً كدرجات الغليان (**علل**) لأن الأيونات الموجبة و
الإلكترونات الحرة الحركة في الفلز ليست بحاجة إلى طاقة كبيرة جداً لجعلها
تتحرك بعضها فوق بعض، أما أثناء الغليان يجب فصل الذرات عن مجموعة الأيونات
الموجبة والإلكترونات الحرة الأخرى مما يتطلب طاقة كبيرة جداً .
٢) قابلة للطرق والسحب .
يمكن تحويلها إلى صفائح عند طرقها، وتحويلها إلى أسلاك عند سحبها .
٣) توصيل الحرارة والكهرباء .
(**علل**) بسبب وجود الإلكترونات الحرة التي تقوم بنقل الحرارة من مكان إلى آخر
بسرعة أكبر من توصيل المواد التي لا تحتوي على إلكترونات حرة .

الصلابة والقوة

كلما زادت أعداد الإلكترونات الحرة الحركة زادت خواص الصلابة والقوة.
* الروابط الفلزية في الفلزات الانتقالية أقوى من الفلزات القلوية من حيث الصلابة
(**علل**) لأن الفلزات الانتقالية تحتوي على عدد إلكترونات أكثر بينما الفلزات القلوية
تحتوي على إلكترون واحد .

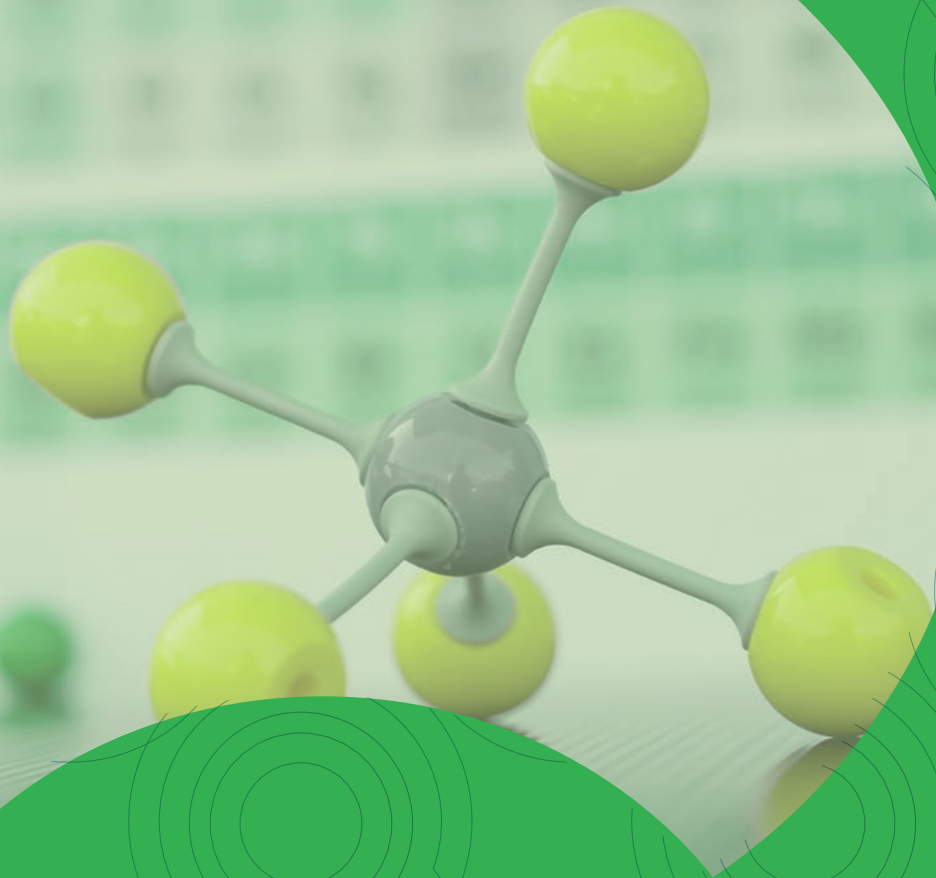
س٣ - ما المقصود بالسبيكة؟ مع مثال؟



الكيمياء ١-٢



ثانوية ابن خلدون



5

الفصل الخامس
الروابط التساهمية



الفصل ٥ الروابط التساهمية

الروابط التساهمية

5-1

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

الروابط التساهمية

الجزئية

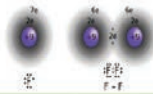
ملاحظة

تحدث الروابط التساهمية بين :

تتكون معظم الروابط التساهمية بين :

علل

-الجزيئات ثنائية الذرة : (I₂,Br₂,Cl₂,F₂,O₂,N₂,H₂) تكون روابط تساهمية.



مثال: الفلور F₂
F=1s² 2s² 2p⁵

- كل ذرة فلور تحوي على سبع إلكترونات تكافؤ وتحتاج إلى إلكترون واحد لتصل إلى حالة الثمانية(الغازات النبيلة).
- عندما تقرب ذرتا الفلور تحت تأثير العديد من القوى:
 - تولد قوتا تنافر تؤثران في الذرات: إحداهما بين إلكترونات كل ذرة والأخرى بين بروتونات كل ذرة.
 - تولد قوتا تجاذب تؤثران في الذرات: إحداهما بين إلكترونات كل ذرة والأخرى بين بروتونات كل ذرة.
- كلما اقتربت ذرات الفلور مع بعضهما البعض زادت قوة التجاذب بين بروتونات إحداهما مع إلكترونات الأخرى إلى أن تصل إلى نقطة تكون عندها محصلة قوى التجاذب أكبر من محصلة قوى التنافر وبالتالي يحدث ارتباط الذرتين برابطة تساهمية.

تصديق: ارسم شكل لويس للذرات التالية:

التمثيل النقطي:	التوزيع الإلكتروني:
H•	1H:1S ¹
F	9F:1S ² 2S ² 2P ⁵

*يوضح تركيب لويس ترتيب الإلكترونات التكافؤ في الجزيء، حيث يمثل كل خط أو زوج من النقاط العمودية رابطة تساهمية واحدة.

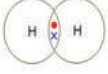
H:H H:L:H



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

الرابطة التساهمية الأحادية



* يسمى زوج الإلكترونات المشترك باسم
مثال: جزيء الهيدروجين H_2

تتشارك ذرتا الهيدروجين في زوج من الإلكترونات تحصل كل ذرة على مستوى خارجي ممتلئًا بالإلكترونات وتحصل على الاستقرار .
 $H \cdot + H \cdot \rightarrow H:H$

المجموعة 16 والروابط التساهمية الأحادية	المجموعة 17 والروابط التساهمية الأحادية
<p>تتشارك عناصر هذه المجموعة في إلكترونين وتكون رابطتين تساهميتين الأكسجين توزيعه الإلكتروني $O=1s^2 2s^2 2p^4$ يتكون الماء (H_2O) من ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين ويلاحظ في الرسم التالي أن لذرة الأكسجين رابطتين تساهميتين أحاديتين وزوجين من الإلكترونات غير المترابطة</p> $2H \cdot + \cdot \ddot{O} \cdot \rightarrow H-\ddot{O}-H$	<p>تعرف هذه المجموعة باسم الهالوجينات وتشمل: F_2, Cl_2, Br_2, I_2 تحتوي عناصر هذه المجموعة على سبعة إلكترونات تكافؤ وتحتاج إلى إلكترون واحد للوصول إلى حالة الثمانية إلكترونات. (1) تكون روابط تساهمية أحادية مع ذرات من نفس النوع F_2, Cl_2, Br_2, I_2 (2) تكون روابط تساهمية أحادية مع اللافلزات الأخرى مثل الكربون (CCl_4)</p> $\begin{array}{c} \cdot \ddot{C} \cdot \\ \\ \cdot \ddot{C} \cdot \\ \\ \cdot \ddot{C} \cdot \\ \\ \cdot \ddot{C} \cdot \end{array}$
المجموعة 14 والروابط التساهمية الأحادية	المجموعة 15 والروابط التساهمية الأحادية
<p>تكون عناصر هذه المجموعة أربع روابط تساهمية مع ذرات اللافلزات الكربون توزيعه الإلكتروني $C=1s^2 2s^2 2p^2$ يتكون الميثان (CH_4) من أربع ذرات هيدروجين وذرة كربون ويلاحظ في الرسم التالي أن لذرة الكربون أربع روابط تساهمية أحادية.</p> $4H \cdot + \cdot \ddot{C} \cdot \rightarrow \begin{array}{c} H \\ \\ H-C-H \\ \\ H \end{array}$	<p>تكون عناصر هذه المجموعة ثلاث روابط تساهمية مع ذرات اللافلزات. النتروجين توزيعه الإلكتروني $N=1s^2 2s^2 2p^3$ يتكون غاز الأمونيا (النشادر) (NH_3) من ثلاث ذرات هيدروجين وذرة نيتروجين ويلاحظ في الرسم التالي أن لذرة النيتروجين ثلاث روابط تساهمية أحادية وزوج من الإلكترونات غير المترابطة.</p> $3H \cdot + \cdot \ddot{N} \cdot \rightarrow \begin{array}{c} H \\ \\ H-N \\ \\ H \end{array}$



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

مسألة تدريبية

ارسم تركيب لويس لجزيء فلوريد الهيدروجين (HF) .

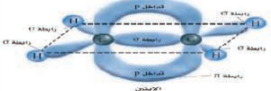
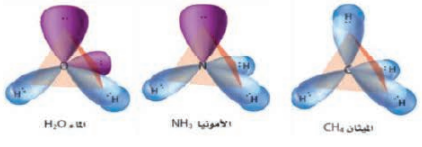
الروابط التساهمية

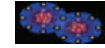
الروابط الثلاثية: تتكون هذه الروابط عندما تشترك ذرتان في ثلاثة أزواج من الإلكترونات فيما بينها. مثل: النيتروجين يوجد على شكل جزيئات ثنائية الذرة تحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية ولكل ذرة نيتروجين خمسة إلكترونات تكافؤ كما في التوزيع التالي:
 $7N=1s^2 2s^2 2p^3$
تشارك كل ذرة نيتروجين في ثلاثة إلكترونات لتكون رابطة تساهمية ثلاثية مع ذرة نيتروجين أخرى.

الروابط الثنائية: تتكون هذه الروابط عندما تشترك ذرتان بزوجين من الإلكترونات فيما بينها. مثل: الأكسجين يوجد على شكل جزيئات ثنائية الذرة ولكل ذرة أكسجين ستة إلكترونات تكافؤ كما في التوزيع التالي:
 $8O=1s^2 2s^2 2p^4$
وتحتاج إلى إلكترونين لتصل إلى التوزيع الإلكتروني الخاص بالغازات النبيلة. لذلك تتكون الرابطة التساهمية الثنائية عندما تقوم كل ذرة بالمشاركة بالإلكترونين ليصل المجموع إلى زوجين من الإلكترونات المشتركة بين الذرتين.



اسم الطالب | التاريخ | / /

نوع الرابطة	(π) الرابطة باي	(σ) الرابطة سيجمما
مثال	<p>الأيثين C_2H_4:</p> <p>تتكون الرابطة التساهمية المتعددة بين ذرتي الكربون في الإيثين من رابطة سيجمما ورابطة باي, حيث تقترب ذرتان من الكربون إحداهما من الأخرى وينتج عن لدرجة تسمح بالتداخل بين مجالات ذلك الشكل الدائري رابطة باي وينتج عن ذلك سحابة إلكترونية</p> 	<p>المجالات التي تكون رابطة سيجمما في المركب التساهمي: تتكون رابطة سيجمما عندما يتداخل مجال s مع مجال s آخر أو مجال p أو عند تداخل مجال p مع مجال p آخر. والميثان NH_3 والامونيا H_2O أمثلة: جزيئات الماء</p> 



العوامل المؤثرة على قوة الرابطة التساهمية

- 1 طول الرابطة:**
طول الرابطة وقوتها مرتبطان أحدهما بالآخر، فكلما قصر طول الرابطة كانت أقوى، وكلما زادت عدد الإلكترونات المشتركة قصرت الرابطة.
- 2 طاقة تفكك الرابطة:**
توضح قوة الرابطة الكيميائية بسبب العلاقة العكسية بين طول الرابطة وطاقتها أي كلما قل طول الرابطة زادت طاقة تفكك الرابطة، وأن مجموع طاقات تفكك الروابط جميعها في جزيء من مركب ما يساوي مقدار الطاقة الكيميائية الكامنة في الجزيء.

طاقة التفاعل الكيميائي

٢- التفاعل الطارد للحرارة:

١- التفاعل العاص للحرارة:



اسم الطالب |

التاريخ | / /

تسمية المركبات الجزيئية الثنائية الذرات :

المركبات الجزيئية ثنائية الذرات تتكون من
لافلزين فقط كما القواعد التالية :
مثال: N_2O هو غاز أكسيد ثنائي النيتروجين
ويستخدم في التخدير
والاسم الشائع له الغاز المضحك

قائمة البادئات الأكثر شيوعاً واستعمالاً :

عدد الذرات	البادئة	عدد الذرات	البادئة
1	أول (أحادي)	6	سادس (سداسي)
2	ثاني (ثنائي)	7	سابع (سابعي)
3	ثالث (ثلاثي)	8	ثامن (ثماني)
4	رابع (رابعي)	9	تاسع (تساعي)
5	خامس (خماسي)	10	عاشر (عشاري)

الأسماء الشائعة لبعض المركبات الجزيئية :

الصيغة الجزيئية	الاسم الشائع	الاسم العلمي
H_2O	الماء	أكسيد ثنائي الهيدروجين
NO	أكسيد النيتريك	أكسيد النيتروجين
NH_3	الأمونيا	ثلاثي هيدريد النيتروجين
N_2H_4	الهيدرازين	رابعي هيدريد ثنائي النيتروجين

تسمية الأحماض

الأحماض:

أنواع الأحماض:

-١

-٢

الأيون الأكسجيني

عبارة عن أيون عديد الذرات يحوي على ذرة أو أكثر من ذرات الأكسجين .

الأحماض الأكسجينية/ مثال: حمض النيتريك HNO_3

١- كلمة حمض

٢- اسم الجذر +

إذا انتهى الجذر بـ (...) يستبدل بـ (...)

إذا انتهى الجذر بـ (...) يستبدل بـ (...)

الأحماض الثنائية مع الهيدروجين / مثال: حمض الهيدروكلوريك HCl

١- كلمة حمض

٢- ثم كلمة الهيدرو

٣- اسم العنصر + (يك)

والجدول التالي يوضح كيف تتفق أسماء عدة أحماض أكسجينية مع هذه القواعد

اسم الحمض	المقطع	الأيون الأكسجيني	المركب
حمض الكلوريك	- يك	كلورات	$HClO_3$
حمض الكلوروز	- وز	كلوريت	$HClO_2$
حمض النيتريك	- يك	نترات	HNO_3
حمض النيتروز	- وز	نترت	HNO_2

تمرين: سم كلاً من المركبات الجزيئية ثنائية الذرات و الأحماض الآتية:

	$HClO_2$
	H_2S

ملاحظة: * إذا وجد في الحمض أكسجين لا تضاف كلمة هيدرو



www.jen.edu.sa

الفصل ٥

الروابط التساهمية

التراكيب الجزيئية

5-3

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

الصيغة البنائية

هي الصيغة التي توضح الرموز والروابط لبيان موقع الذرات .

النماذج المستخدمة في تمثيل الجزيئات:

PH_3
الصيغة الجزيئية



$\text{H}-\overset{\text{H}}{\underset{\text{H}}{\text{N}}}-\text{H}$
تركيب لويس



$\text{H}-\text{P}-\text{H}$
|
H
الصيغة البنائية

نموذج لويس
نموذج الكرة-العصا

تراكيب لويس

مسألة تدريبية

١- تركيب لويس لمركب تساهمي بروابط أحادية :
تستخدم الأمونيا بوصفها خاماً لصناعة العديد من المواد الأخرى ومنها مواد التنظيف
والأسمدة والمتفجرات.
ارسم تركيب لويس للأمونيا NH_3 .



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٥ الروابط التساهمية

تابع التراكيب الجزيئية ١

5-3

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

٢- تركيب لويس للأيونات المتعددة الذرات : الخطوات :

1

2

3

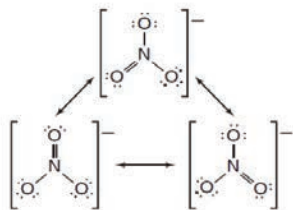
4

مسألة تدريبية

ارسم تركيب لويس الصحيح لأيون الفوسفات
 PO_4^{-3} المتعدد الذرات.

أشكال الرنين

الرنين: هو حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم
أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون.



مثال: ارسم أشكال رنين لويس للأيون NO_3^-
تصميم: ارسم أشكال الرنين للجزيئات التالية في ورقة خارجية:

a-O₃

b-SO₂



www.ien.edu.sa

/

/

التاريخ |

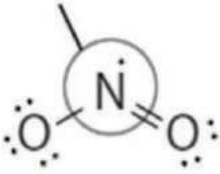
اسم الطالب |

استثناءات قاعدة الثمانية

بعض الأيونات والجزيئات لا تتبع قاعدة الثمانية وهناك بعض الأسباب لهذه الاستثناءات :
إلكترونات التكافؤ الفردية: يمكن أن يكون لمجموعة صغيرة من الجزيئات أعداد فردية
لإلكترونات التكافؤ ولا تستطيع أن تكون ثمانية إلكترونات حول كل ذرة.

مثال ١: NO_2 له خمسة إلكترونات تكافؤ من النيتروجين و 12 من الأكسجين أي أن المجموع 17
إلكترون تكافؤ لذا لا يمكنه تكوين عدد صحيح من أزواج الإلكترونات .
يلحظ من الرسم أعلاه أن ذرة النيتروجين المركزية في جزيء NO_2 لا تحقق قاعدة الثمانية
فهي تحتوي على سبع إلكترونات فقط في مستوى الطاقة الخارجي.

ارسم تركيب لويس للجزيئات التالية في ورقة خارجية :



a- ClO_2

b- NO

حالات الاستقرار بأقل من ثمانية إلكترونات والرابطة التساهمية التناسقية:

الرابطة التساهمية

هي الرابطة التي تتكون عندما تقدم إحدى الذرات إلكترونين لتشارك بهما ذرة أخرى أو أيونا آخر بحاجة
إلى إلكترونين ليكونا ترتيباً إلكترونياً مستقراً بأقل طاقة وضع.
عادة ما تكون الذرات أو الأيونات ذات الأزواج غير المرتبطة روابط تساهمية تناسقية مع ذرات أو أيونات
تحتاج إلى إلكترونين إضافيين.

مثال: تفاعل ثلاثي هيدريد البورون والأمونيا كما في الرسم التالي:



www.jen.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٥ الروابط التساهمية

تابع
التركيب الجزيئية ٣

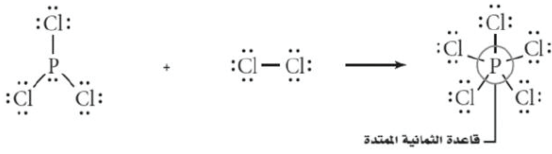
5-3

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

القاعدة الثمانية الممتدة

هي قاعدة لمركبات لا تتبع قاعدة الثمانية وتحتوي فيها الذرة المركزية على أكثر من 8 إلكترونات تكافؤ. يمكن تفسير قاعدة الثمانية الممتدة بالأخذ بعين الاعتبار المجال d الذي يوجد في مستويات طاقة عناصر الدورة الثالثة وما بعدها. مثال: تكون روابط الجزيء PCl_5 تتكون خمس روابط من عشرة إلكترونات مشتركة في مجال s واحد وثلاث مجالات p ومجال d واحد.



a-SF₆

b-XeF₄

تمرين هام : ارسم تركيب لويس للجزيئات الآتية :

:SF₆

:XeF₄



/ / التاريخ |

اسم الطالب |

نموذج التنافر بين أزواج إلكترونات التكافؤ:

أهمية تحديد شكل الجزيء:

(١

(٢

نموذج التنافر بين أزواج إلكترونات التكافؤ **VSEPR** :

زاوية الرابطة:
التجهين:

تمثل الكسرات الذرات، وتمثل العصي الروابط، وأما الفلقات (القصوص) فتتمثل أزواج الإلكترونات غير الرابطة.

يحتوي جزيء $BeCl_2$ على زوجين فقط من الإلكترونات المرتبطة مع ذرة Be المركزية. لذا تكون إلكترونات الرابطة على أبعد مسافة ممكنة بينها، وزاوية الرابطة 180° وشكل الجزيء خطيًا.

تتكون أزواج الإلكترونات الثلاثة المكونة للروابط في المركب $AlCl_3$ على أكبر مسافة بينها عندما تكون على شكل مثلث مسطح. والزوايا بين الروابط 120° .

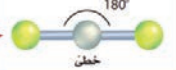
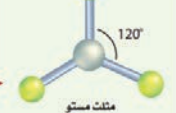



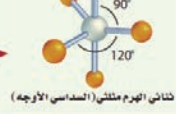
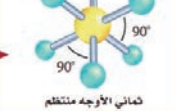
عندما تحتوي الذرة المركزية في جزيء على أربعة أزواج من إلكترونات الترابط كما في الميثان CH_4 يكون الشكل رباعي الأوجه منتظمًا والزوايا بين الروابط 109.5° .

لجزيء PH_3 ثلاث روابط تساهمية أحادية وزوج غير مرتبط. يأخذ الزوج غير المرتبط حيزًا أكبر من الرابطة التساهمية. وتوجد قوة تنافر أقوى بين هذا الزوج والأزواج الرابطة مقارنة بالأزواج الرابطة بعضها ببعض. لذا يكون الشكل الناتج مثلثي هرمي والزوايا بين الروابط 107.3° .

للساء رابطتان تساهميتان وزوجان غير رابطتين، ويصنع التنافر بين الأزواج غير الرابطة زاوية مقدارها 104° مما يجعل شكل جزيء الماء منحنيًا.

لجزيء $NbBr_5$ خمسة أزواج من الإلكترونات الرابطة، لذا يسأل الشكل التناسلي الخمسة من الثلاثي من التنافر بين أزواج الإلكترونات المشتركة.

ليس لجزيء SF_6 أزواج إلكترونات غير رابطة مع الذرة المركزية، ومع ذلك فهناك ستة أزواج رابطة مرتبة حول الذرة المركزية لتكون شكلًا ثنائي السداسي.

الأشكال الفراغية للجزيئات				الجدول 5-6	
أشكال الجزيئات	المستويات الهجينة	الأزواج غير الرابطة	الأزواج المشتركة	العدد الكلي لأزواج الإلكترونات	الجزيء
	sp	0	2	2	$BeCl_2$
	sp^2	0	3	3	$AlCl_3$
	sp^3	0	4	4	CH_4
	sp^3	1	3	4	PH_3
	sp^3	2	2	4	H_2O
	sp^3d	0	5	5	$NbBr_5$
	sp^3d^2	0	6	6	SF_6



www.jcru.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

الفصل ٥ تابع أشكال الجزيئات ١ الروابط التساهمية

5-4

/

/

التاريخ |

اسم الطالب |

مسألة تدريبية

ما شكل جزيء ثلاثي هيدريد الفوسفور؟ و حدد مقدار زاوية الرابطة والمجالات المهجنة فيه.



www.iem.edu.sa

الفصل ٥ الكهروسالبية و القطبية الروابط التساهمية

5-5

إدارة التعليم العام ببنبع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

اسم الطالب |

التاريخ | / /

قيم الكهروسالبية لمجموعة من عناصر الجدول الدوري

1	2	3	4	5	6	7	8	9								
H 2.20				B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98								
Li 0.98	Be 1.57			Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16								
Na 0.93	Mg 1.31															
K 0.82	Ca 1.00	Sc 1.36	Ti 1.54	V 1.63	Cr 1.66	Mn 1.55	Fe 1.83	Co 1.88	Ni 1.91	Cu 1.90	Zn 1.65	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96
Rb 0.82	Sr 0.95	Y 1.22	Zr 1.33	Nb 1.6	Mo 2.16	Tc 2.10	Ru 2.2	Rh 2.28	Pd 2.20	Ag 1.93	Cd 1.69	In 1.78	Sn 1.96	Sb 2.05	Te 2.1	I 2.66
Cs 0.79	Ba 0.89	La 1.10	Hf 1.3	Ta 1.5	W 1.7	Re 1.9	Os 2.2	Ir 2.2	Pt 2.2	Au 2.4	Hg 1.9	Tl 1.8	Pb 1.8	Bi 1.9	Po 2.0	At 2.2
Fr 0.7	Ra 0.9	Ac 1.1														

تعتمد نوع الرابطة الكيميائية التي تتكون أثناء التفاعل الكيميائي على قدرة جذب الذرات للإلكترونات .

الميل الإلكتروني :

هو مقياس لقابلية الذرة على استقبال إلكترون .

في الدورة الواحدة يزداد الميل الإلكتروني بزيادة العدد الذري .
في المجموعة الواحدة يقل الميل الإلكتروني بزيادة العدد الذري

ويستثنى من ذلك الغازات النبيلة (المجموعة 18) .
تساعد قيم الكهروسالبية في حساب الميل الإلكتروني لبعض الذرات في المركبات الكيميائية.

الفلور له أكبر قيمة كهروسالبية وأقلها الفرانسيوم.

علل: لا توجد قيم الكهروسالبية للغازات النبيلة: لأنها لا تتفاعل في الغالب ولا تكون مركبات.

أنواع الرابطة:

نوع الرابطة	فرق الكهروسالبية
أيونية غالباً	أكثر من 1.7
تساهمية قطبية	0.4-1.7
تساهمية غالباً	أقل من 0.4
تساهمية غير قطبية	0

يعتمد نوع الرابطة (أيونية أو تساهمية) على مقدار قوة جذب الذرات لإلكترونات الرابطة. الجدول التالي يوضح إمكانية توقع نوع الرابطة باستخدام فرق الكهروسالبية بين العناصر

1 **الرابطة التساهمية القطبية:** هي الرابطة التي لا تكون فيها الإلكترونات المرتبطة منجذبة بالتساوي إلى ذرتي الرابطة.

2 **الرابطة التساهمية غير القطبية (نقية):** هي الرابطة التي يكون فيها فرق الكهروسالبية لإلكترونات الرابطة بين ذرتين متماثلتين صفراً . (الإلكترونات موزعة بالتساوي بين الذرتين).

3 **الرابطة الأيونية:** هي الرابطة التي يكون فيها فرق كبير في الكهروسالبية بين الذرات المترابطة ينتقل الإلكترون من ذرة إلى أخرى.

ملاحظة: أحيانا تكون الرابطة غير واضحة ما إذا كانت أيونية أو تساهمية. فإذا كان الفرق في الكهروسالبية 1.7 فإن ذلك يعني أن الرابطة بنسبة 50 % أيونية وبنسبة 50 % تساهمية.



www.iem.edu.sa

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

تابع الكهروسالبية و القطبية | الفصل ٥ الروابط التساهمية

5-5

اسم الطالب |

التاريخ |

الروابط التساهمية القطبية

تتكون الروابط التساهمية القطبية نتيجة عدم جذب الذرات لإلكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها.

عندما تتكون الرابطة القطبية تسحب أزواج الإلكترونات المشتركة في اتجاه إحدى الذرات لذلك تمضي الإلكترونات وقتاً أطول حول هذه الذرة وينتج عن ذلك شحنة جزئية عند نهايتي الرابطة.

يستخدم الحرف الإغريقي δ ليمثل الشحنة الجزئية في الرابطة التساهمية القطبية وتمثل δ^- شحنة جزئية سالبة في حين تمثل δ^+ شحنة جزئية موجبة وتكون الذرة ذات الكهروسالبية الأكبر عند طرف الشحنة الجزئية السالبة أما الذرة ذات الكهروسالبية الأقل فتكون عند طرف الشحنة الجزئية الموجبة. وتعرف الرابطة القطبية الناتجة بثنائية القطب (ذات القطبين) كما في الرسم التالي

Cl - 3.16	الكهروسالبية	δ^+	δ^-
H - 2.20	الكهروسالبية		
- 0.96	الفرق		
H-Cl			

قابلية ذوبان الجزيئات القطبية

- 1) الجزيئات القطبية والمركبات الأيونية قابلة للذوبان في المواد القطبية.
 - 2) الجزيئات غير القطبية تذوب فقط في المواد غير القطبية.
- الجزيئات التساهمية المتماثلة مثل الزيت ومعظم المنتجات النفطية لا تذوب في الجزيئات التساهمية غير المتماثلة مثل الماء(علل) لأن الزيت والمنتجات النفطية غير قطبية والماء قطبي

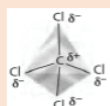
القطبية الجزيئية

تكون الجزيئات ذات الروابط التساهمية قطبية أو غير قطبية ويعتمد نوع الرابطة على مكان وطبيعة الروابط التساهمية في الجزيء.

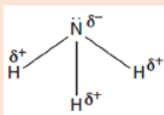
من الخواص المميزة للجزيئات غير القطبية أنها لا تنجذب للمجال الكهربائي إلا أن الجزيئات القطبية تنجذب للمجال الكهربائي(علل) لأن الجزيئات القطبية ثنائية الأقطاب لها شحنات جزئية عند أطرافها، لذا تكون الكثافة الإلكترونية غير متساوية عند الطرفين وينتج عن ذلك تأثير الجزيئات القطبية بالمجال الكهربائي والانتظام داخله

القطبية وشكل الجزيء

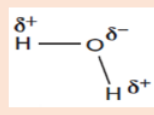
رباعي كلوريد الكربون (CCl4) يحتوي على روابط تساهمية قطبية والفرق في الكهروسالبية بين ذرتي الكلور والكربون يساوي 0.61 لذلك يعتبر جزيء رباعي كلوريد الكربون غير قطبي ويأخذ الشكل رباعي الأوجه (علل) لأنه ممثل لذلك مقدار الشحنة من أي مسافة عن المركز مساوياً لمقدار الشحنة عند المسافة نفسها من الجهة المقابلة ويكون مركز الشحنة السالبة على كل ذرة كلور. في حين يكون مركز الشحنة الموجبة على ذرة الكربون ولأن الشحنات الجزئية متساوية لذا يكون جزيء غير قطبي CCl4 كما في الشكل التالي:



يحتوي على روابط (NH3) الأمونيا تساهمية قطبية والفرق في الكهروسالبية بين الهيدروجين والنتروجين يساوي 0.84 لذلك يعتبر جزيء الأمونيا قطبي ويأخذ شكل هرمي ثلاثي الأوجه (علل) لأنه غير ممثل وتوزيع الشحنة غير قطبي كما في مسواو لذلك يكون جزيء الشكل التالي:



يحتوي على روابط تساهمية (H2O) الماء قطبية والفرق في الكهروسالبية بين ذرتي الهيدروجين والأكسجين يساوي 1.24 لذلك يعتبر جزيء الماء قطبي ويأخذ الشكل المنحني(علل) بسبب وجود زوجين من الإلكترونات غير المرتبطة على ذرة الأكسجين المركزية كما في الشكل التالي:



الجزيئات المتماثلة غير قطبية والجزيئات غير المتماثلة تكون قطبية إذا كانت تحتوي على روابط قطبية.



www.ien.edu.sa

الفصل ٥ الروابط التساهمية

تابع الكهروسالبية و القطبية ٢

5-5

إدارة التعليم العام ببنع الصناعية - ثانوية ابن خلدون
أوراق عمل مقرر الكيمياء ١-٢

/ / التاريخ |

اسم الطالب |

خواص المركبات التساهمية

١- **القوى بين الجزيئات:** تكون الروابط التساهمية بين الذرات في الجزيء قوية بينما بين الجزيئات تكون ضعيفة.

أنواع القوى بين الجزيئات:

- a) قوى التشتت: هي القوى الضعيفة التي توجد بين الجزيئات غير القطبية.
- b) قوى ثنائية القطب: هي القوى التي توجد بين الأطراف المشحونة بشحنات مختلفة في الجزيئات القطبية. وكلما زادت قطبية الجزيء زادت هذه القوى.
- c) قوى الرابطة الهيدروجينية: هي قوى تتكون بين ذرة هيدروجين تقع في نهاية أحد الأقطاب وذرة نيتروجين أو أكسجين أو فلور على القطب الآخر.

٢- **القوى والخواص:** درجة انصهار المركبات التساهمية (السكر) وجليانها منخفضة مقارنة بالمركبات الأيونية (ملح الطعام) **(علل)** بسبب ضعف القوى بين الجزيئية فيها .
توجد المركبات التساهمية في حالات المادة التالية :
a) الحالة الغازية: مثل الأكسجين وثاني أكسيد الكربون وكبريتيد الهيدروجين .
b) الحالة الصلبة: مثل البرافين المستخدم في الشمع يعتبر من المواد الصلبة اللينة .

المواد الصلبة التساهمية الشبكية

المواد الصلبة التساهمية الشبكية

تعريفها: هي المواد التي ترتبط ذراتها بشبكة من الروابط التساهمية مثل الألماس و الكوارتز.

خواصها: هشة وغير موصلة للحرارة والكهرباء وبشديدة الصلابة .

استخداماتها: تستخدم كأدوات للقطع بسبب صلابتها الشديدة .
الألماس: ترتبط فيه كل ذرة كربون بأربع ذرات كربون أخرى ويأخذ الترتيب الرباعي الأوجه المنتظم ويكون نظاماً بلورياً شديد الترابط له درجة انصهار عالية جداً .



اوراق عمل آخری

كيمياء 2

الصف الثاني الثانوي

ملزمة أوراق العمل

الفصل الأول (1)

2 كيمياء	
1	الفصل
1	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ عالم اقترح أن شحنة النواة موجبة و فيها تتركز معظم كتلة الذرة وهي محاطة بالكترونات :

أ- بلانك ب- رذرفورد ج- اينشتاين د- بور

2/ من الأمثلة على الأشعة الكهرومغناطيسية:

أ- الضوء المرئي ب- أشعة المايكروويف ج- أشعة جاما د- جميع ما سبق

3/ أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليتين:

أ- سعة الموجة ب- الموجة ج- التردد د- الطول الموجي

4/ له نفس وحدة الطول:

أ- سعة الموجة ب- الموجة ج- التردد د- الطول الموجي

5/ عدد الموجات التي تمر خلال نقطة معينة في الثانية:

أ- سعة الموجة ب- الموجة ج- التردد د- الطول الموجي

6/ الهيرتز:

أ- موجة لكل دقيقة ب- s^{-1} ج- $1/h$ د- موجة لكل متر

7/ أي ألوان الضوء التالية يمتلك طاقة أعلى:

أ- البنفسجي ب- الأحمر ج- الأخضر د- الأزرق

8/ الأشعة الأكبر في الطول الموجي:

أ- المرئية ب- جاما ج- أشعة - X د- أشعة المايكروويف

9/ الأشعة الأكبر في الطاقة و التردد هي:

أ- المرئية ب- جاما ج- أشعة - X د- أشعة المايكروويف

10/ الطول الموجي لموجات المايكروويف التي ترددها $3.44 \times 10^9 \text{ Hz}$ هو: ($C=3 \times 10^8 \text{ m/s}$)

أ- $8.72 \times 10^{-2} \text{ m}$ ب- $8.72 \times 10^{-15} \text{ m}$ ج- $8 \times 10^{-2} \text{ m}$ د- $8.72 \times 10^{22} \text{ m}$

11/ أشعة طولها الموجي $2.49 \times 10^{-13} \text{ m}$ فإن ترددها هو: ($C=3 \times 10^8 \text{ m/s}$)

أ- $8.72 \times 10^{-10} \text{ Hz}$ ب- $3.75 \times 10^{12} \text{ s}^{-1}$ ج- $1.2 \times 10^{21} \text{ s}^{-1}$ د- $1.09 \times 10^{19} \text{ Hz}$

12/ ارتفاع الموجة من مستوى الأصل إلى القمة ، أو من مستوى الأصل إلى القاع :

أ- سعة الموجة ب- الموجة ج- التردد د- الطول الموجي

13/ الموجات الأعلى في الطاقة هي التي لها طول موجي :

أ- 666 نانومتر ب- 666 كيلومتر ج- 666 سم د- 666 متر

2 كيمياء	
1	الفصل
1	الدرس

ورقة عمل 2

س/ اختر الإجابة الصحيحة :

1/ أي الإشعاعات ذات الترددات التالية أقل طاقة :

أ- $6 \times 10^{20} \text{ s}^{-1}$ ب- $5 \times 10^{13} \text{ s}^{-1}$ ج- $1.5 \times 10^{16} \text{ s}^{-1}$ د- $9 \times 10^5 \text{ s}^{-1}$

2/ شكل من أشكال الطاقة يسلك السلوك الموجي أثناء انتقاله في الفضاء :

أ- الطول الموجي ب- الطيف الذري ج- طيف الامتصاص د- الإشعاع الكهرومغناطيسي

3/ تنتقل الموجات الكهرومغناطيسية في الفراغ بسرعة :

أ- متزايدة ب- متناقصة ج- ثابتة د- متحركة

4/ العلاقة بين الطول الموجي و التردد :

أ- عكسية ب- طردية ج- متساوية د- لا توجد علاقة بينها

5/ العالم الذي أثبت وجود علاقة بين طاقة الكم و تردد الإشعاع المنبعث :

أ- دي براولي ب- بلانك ج- أينشتاين د- شروذنجر

6/ أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها :

أ- إلكترون التكافؤ ب- الإلكترون ج- الكم د- ثابت بلانك

7/ طاقة الفوتون للجزء البنفسجي من ضوء الشمس ذي التردد $7 \times 10^{14} \text{ Hz}$ هي :

أ- $4.63 \times 10^{-19} \text{ J}$ ب- $1.05 \times 10^{-48} \text{ J}$ ج- $9.46 \times 10^{-48} \text{ J}$ د- $1.05 \times 10^{-48} \text{ J}$

8/ ظاهرة من خلالها تنبعث الإلكترونات من سطح الفلز عندما يسطع عليه ضوء بتردد معين:

أ- الكم ب- ثابت بلانك ج- تأثير الفوتون د- التأثير الكهروضوئي

9/ العالم الذي افترض الطبيعة الثنائية للضوء :

أ- بلانك ب- أينشتاين ج- هايزنبرج د- دي براولي

10/ يمكن للمادة أن تكتسب أو تخسر طاقة على دفعات بكمية صغيرة محددة، تسمى :

أ- الكولوم ب- الواط ج- الكم د- الفولت

11/ مجموعة ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من الذرات :

أ- السحابة الإلكترونية ب- الانبعاث الذري ج- الامتصاص الذري د- الفوتون

12/ أي من الإشعاعات الكهرومغناطيسي التالية لها تردد أعلى :

أ- الضوء البنفسجي ب- موجات الراديو ج- أشعة الميكروويف د- الأشعة السينية

13/ طاقة الفوتون تعتمد على :

أ- كتلته ب- سرعته ج- تردده د- درجة حرارته.

2 كيمياء	
1	الفصل
1	الدرس

ورقة عمل 3

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ من المصادر الطبيعية للإشعاع الكهرومغناطيسي :
- أ- البرق ب- موجات الراديو ج- المصابيح د- موجات التلفاز
- 2/ تطلق بعض الفلزات عندما يسقط عليها ضوء ذو تردد معين :
- أ- بروتونات ب- إلكترونات ج- نيوترونات د- ذرات
- 3/ يحدث التأثير عندما يصطدم ضوء ذي تردد معين بسطح فلز فينبعث إلكترونات :
- أ- المغناطيسي ب- الكيميائي ج- الكهربائي د- الكهروضوئي
- 4/ كلما زاد تردد الموجة:
- أ- قلت الطاقة ب- قلت السرعة ج- قل الطول الموجي د- زاد الطول الموجي
- 5/ تزداد الإشعاع الكهرومغناطيسي بزيادة التردد:
- أ- الطول الموجي ب- طاقة ج- سعة د- سرعة
- 6/ تطلق بعض الفلزات عندما يسقط عليها ضوء ذو تردد معين:
- أ- بروتونات ب- إلكترونات ج- نيوترونات د- ذرات
- 7/ يقصد بالطبيعة الثنائية للضوء:
- أ- الضوء يمكن أن يسير في اتجاهين متضادين معاً ب- الضوء له خواص الموجات و خواص مادية
ج- الضوء عبارة عن موجات لها تردد و طول موجي د- الضوء له طاقة و له تردد
- 8/ طاقة الفوتون تساوي :
- أ- $E = h \cdot \nu$ ب- $E = \lambda \cdot \nu$ ج- $E = c \cdot \nu$ د- $E = \frac{1}{\lambda}$
- 9/ يمكن حساب سرعة الموجات الكهرومغناطيسية من المعادلة:
- أ- $C = \lambda \cdot \nu$ ب- $C = h \cdot \nu$ ج- $C = h \cdot \lambda$ د- $C = \frac{\nu}{\lambda}$

2 كيمياء	
1	الفصل
2	الدرس

ورقة عمل 4

س/ اختر الإجابة الصحيحة :

1/ وصف بور حركة الإلكترونات على أنها تتحرك حول النواة في مدارات :

أ- مبعثرة ب - بيضاوية ج - كروية د - دائرية

2/ كلما كبر مدار الإلكترون فإن طاقة الذرة :

أ- تنقص ب - لا تتغير ج - تزداد د - تتضاعف

3/ العدد الكمي للمستوى الخامس:

أ- $n=2$ ب - $n=3$ ج - $n=5$ د - $n=7$

4/ جسيمات متحركة لها خواص الموجات:

أ- النيوترونات ب - البروتونات ج - الإلكترونات د - الأيونات

5/ عدد المستويات الثانوية في مستوى الطاقة الرئيس الثاني $n=2$:

أ- 1 ب - 2 ج - 3 د - 4

6/ عدد الإلكترونات التي يستوعبها المستوى الثانوي p تساوي:

أ- 2 ب - 4 ج - 6 د - 10

7/ شكل المستوى الثانوي s هو:

أ- كروي ب - أجراس صماء ج - بيضاوي د - معقد

8/ معادلة تربط الجسيم مع الموجة الكهرومغناطيسية:

أ- معادلة شروذنجر ب - معادلة بور ج - معادلة دي براولي د - معادلة هايزنبرج

9/ الإلكترون الوحيد لذرة الهيدروجين المستقرة يوجد في مستوى الطاقة:

أ- $n=4$ ب - $n=3$ ج - $n=2$ د - $n=1$

10/ تظهر سلسلة بالمر عند انتقال الإلكترون من المستويات العليا إلى المستوى:

أ- الأول ب - الثاني ج - الثالث د - الرابع

2 كيمياء	
1	الفصل
2	الدرس



ورقة عمل 5

س/ اختر الإجابة الصحيحة :

- 1/ اشتق شروذنجر معادلته على اعتبار أن إلكترون ذرة الهيدوجين :
- أ- نواة ب- كتلة ج- جسيم د- موجة
- 2/ " من المستحيل معرفة سرعة جسيم و مكانه في الوقت نفسه بدقة" هذا مبدأ :
- أ- بور ب- دي براولي ج- شروذنجر د- هايزنبرج
- 3/ يرمز لمستويات الطاقة الرئيسية للذرة بالرمز :
- أ- s ب- p ج- n د- d
- 4/ النموذج الكمي للذرة يعامل الإلكترونات على أنها :
- أ- شحنات ب- موجات ج- جسيمات د- كتلة
- 5/ يتألف مستوى الطاقة الرئيس من ثلاثة مستويات ثانوية :
- أ- الأول ب- الثاني ج- الثالث د- الرابع.
- 6/ كل مستوى فرعي يحوي إلكترون كحد أعلى :
- أ- 2 ب- 3 ج- 4 د- 5
- 7/ المستوى الثانوي d يحوي مستويات فرعية:
- أ- ثلاثة ب- أربعة ج- خمسة د- سبعة
- 8/ عدد المستويات الفرعية في المستوى الرئيس الأول :
- أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4
- 9/ عدد المستويات الفرعية في المستوى الثانوي f:
- أ- 1 ب- 3 ج- 5 د- 7
- 10/ عندما ينتقل الإلكترون من مستوى أعلى في الطاقة إلى المستوى الأول تنتج:
- أ- سلسلة ليمان ب- سلسلة بالمر ج- سلسلة باثن د- معادلة شروذنجر
- 11/ السحابة الإلكترونية صورة لحظية ل..... الإلكترون حول النواة :
- أ- وزن ب- طاقة ج- حركة د- كتلة

2 كيمياء	
1	الفصل
2	الدرس

ورقة عمل 6

س / اختر الإجابة الصحيحة:

1/ احتمالية وجود الإلكترون عند نقطة معينة:

أ- دالة الموجة ب - السحابة الإلكترونية ج - الفوتون د - المستوى

2/ القانون $\lambda = \frac{h}{m.v}$ تم اشتقاقه من قبل العالم:

أ- بور ب - دي براولي ج - شروذنجر د - هايزنبرج

3/ مستوى فرعي له شكل كروي:

أ- s ب - p_x ج - p_y د - p_z

4/ الحالة التي تكون إلكترونات الذرة فيها في أدنى طاقة:

أ- حالة الاثارة ب - حالة الاستقرار ج - حالة إثارة ثم استقرار د - حالة استقرار ثم إثارة

5/ عند انتقال الإلكترون من مجال الطاقة الأعلى إلى المجال $n=3$ تنتج سلاسل:

أ- الضوء المرئي(بالمر) ب - تحت الحمراء (باشن) ج - فوق بنفسجية(ليمان) د - تحت بنفسجية(بلانك)

6/ عدد إلكترونات مستوى الطاقة الرئيس الثاني:

أ- 2 ب - 8 ج - 18 د - 32

7/ العالم الذي وضع معادلة الموجة هو:

أ- بور ب - دي براولي ج - شروذنجر د - رذرفورد

8/ منطقة ثلاثية الأبعاد حول النواة يحتمل وجود الإلكترون فيها:

أ- دالة الموجة ب - السحابة الإلكترونية ج - الفوتون د - المستوى

9/ أي مما يلي ليس من خواص النموذج الكمي:

أ- يعتبر الإلكترونات موجات ب - يحدد طاقة الإلكترونات بطاقة معينة

ج - يوصف حركة الإلكترون حول النواة د - استطاع تفسير أطياف عناصر غير الهيدروجين

10/ مستوى فرعي له شكل كروي:

أ- s ب - p_x ج - p_y د - p_z

2 كيمياء	
1	الفصل
3	الدرس



ورقة عمل 7

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ كل إلكترون يشغل المستوى الأقل في الطاقة يعرف بمبدأ :

أ- هوند ب - باولي ج - أوفباو د - دي براولي

2/ المستويات الفرعية $2p_x, 2p_y, 2p_z$:

أ- متساوية في الطاقة والحجم ب - مختلفة في الطاقة و الحجم

ج - متساوية في الطاقة ومختلفة في الحجم د - مختلفة في الطاقة ومتساوية في الحجم

3/ العالم الذي اقترح التمثيل النقطي للإلكترونات هو:

أ- شروذنجر ب - هوند ج - باولي د - لويس

4/ عدد إلكترونات المستوى الفرعي لا يزيد عن إلكترونين و يدور كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس للآخر :

أ- هوند ب - باولي ج - أوفباو د - دي براولي

5/ التوزيع الإلكتروني لذرة الأكسجين $_{12}\text{Mg}$ في الحالة المستقرة هو :

أ- $[\text{Ne}]3s^23p^2$ ب - $[\text{Ne}]3s^2$ ج - $[\text{Ne}]3s^23p^1$ د - $[\text{Ne}]3s^1$

6/ التوزيع الإلكتروني لذرة الأكسجين $_{8}\text{O}$ في الحالة المستقرة هو :

أ- $1s^22s^22p^2$ ب - $1s^22s^22p^3$ ج - $1s^22s^22p^4$ د - $1s^22s^22p^5$

7/ التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الكروم $_{24}\text{Cr}$:

أ- $[\text{Ar}]4s^23d^4$ ب - $[\text{Ar}]4s^23d^9$ ج - $[\text{Ar}]4s^13d^5$ د - $[\text{Ar}]4s^13d^{10}$

8/ الترميز الإلكتروني لذرة الفلور $_{9}\text{F}$ هو :

أ- $1s^22s^22p^6$ ب - $1s^22s^22p^5$ ج - $1s^22s^22p^4$ د - $1s^22s^22p^3$

9/ أي الإلكترونات التالية وزعت حسب قاعدة هوند :

أ- ب - ج - د -

10/ أي المستويات الثانوية التالية أعلى في الطاقة :

أ- $4s$ ب - $3s$ ج - $3d$ د - $2p$

2كيمياء	
1	الفصل
3	الدرس

ورقة عمل 8

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ أي الأعداد التالية صحيح لعدد الكم الرئيس n:

- أ - 0,1,2,3 ب - 1,2,3 ج - -2,-1,0,1,2 د - 0, 1, 2, $\frac{1}{2}$

2/ أي من التالي يمثل عدد المجالات الفرعية في المستوى الثانوي d:

- أ - 1 ب - 3 ج - 5 د - 7

3/ أي المستويات التالية ليس في الذرة:

- أ - 3f ب - 4s ج - 4p د - 4f

3/ التوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ يخص العنصر:

- أ - ^{11}Na ب - ^{12}Mg ج - ^{13}Al د - ^{14}Si

5/ التوزيع الإلكتروني $[\text{Ne}]3s^2 3p^3$ يخص العنصر:

- أ - ^{29}Cu ب - ^{24}Cr ج - ^{18}Ar د - ^{15}P

6/ طريقة لتمثيل إلكترونات التكافؤ حول رمز العنصر باستعمال النقاط:

- أ - مبدأ أوفباو ب - مبدأ باولي ج - تمثيل لويس د - قاعدة هوند

7/ إلكترونات التكافؤ للعنصر ^6C هي:

- أ - $1s^2 2s^2 2p^2$ ب - $2s^2 2p^2$ ج - $2s^2$ د - $1s^2$

8/ أي العناصر التالية إلكترونات التكافؤ له هي $3s^1$:

- أ - ^7N ب - ^9F ج - ^{11}Na د - ^{19}K

9/ أي من التالي يمثل رمز لويس لذرة البورون ^5B :

- أ - B ب - B ج - B د - B

10/ تمثيل لويس X يخص العنصر:

- أ - ^4X ب - ^6X ج - ^8X د - ^9X

5/ التوزيع الإلكتروني الصحيح للعنصر ^{24}Cr :

- أ - $[\text{Ar}]4s^1 3d^5$ ب - $[\text{Ar}]4s^2 3d^4$ ج - $[\text{Ne}]4s^1 3d^5$ د - $[\text{Ne}]4s^2 3d^4$

الفصل الثاني (2)

2كيمياء	
2	الفصل
1	الدرس



ورقة عمل 1

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ تتبأ بوجود عناصر غير مكتشفة و حدد خواصها :

أ- جون نيولاندز ب - لوثر ماير ج - لافورزييه د - مندليف

2/ عناصر لمساء لامعة موصلة جيدة للحرارة و الكهرباء :

أ- الفلزات ب - اللافلزات ج - شبه الفلزات د - الغازات النبيلة

3/ غازات أو مواد صلبة هشة ذات لون داكن:

أ- الفلزات ب - اللافلزات ج - شبه الفلزات د - الغازات النبيلة

4/ الفلزات القلوية هي عناصر المجموعة ما عدا الهيدروجين:

أ- 1 ب - 2 ج - 17 د - 18

5/ توجد الفلزات في المجموعات من 3 إلى 12:

أ- الممثلة ب - الانتقالية ج - الانتقالية الداخلية د - النبيلة

6/ تعرف عناصر المجموعة 17 باسم :

أ- الفلزات القلوية ب - الفلزات القلوية الأرضية ج - الهالوجينات د - الغازات النبيلة

7/ الغازات النبيلة عناصر المجموعة:

أ- 1 ب - 2 ج - 17 د - 18

8/ يستخدم في الجراحة التجميلية و التطبيقات التي تحاكي الواقع :

أ- الفلور ب - الكلور ج - الجرمانيوم د - السليكون

9/ قام بتجميع العناصر على 4 فئات :

أ- جون نيولاندز ب - لوثر ماير ج - لافورزييه د - مندليف

10/ لاحظ أن الخواص تتكرر دوريا لكل ثمانية عناصر:

أ- جون نيولاندز ب - لوثر ماير ج - لافورزييه د - مندليف

11/ برهن على وجود علاقة بين الكتل الذرية و خواص العناصر:

أ- لافورزييه ب - لوثر ماير ج - موزلي د - مندليف

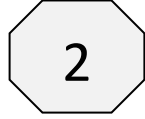
12/ ذرات الفلزات نشطة كيميائياً بسبب :

أ- سهولة فقدها للإلكترونات ب - سهولة اكتسابها للإلكترونات ج - حجمها صغير د - انتشارها في القشرة الأرضية

13/ أي مما يلي ليس من صفات اللافلزات :

أ- نشطة كيميائياً ب - هشة ج - ذات لون داكن د - رديئة التوصيل للكهرباء

2كيمياء	
2	الفصل
1	الدرس

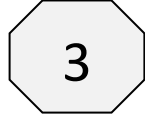


ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ رتب العناصر تصاعدياً وفق العدد الذري :
- أ- لافوزييه ب - لوثر ماير ج - موزلي د - مندليف
- 2/ عناصر المجموعة الثانية تعرف باسم :
- أ- الفلزات القلوية ب - الفلزات القلوية الأرضية ج - الهالوجينات د - الغازات النبيلة
- 3/ عنصر توزيعه الإلكتروني ينتهي بـ $3d^2$ يقع في الجدول الدوري :
- أ- يسار الجدول ب - يمين الجدول ج - وسط الجدول د - أسفل الجدول
- 4/ يطلق اسم الفلزات القلوية على عناصر المجموعة :
- أ- الصفرية ب - الأولى ج - الثانية د - السابعة
- 5/ أحد العناصر التالية يعتبر شبه فلز :
- أ- الصوديوم ب - الكلور ج - السليكون د - الأكسجين
- 6/ عناصر اللانثيدات و الأكتينيدات تتكون من سلسلتين تعرف باسم :
- أ- اللافلزات ب - أشباه الفلزات ج - الغازات النبيلة د - الانتقالية الداخلية
- 7/ عناصر تتميز بقدرتها على التوصيل الحراري و الكهربي :
- أ- الفلزات ب - اشباه الفلزات ج - اللافلزات د - الغازات النبيلة
- 8/ عدد إلكترونات التكافؤ لكل عنصر من الغازات النبيلة :
- أ- 2 ب - 10 ج - 18 د - 8 ماعدا الهيليوم به 2 إلكترون
- 9/ يتكون الجدول الدوري من مجموعات:
- أ- 7 ب - 8 ج - 12 د - 18
- 10/ يتكون الجدول الدوري من دورات:
- أ- 7 ب - 8 ج - 12 د - 18
- 11/ عنصر يستخدم في صناعة البطاريات:
- أ- السليكون ب - الماغنيسيوم ج - الليثيوم د - الجرمانيوم
- 12/ جميع العناصر الموجودة في المجموعة الأولى بالجدول الدوري فلزات ماعدا :
- أ- الليثيوم ب - الصوديوم ج - الهيدروجين د - البوتاسيوم
- 13/ جميع اللافلزات غازية أو صلبة ماعدا :
- أ- Br ب - Hg ج - Cu د - Ne

2كيمياء	
2	الفصل
2	الدرس



ورقة عمل 3

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ المجموعة التي تحتوي على إلكترونين في إلكترونات التكافؤ :

أ- الأولى ب - الثانية ج - الثالثة د - الرابعة

2/ عند التوزيع الإلكتروني فإن رقم مستوى الطاقة الرئيس الذي يحوي إلكترونات التكافؤ يساوي رقم:

أ- الكتلة ب - العدد الذري ج - المجموعة د - الدورة

3/ رقم الدورة لعنصر توزيعه الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ هو:

أ- 1 ب - 3 ج - 5 د - 7

4/ ينقسم الجدول الدوري إلى فئات :

أ- ثلاث ب - أربع ج - خمس د - سبع

5/ إلكترونات التكافؤ لعناصر المجموعة 14 هو :

أ- s^2 ب - $s^2 p^1$ ج - $s^2 p^2$ د - $s^1 p^4$

6/ عناصر الفئة تحوي الفلزات الانتقالية:

أ- s ب - p ج - d د - f

7/ التوزيع الإلكتروني $[Ar]4s^2 3d^1$ يخص عنصر :

أ- ^{21}Sc ب - ^{22}Ti ج - ^{24}Cr د - ^{25}Mn

8/ يطلق على عناصر الفئة f اسم:

أ- الرئيسية ب - الممتلئة ج - الانتقالية د - الانتقالية الداخلية

9/ عنصر توزيعه الإلكتروني هو $[Kr]5s^2$ فإن رقم دورته هو:

أ- 2 ب - 5 ج - 7 د - 8

10/ العناصر الممتلئة توجد إلكترونات التكافؤ لها في المستويات:

أ- s,p ب - s,d ج - p,d د - s,f

11/ عناصر مجموعة مستويات الطاقة الأخيرة (s,p) لها ممتلئة تماما بالإلكترونات :

أ- المجموعة 1 ب - المجموعة 13 ج - المجموعة 17 د - المجموعة 18

12/ العناصر التي توجد في مجموعة واحدة من الجدول الدوري لها خواص كيميائية متشابهة لأن لها:

أ- نفس عدد المستويات ب - نفس عدد إلكترونات التكافؤ ج - أعداد ذرية ضعف الأخرى د - نفس مستويات الطاقة الرئيسية

13/ أي العناصر التالية يعتبر لا فلز :

أ- ^{12}Mg ب - ^{5}N ج - ^{19}K د - ^{3}Li

2كيمياء	
2	الفصل
2	الدرس



ورقة عمل 4

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ عناصر توجد إلكترونات التكافؤ لها في المستويات s,d هي :
- أ- الرئيسية ب- الانتقالية ج- الأكتينيدات د- الفلزات
- 2/ عنصر ^{20}Ca ينتمي للدورة :
- أ- 2 ب- 3 ج- 4 د- 5
- 3/ رقم الدورة لعنصر توزيعه الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ هو:
- أ- 1 ب- 3 ج- 5 د- 7
- 4/ ينقسم الجدول الدوري إلى فئات :
- أ- ثلاث ب- أربع ج- خمس د- سبع
- 5/ عنصر ^{17}Cl ينتمي لمجموعة :
- أ- الفلزات القلوية ب- الفلزات القلوية الأرضية ج- الهالوجينات د- الغازات النبيلة
- 6/ أي العناصر التالية ينتمي لمجموعة العناصر النبيلة:
- أ- ^{10}Ne ب- ^{11}Na ج- ^{13}Al د- ^{14}Si
- 7/ أشباه الفلزات في الجدول الدوري توجد فقط في الفئة:
- أ- s ب- p ج- d د- f
- 8/ رقم الدورة و المجموعة لعنصر توزيعه الإلكتروني $[\text{Ne}]3s^2 3p^3$:
- أ- الدورة 2 والمجموعة 2 ب- الدورة 3 والمجموعة 3 ج- الدورة 3 والمجموعة 13 د- الدورة 3 والمجموعة 15
- 9/ ما هو التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في المجموعة 14 و الدورة 4:
- أ- $[\text{Ne}]3s^2 3p^4$ ب- $[\text{Ar}]4s^2$ ج- $[\text{Ar}]4s^2 3d^{10} 4p^5$ د- $[\text{Kr}]5s^2 4d^2$
- 10/ عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس :
- أ- عدد إلكترونات التكافؤ ب- الخواص الفيزيائية ج- عدد الإلكترونات د- التوزيع الإلكتروني
- 11/ توجد اللانثيدات و الأكتينيدات في :
- أ- يمين الجدول الدوري ب- يسار الجدول الدوري ج- وسط الجدول الدوري د- أسفل الجدول الدوري
- 12/ عنصر عدده الذري 7 يقع في الدورة :
- أ- الأولى ب- الثانية ج- الثالثة د- الرابعة
- 13/ عنصر المغنيسيوم ^{12}Mg ينتمي للمجموعة :
- أ- الفلزات القلوية ب- الفلزات القلوية الأرضية ج- الفلزات الانتقالية د- الهالوجينات

2كيمياء	
2	الفصل
3	الدرس

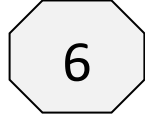


ورقة عمل

س / اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ مع زيادة العدد الذري في دورة واحدة من الجدول الدوري فإن نصف قطر الذرة :
- أ- يزيد ب- ينقص ج- لا يتغير د- يتضاعف
- 2/ كلما نزلنا لأسفل في مجموعة واحدة من الجدول الدوري فإن نصف قطر الذرة :
- أ- يزيد ب- ينقص ج- لا يتغير د- يتضاعف
- 3/ حجم الأيون الموجب حجم الذرة :
- أ- أصغر من ب- يساوي ج- أكبر من د- ضعف
- 4/ حجم الأيون السالب حجم الذرة :
- أ- أصغر من ب- نصف ج- أكبر من د- يساوي
- 5/ الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون ثالث من أيون ثنائي الشحنة الموجبة :
- أ- طاقة التأين الأولى ب- طاقة التأين الثانية ج- طاقة التأين الثالثة د- طاقة التأين الرابعة
- 6/ في الجدول الدوري و خلال الدورة الواحد كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين فإن طاقة التأين الأولى :
- أ- تنقص ب- لا تتغير ج- تزيد د- تتضاعف
- 7/ العنصر الأعلى في الكهروسالبية:
- أ- الفلور ب- السيزيوم ج- الكلور د- الصوديوم
- 8/ أقل العناصر في الكهروسالبية :
- أ- الصوديوم ب- الفلور ج- الفرانسيوم د- الكلور
- 9/ إذا كانت العناصر ${}^4\text{Be}$, ${}^6\text{C}$, ${}^9\text{F}$ تنتمي لدورة واحدة فإن الأكبر في نصف القطر هو :
- أ- ${}^9\text{F}$ ب- ${}^6\text{C}$ ج- ${}^4\text{Be}$ د- جميع العناصر متساوية
- 10/ إذا كانت العناصر ${}^4\text{Be}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{20}\text{Ca}$ تنتمي لمجموعة واحدة فإن الأكبر في نصف القطر :
- أ- ${}^4\text{Be}$ ب- ${}^{12}\text{Mg}$ ج- ${}^{20}\text{Ca}$ د- لا يمكن المقارنة
- 11/ إذا كانت العناصر ${}^5\text{B}$, ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}$, ${}^8\text{O}$ تنتمي لدورة واحدة فإن أكبرها في طاقة التأين :
- أ- ${}^8\text{O}$ ب- ${}^7\text{N}$ ج- ${}^6\text{C}$ د- ${}^5\text{B}$
- 12/ أي العناصر التالية أكثر استقرار :
- أ- ${}^{11}\text{Na}$ ب- ${}^8\text{O}$ ج- ${}^{10}\text{Ne}$ د- ${}^4\text{Be}$

2كيمياء	
2	الفصل
3	الدرس



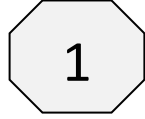
ورقة عمل 6

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ ذرة أو مجموعة ذرية لها شحنة موجبة و سالبة تسمى :
- أ- الهلوجين ب- الأيون ج- النظائر د- الجزيء
- 2/ تعرف الكهروسالبية بمدى قابلية ذرات العنصر على :
- أ- دفع الإلكترونات في الرابطة الكيميائية ب- دفع النيوترونات في الرابطة الكيميائية
- ج- جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية د- جذب النيوترونات في الرابطة الكيميائية
- 3/ أي العناصر التالية تفقد إلكترونات لتصبح أيونات موجبة :
- أ- الفلزات ب- شبه الفلزات ج- اللافلزات د- الغازات النبيلة
- 4/ الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية :
- أ- الكهروسالبية ب- طاقة التأين ج- طاقة التبلور د- القاعدة الثمانية
- 5/ أي مما يلي غير صحيح عن الفلزات الانتقالية:
- أ- توجد في المجموعات 3-12 ب- جميعها صلبة ج- تقع في الفئة d د- لامعة
- 6/ تسعى الذرات إلى اكتساب الإلكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها ، لكي تصل إلى تركيب الغاز النبيل:
- أ- الكهروسالبية ب- طاقة تأين ج- القاعدة الثمانية د- نموذج بحر الإلكترونات
- 7/ كلما اتجهنا لأسفل ضمن عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري:
- أ- تقل كتلة الذرات ب- يزداد جهد التأين ج- تزداد الألفة الإلكترونية د- يزداد الحجم الذري
- 8/ في الجدول الدوري الحديث بالانتقال إلى أسفل المجموعة:
- أ- تنقص طاقة التأين ب- تزيد الكهروسالبية ج- ينقص نصف قطر الذرة د- تنقص طاقة التبلور
- 9/ عنصر الفلور له :
- أ- أقل طاقة تأين ب- أكبر طاقة تأين ج- أقل كهروسالبية د- لا شيء مما ذكر
- 10/ أكثر العناصر كهروسالبية هي عناصر المجموعة:
- أ- الفلويات ب- الفلويات الأرضية ج- الغازات النبيلة د- عناصر المجموعة 17

الفصل الثالث (3)

2كيمياء	
3	الفصل
1	الدرس

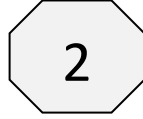


ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ في الأيون الموجب عدد الإلكترونات عدد البروتونات :
- أ- أصغر من ب - يساوي ج - أكبر من د - نصف
- 2/ الأيون المتكون من عناصر المجموعة الأولى له شحنة :
- أ - +1 ب - +2 ج - +3 د - +4
- 3/ الأيون المتكون من عناصر المجموعة 16 له شحنة :
- أ - -1 ب - -2 ج - -3 د - -4
- 4/ أثناء تكوين الأيون السالب تكتسب ذرة إلكترونات أو أكثر :
- أ - الفلزات ب - شبه الفلزات ج - اللافلزات د - الغازات النبيلة
- 5/ عناصر المجموعة تكتسب ثلاث إلكترونات للوصول إلى الحالة الثمانية :
- أ - 13 ب - 15 ج - 16 د - 17
- 6/ عناصر المجموعة تكتسب إلكترونات واحداً للوصول إلى الحالة الثمانية :
- أ - 13 ب - 15 ج - 16 د - 17
- 7/ عندما يتحول Na إلى Na^+ فإنه :
- أ - يفقد إلكترون ب - يكتسب إلكترون ج - يفقد بروتون د - يكتسب بروتون
- 8/ الأيون الذي يكونه عنصر ^{16}S هو :
- أ - S^+ ب - S^{+2} ج - S^- د - S^{-2}
- 9/ الأيون الذي يكونه عنصر البوتاسيوم ^{19}K هو:
- أ - K^+ ب - K^{+2} ج - K^- د - K^{-2}
- 10/ أيون الفلز شحنته تساوي عدد إلكترونات:
- أ - جميع مستوياته ب - المستوى الأول ج - المستوى الثاني د - تكافؤه
- 11/ أي مما يلي لافلز :
- أ - 3Li ب - ^{10}Ne ج - ^{11}Na د - ^{12}Mg
- 12/ المجموعة التي تكون عناصرها أيونات ثنائية موجبة هي المجموعة :
- أ - 2 ب - 13 ج - 12 د - 18
- 13/ عندما تتكون الأيونات فإن عدد البروتونات :
- أ - لا يتغير ب - يزداد ج - يقل د - يتضاعف

2 كيمياء	
3	الفصل
2	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ ذرة الفلور $[He]2s^2 2p^5$ تكتسب للوصول إلى التوزيع الإلكتروني المستقر:

أ- إلكترون ب- إلكترونين ج- ثلاث إلكترونات د- أربعة إلكترونات

2/ ذرة الكالسيوم $[Ar]4s^2$ تفقد للوصول إلى التوزيع الإلكتروني المستقر لذرة الأرجون:

أ- إلكترون ب- إلكترونين ج- ثلاث إلكترونات د- أربعة إلكترونات

3/ أي الخواص التالية لا تتعلق بقوة الروابط الأيونية :

أ- صلابة البلورة ب- ارتفاع درجة الغليان ج- ارتفاع درجة الانصهار د- انخفاض القابلية للذوبان

4/ مركب أيوني يوصل محلوله التيار الكهربائي :

أ- البلورة ب- الإلكتروليت ج- سكر الجلوكوز د- الفلزات

5/ الطاقة اللازمة لفصل 1mol من المركب الأيوني :

أ- طاقة التأين ب- طاقة الشبكة البلورية ج- الكهروسالبية د- الطاقة الكهروضوئية

6/ الرابطة الأيونية تحدث بين :

أ- الفلزات ب- اللافلزات ج- فلزات و لافلزات د- أشباه الفلزات

7/ الترتيب الهندسي للجسيمات ثلاثية الأبعاد :

أ- الشبكة البلورية ب- بحر من الإلكترونات ج- وحدة صيغة د- الإلكتروليت

8/ الشحنة النهائية للمركب الأيوني هي :

أ- صفر ب- سالبة ج- موجبة د- حسب نوع الأيونات

9/ أي مما يلي ليس من صفات المركبات الأيونية :

أ- لها درجة غليان مرتفعة ب- تمتاز بالمتانة والقوة ج- درجة انصهارها منخفضة د- لا توصل التيار و هي صلبة

10/ قوة كهروستاتيكية تجذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة في المركبات الأيونية.

أ- الرابطة الفلزية ب- الرابطة التساهمية ج- الرابطة الأيونية د- الرابطة الهيدروجينية

11/ أي مما يلي يعتبر مركب أيوني ثنائي:

أ- Na_2CO_3 ب- $LiCl$ ج- $MgSO_4$ د- KOH

12/ الشحنة الكلية لمركب Na_2CO_3

أ- صفر ب- -2 ج- +2 د- +5

13/ الجزيء المكون من رابطة أيونية هو :

أ- N_2 ب- H_2O ج- NH_3 د- $NaCl$

2كيمياء	
3	الفصل
3	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ يعتبر الأمونيوم NH_4^+ أيون :

أ- أحادي الذرة ب- ثنائي الذرة ج- عديد الذرات د- متعادل

2/ الصيغة الكيميائية لأيون الكبريتات :

أ- SO_4^{2-} ب- SO_3^{2-} ج- SO_3^- د- $S_2O_4^{2-}$

3/ أيون ClO_3^- :

أ- بيركلورات ب- كلورات ج- كلوريت د- هيبوكلوريت

4/ الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الصوديوم (Na=11) :

أ- Na_2OH ب- $Na(OH)_2$ ج- $Na_2(OH)_2$ د- $NaOH$

5/ الصيغة الكيميائية كلوريد الكالسيوم (Ca=20 Cl=17):

أ- Ca_2Cl_2 ب- Ca_2Cl ج- $CaCl_2$ د- $CaCl$

6/ عند تكون الرابطة الأيونية في فلوريد الماغنسيوم (F=9 Mg=12) فأى مما يلي صحيح :

أ- تكتسب ذرة الماغنسيوم إلكترونين ب- تفقد ذرة الماغنسيوم إلكترونين

ج- تكتسب ذرة الفلور إلكترونين د- تفقد ذرة الفلور إلكترون

7/ عند اتحاد Li_3 مع $8O$ يتكون مركب أيوني صيغته :

أ- LiO ب- LiO_2 ج- Li_2O د- Li_2O_2

8/ اسم المركب Na_2S هو:

أ- كبريتيد النيتروجين ب- كبريتيد الصوديوم ج- كبريت الصوديوم د- كبريتات الصوديوم

9/ الصيغة الكيميائية لكاربونات الحديد (III) هي :

أ- Fe_3CO_3 ب- $Fe(CO_3)_3$ ج- $Fe_2(CO_3)_3$ د- $FeCO_3$

10/ اسم المركب K_2SO_4 .

أ- كبريتات البوتاسيوم ب- كبريتيت البوتاسيوم ج- كبريتيد البوتاسيوم د- كبريتوز البوتاسيوم

11/ المركب الناتج من اتحاد Mg^{2+} مع OH^- هو :

أ- Mg_2OH ب- $MgOH$ ج- $Mg(OH)_2$ د- $MgOH_2$

5/ الاسم الصحيح إلى $Ca(ClO_4)_2$:

أ- هيبوكلورايت الكالسيوم ب- كلورايت الكالسيوم ج- كلورات الكالسيوم د- بيركلورات الكالسيوم

2كيمياء	
3	الفصل
4	الدرس



واجب رقم

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ قوة تجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات و الإلكترونات الحرة:

أ- الثنائية القطبية ب- الرابطة التساهمية ج- الرابطة الأيونية د- الرابطة الفلزية

2/ تتداخل فيها مستويات الطاقة في نموذج بحر الإلكترونات :

أ- الثنائية القطبية ب- الرابطة التساهمية ج- الرابطة الأيونية د- الرابطة الفلزية

3/ يستخدم عنصر..... في مقاييس الحرارة و أجهزة الضغط :

أ- الزرنيخ ب- الحديد ج- التنجستين د- الزئبق

4/ خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة :

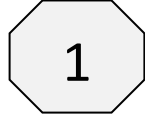
أ- السبيكة ب- المركبات الأيونية ج- البلورات د- الأيون الأكسجيني

5/ أي مما يلي ليس من صفات الفلزات :

أ- جيدة التوصيل للكهرباء ب- درجة غليانها مرتفعة ج- غير موصلة للحرارة د- لها بريق و لمعان

الفصل الرابع (4)

2كيمياء	
4	الفصل
1	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ الرابطة التي تتكون نتيجة لاشتراك الذرات في زوج أو أكثر من الإلكترونات :

أ- الرابطة الهيدروجينية ب- الرابطة الأيونية ج- الرابطة التساهمية د- الرابطة الفلزية

2/ تتكون معظم الروابط التساهمية بين ذرات :

أ- الفلزات ب- اللافلزات ج- شبه الفلزات د- الفلزات و اللافلزات

3/ عدد الروابط التساهمية في جزيء الأكسجين :

أ- واحدة ب- اثنتان ج- ثلاث د- أربع

4/ عدد الروابط التساهمية في جزيء الفلور :

أ- واحدة ب- اثنتان ج- ثلاث د- أربع

5/ عدد الروابط التساهمية في جزيء النيتروجين :

أ- واحدة ب- اثنتان ج- ثلاث د- أربع

6/ من الأمثلة على الجزيئات ثنائية الذرة :

أ- CO_2 ب- H_2O ج- H_2 د- NO_2

7/ الرابطة في جزيء الهيدروجين H_2 :

أ- ثنائية القطبية ب- رابطة التساهمية ج- رابطة الأيونية د- رابطة الفلزية

8/ عناصر الهالوجينات تحتاج إلى للوصول إلى الحالة الثمانية إلكترونات :

أ- إلكترون ب- إلكترونين ج- ثلاثة إلكترونات د- أربعة إلكترونات

9/ عناصر المجموعة 15 تحتاج إلى للوصول إلى الحالة الثمانية إلكترونات :

أ- إلكترون ب- إلكترونين ج- ثلاثة إلكترونات د- أربعة إلكترونات

10/ عناصر المجموعة 14 تحتوي على إلكترونات تكافؤ :

أ- إلكترون ب- إلكترونين ج- ثلاثة إلكترونات د- أربعة إلكترونات

11/ عدد الروابط التساهمية التي يكونها الأكسجين عند ارتباطه مع لافلز هو :

أ- واحدة ب- اثنتان ج- ثلاث د- أربع

12/ العنصر الذي يكون أربع روابط تساهمية عند اتحاده مع اللافلزات هو :

أ- Li_3 ب- Be_4 ج- B_5 د- C_6

2 كيمياء	
4	الفصل
1	الدرس

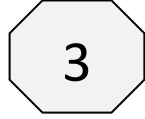


ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ جزيء الماء يحوي روابط تساهمية أحادية :
- أ - واحدة ب - اثنتان ج - ثلاث د - أربع
- 2/ عناصر المجموعة 15 عند اتحادها مع اللافلزات فإنها تكون روابط تساهمية :
- أ - واحدة ب - اثنتان ج - ثلاث د - أربع
- 3/ عدد الإلكترونات التي تحتاج إليها ذرة العنصر عدد الروابط التساهمية الممكن تكوينها :
- أ - أقل من ب - يساوي ج - أكبر من د - ضعف
- 4/ الرابطة التساهمية الثلاثية تنشأ عندما تشترك ذرتان في من الإلكترونات:
- أ - زوج ب - زوجين ج - ثلاثة أزواج د - أربعة أزواج
- 5/ طول الرابطة التساهمية هو المسافة بين :
- أ - جزيئين من المادة نفسها ب - إلكترونات الذرتين المرتبطتين ج - نواتي الذرتين المرتبطتين د - مستويات الذرتين المرتبطتين
- 6/ كم رابطة من نوع باي توجد في الرابطة الثلاثية :
- أ - 1 ب - 2 ج - 3 د - 4
- 7/ تشارك زوج من الإلكترونات في عمل الرابطة التساهمية يؤدي إلى تكون رابطة:
- أ - أحادية ب - ثنائية ج - ثلاثية د - رباعية
- 8/ كلما زاد عدد الإلكترونات المشتركة طول الرابطة :
- أ - قل ب - زاد ج - تضاعف د - لم يتغير
- 9/ كلما زاد طول الرابطة طاقة تفككها:
- أ - نقصت ب - زادت ج - تضاعفت د - لم تتغير
- 10/ أي الروابط التساهمية التالية أقوى في كل من الجزيئات التالية :
- أ - N_2 ب - F_2 ج - O_2 د - Cl_2
- 11/ الرابطة الأحادية لجزيء الفلور الرابطة الثنائية لجزيء الأكسجين :
- أ - أقوى من ب - تعادل ج - أضعف من د - ضعف
- 12/ تتكون الرابطة سيجما عندما يحدث تداخل بين المستويات :
- أ - s مع s ب - s مع p ج - d مع p د - d مع d

2كيمياء	
4	الفصل
2	الدرس



واجب رقم 3

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ اسم الجزيء P_2O_5 هو:

- أ - خامس أكسيد ثنائي البوتاسيوم
 ب - خامس أكسيد ثنائي الفوسفوريد
 ج - خامس أكسيد ثنائي الفوسفات
 د - خامس أكسيد ثنائي الفوسفور

2/ اسم الجزيء NF_3 هو :

- أ - ثلاثي فلوريد النيتروجين
 ب - ثلاثي فلور نيتريد
 ج - ثلاثي فلورو النيتروجين
 د - ثلاثي فلوريد نيتريد

3/ الاسم العلمي للماء هو :

- أ - كلوريد الصوديوم
 ب - أكسيد ثنائي الهيدروجين
 ج - أكسيد النيتروجين
 د - الهيدرازين

4/ الصيغة الجزيئية إلى أول أكسيد ثنائي النيتروجين :

- أ - NO_2
 ب - N_2O
 ج - ON_2
 د - O_2N

5/ اسم المركب CCl_4 هو:

- أ - رابع كربون الكلور
 ب - رابع كربونيد الكلور
 ج - رابع كلوريد الكربون
 د - رابع كلور الكربونيد

6/ الصيغة الجزيئية لحمض الهيدروكلوريك :

- أ - HCl
 ب - HCl_2
 ج - ClH
 د - H_2Cl

7/ الصيغة الجزيئية لحمض النيتريك :

- أ - H_2SO_4
 ب - HNO_2
 ج - H_2SO_3
 د - HNO_3

8/ اسم الحمض HI هو :

- أ - يوديد الهيدروجين
 ب - حمض الهيدروبيوديك
 ج - حمض يوديد الهيدروجين
 د - حمض الهيدروبيوديك

9/ اسم المركب H_2SO_4 هو :

- أ - حمض الكبريتوز
 ب - حمض الكلوريك
 ج - حمض الهيدروكلوريك
 د - حمض الكبريتيك

10/ الاسم الشائع إلى كربونات الصوديوم الهيدروجينية:

- أ - الماء
 ب - صودا الخبز
 ج - الهيدرازين
 د - ملح الطعام

11/ الاسم العلمي إلى Si_4 :

- أ - رباعي يوديد السيلان
 ب - رباعي يود السيلان
 ج - يوديد السليكون
 د - رباعي يوديد السليكون

12/ صيغة حمض الكلوروز هي :

- أ - $HClO_4$
 ب - $HClO_3$
 ج - $HClO_2$
 د - $HClO$

2كيمياء	
4	الفصل
3	الدرس



ورقة عمل 4

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات فقط في المركب هي:
- أ- الصيغة الجزيئية ب- الصيغة البنائية ج- العصا و الكرة د- الفراغية
- 2/ مركب الذرة المركزية فيه لا تخضع للقاعدة الثمانية: (H=1 B=5 C=6 N=7 O=8)
- أ- H₂O ب- NH₃ ج- BH₃ د- CH₄
- 3/ مجموع إلكترونات التكافؤ إلى NH₃ هو: (H=1 N=7)
- أ- 3 إلكترونات ب- 5 إلكترونات ج- 7 إلكترونات د- 8 إلكترونات
- 4/ مركب الذرة المركزية فيه لا تخضع للقاعدة الثمانية:
- أ- H₂O ب- NH₃ ج- CH₄ د- SF₆
- 5/ مجموع إلكترونات التكافؤ إلى NO₃⁻ هو: (O=8 N=7)
- أ- 14 ب- 16 ج- 23 د- 24
- 6/ في جزيء PCl₅ ذرة الفوسفور تكون محاطة بـ..... إلكترون:
- أ- 4 ب- 6 ج- 8 د- 10
- 7/ عملية خلط المستويات الفرعية لتكون مجالات جديدة بعملية:
- أ- التهجين ب- التأين ج- الأكسدة د- التشتت
- 8/ أي مما يلي له شكل الرنين:
- أ- CO₂ ب- HF ج- BH₃ د- NO₃⁻
- 9/ عدد الأزواج غير المرتبطة في جزيء الماء H₂O هو:
- أ- زوج ب- زوجين ج- 3 أزواج د- 4 أزواج
- 10/ حالة تحدث هند وجود أكثر من تركيب لويس للمركب أو الأيون:
- أ- القطبية ب- الرنين ج- قوى التشتت د- التأكسد
- 11/ رابطة يكون فيها الزوج الرابطة من ذرة واحدة فقط:
- أ- الأيونية ب- التناسقية ج- الهيدروجينية د- الفلزية

2كيمياء	
4	الفصل
4	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ تهجين ذرة الكربون في جزيء الميثان CH_4 : ($\text{C}=6$ $\text{H}=1$)

أ - SP ب - SP^2 ج - SP^3 د - SP^4

2/ عدد المستويات الفرعية التي تختلط عدد المستويات المهجنة

أ - أصغر من ب - يساوي ج - أكبر من د - نصف

3/ شكل جزيء كلوريد الألومنيوم AlCl_3 هو : ($\text{Al}=13$ $\text{Cl}=17$)

أ - خطي ب - مثلث مستو ج - منحنى د - رباعي الأوجه

4/ شكل جزيء الماء H_2O هو : ($\text{O}=8$ $\text{H}=1$)

أ - خطي ب - مثلث مستو ج - منحنى د - رباعي الأوجه

5/ شكل الجزيء NbBr_5 هو :

أ - خطي ب - مثلث مستو ج - رباعي الأوجه د - ثنائي الهرم مثلثي

6/ زاوية الترابط في جزيء SF_6 هي :

أ - 90° ب - 104.5° ج - 107.3° د - 120°

7/ أي الجزيئات التالية له شكل رباعي الأوجه :

أ - CH_4 ب - N_2O ج - H_2O د - BeCl_2

8/ شكل الجزيء CO_2 هو :

أ - خطي ب - مثلث مستو ج - رباعي الأوجه منت د - مثلث هرمي

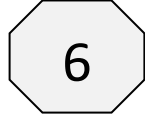
9/ تهجين ذرة النيتروجين في NH_3 هو : ($\text{N}=7$ $\text{H}=1$)

أ - SP ب - SP^2 ج - SP^3 د - SP^4

10/ أي الجزيئات التالية له تهجين من نوع SP^2 :

أ - BeCl_2 ب - BH_3 ج - H_2O د - PCl_5

2كيمياء	
4	الفصل
5	الدرس



ورقة عمل 6

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين خلال الدورة الواحدة فإن الميل الإلكتروني:

أ - يزيد ب - ينقص ج - يتضاعف د - لا يتغير

2/ مقدرة الذرة لجذب إلكترونات الرابطة الكيميائية :

أ - القطبية ب - التشتت ج - الكهروسالبية د - التجاذب الكهربائي

3/ عنصر..... له أعلى قيمة في الكهروسالبية:

أ - الفرانسيوم ب - الفلور ج - الكلور د - النيتروجين

4/ فرق الكهروسالبية في الرابطة التساهمية غير القطبية يساوي :

أ - صفر ب - أقل من 0.4 ج - أكبر من 0.4 د - أكبر من 1.7

5/ في الروابط فرق الكهروسالبية يتراوح بين 0.4 و 1.7 :

أ - التساهمية ب - التساهمية القطبية ج - الأيونية د - التساهمية غير القطبية

6/ أي الروابط التالية أعلى قطبية :

أ - C-H ب - O-H ج - H-F د - H-N

7/ جزيء الكلور Cl_2 ترتبط فيه ذرتا الكلور برابطة :

أ - تساهمية قطبية ب - تساهمية غير قطبية ج - أيونية د - تناسقية

8/ جميع الجزيئات التالية تحتوي على رابطة تساهمية غير قطبية ماعدا :

أ - H_2 ب - O_2 ج - H_2O د - F_2

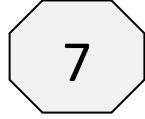
9/ نتيجة عدم جذب الذرات الإلكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها تتكون الرابطة :

أ - التساهمية النقية ب - التساهمية غير القطبية ج - الأيونية د - التساهمية القطبية

10/ تفاعل الكربون مع الهيدروجين يكون رابطة :

أ - تساهمية ب - هيدروجينية ج - تناسقية د - أيونية

2كيمياء	
4	الفصل
5	الدرس



واجب رقم 7

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ أي القوى التالية ليست من القوى بين الجزيئية :

أ - قوى التلاصق ب - الثنائية القطبية ج - الروابط الهيدروجينية د - قوى التشتت

2/ أي المركبات التالية لا ترتبط بقوى التشتت :

أ - NH_3 ب - O_2 ج - Br_2 د - F_2

3/ القوى الضعيفة بين الجزيئات غير القطبية تسمى :

أ - قوى التشتت ب - قوى ثنائية القطبية ج - الرابطة الهيدروجينية د - التبلور

4/ أي الخصائص التالية ترتبط بالجزيئات القطبية :

أ - لا تحوي شحنات جزئية ب - روابطها أيونية ج - روابطها تناسقية د - تنجذب للمجال الكهربائي

5/ رابطة تتكون بين نهاية ذرة الهيدروجين في مركب ثنائي القطبية و ذرة نيتروجين أو أكسجين أو فلور على القطب الآخر :

أ - قوى التشتت ب - قوى ثنائية القطبية ج - الرابطة الهيدروجينية د - التناسقية

6/ ترتبط ذرات المواد الصلبة التساهمية الشبكية بشبكة من الروابط :

أ - الأيونية ب - الفلزية ج - التناسقية د - التساهمية

7/ في الألماس ترتبط كل ذرة كربون بـ..... ذرات كربون أخرى :

أ - ثلاث ب - أربع ج - خمس د - ست

8/ جميع الجزيئات التالية تحتوي على رابطة تساهمية غير قطبية ماعدا :

أ - H_2 ب - O_2 ج - H_2O د - F_2

9/ أي مما يلي لا يكون روابط هيدروجينية :

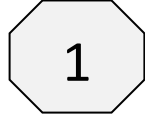
أ - الميثان ب - الماء ج - الأمونيا د - فلوريد الهيدروجين

10/ أي المركبات التالية قطبي :

أ - CH_4 ب - CO_2 ج - H_2O د - CO

الفصل الخامس (5)

2كيمياء	
5	الفصل
1	الدرس



ورقة عمل

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ دراسة العلاقة الكمية بين المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي :

أ- التغيرات الكيميائية ب- الحسابات الكيميائية ج- الخواص الكيميائية د- المعادلات الكيميائية

2/ تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون :

أ- النسبة المتحركة ب- النسبة الثابتة ج- النسبة المتضاعفة د- حفظ الكتلة

3/ في التفاعل $4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{O}_{2(s)} \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$ إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة تساوي 319.4g فإن كتلة المواد الناتجة تساوي :

أ- 119.4g ب- 219.4g ج- 319.4g د- 419.4g

4/ النسبة بين اعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة يسمى :

أ- النسبة المولارية ب- النسبة المولية ج- النسبة المولالية د- النسبة الحجمية

5/ أي القوانين التالية يستخدم لحساب النسب المولية :

أ- $n(n+2)$ ب- $n(n-2)$ ج- $n(n+1)$ د- $n(n-1)$

6/ حدد النسب المولية لمواد المعادلة التالية $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$:

أ- 3 ب- 4 ج- 5 د- 6

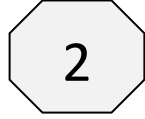
7/ أوجد عدد النسب المولية للتفاعل $\text{ZnO} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$:

أ- 6 ب- 8 ج- 12 د- 15

8/ حدد النسب المولية لمواد المعادلة التالية $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$:

أ- 3 ب- 4 ج- 5 د- 6

2 كيمياء	
5	الفصل
2	الدرس



ورقة عمل

س / اختر الإجابة الصحيحة:

1/ حسب المعادلة التالية $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ ما عدد مولات الماء الناتجة من احتراق 2 mol من البروبان C_3H_8 ؟

- أ - 4mol ب - 8mol ج - 10mol د - 12mol

2/ حسب المعادلة التالية $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ ما عدد مولات ثاني أكسيد الكربون الناتجة من احتراق 5 mol من البروبان C_3H_8 ؟

- أ - 5mol ب - 9mol ج - 12mol د - 15mol

3/ حسب المعادلة التالية $2CH_4 + S_8 \longrightarrow 2CS_2 + 4H_2S$ ما عدد ثاني كبريتيد الكربون الناتجة من 5mol من غاز الميثان CH_4 مع كمية كافية من الكبريت ؟

- أ - 1mol ب - 2mol ج - 5mol د - 10mol

4/ حسب المعادلة التالية $3H_2 + N_2 \longrightarrow 2NH_3$ احسب كتلة الأمونيا NH_3 الناتجة من تفاعل 6mol الهيدروجين مع كمية كافية من النيتروجين ؟ علماً بأن الكتل الذرية هي (N=14 H=1)

- أ - 4g ب - 17g ج - 34g د - 68g

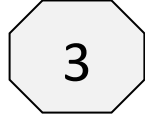
5/ حسب المعادلة التالية $N_2(g) + 2O_2(g) \longrightarrow 2NO_2$ إذا نتج من التفاعل 3 mol من ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 فكم كتلة النيتروجين المتفاعلة ؟ (علماً بأن الكتلة الذرية للنيتروجين = 14)

- أ - 1.5g ب - 3g ج - 42g د - 56g

6/ حسب المعادلة التالية $4Fe + 3O_2(g) \longrightarrow 2Fe_2O_3$ ما عدد مولات أكسيد الحديد الناتجة من تفاعل 28g من الحديد ؟ علماً بأن الكتلة الذرية للحديد هي (56)

- أ - 0.25mol ب - 0.5mol ج - 1mol د - 2mol

2كيمياء	
5	الفصل
3 و 4	الدرس



واجب رقم 3

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ مادة تستهلك كلياً في التفاعل الكيميائي و تحدد كمية المادة الناتجة :

أ – المادة المتبقية من التفاعل ب – المادة الفائضة من التفاعل ج – المادة المحددة للتفاعل د – المادة الناتجة من التفاعل

2/ كميات المواد المتفاعلة التي تبقى بعد توقف التفاعل تسمى :

أ – المادة الناتجة ب – المادة الفائضة ج – المادة المحددة د – المادة الناقصة

3/ حسب المعادلة التالية $3H_2 + N_2 \longrightarrow 2NH_3$ إذا تفاعل 9mol من H_2 مع 4mol من النيتروجين N_2 فما هي المادة المحددة للتفاعل ؟

أ – H_2 ب – N_2 ج – NH_3 د – H_2 أو N_2

4/ حسب المعادلة التالية $S_8 + 4Cl_2 \longrightarrow 4S_2Cl_2$ إذا تفاعل 5mol من الكلور Cl_2 مع 2mol من الكبريت S_8 فما هي المادة الفائضة من التفاعل ؟

أ – S_8 ب – Cl_2 ج – S_2Cl_2 د – S_8 أو Cl_2

5/ أكبر كمية من الناتج يمكن الحصول عليها من كمية المادة المتفاعلة المعطاه يسمى :

أ – المردود النظري ب – المردود المولي ج – المردود الفعلي د – المردود المئوي

6/ كمية المادة الناتجة عند إجراء التفاعل عملياً تسمى :

أ – المردود النظري ب – المردود المولي ج – المردود الفعلي د – المردود المئوي

7/ حسب المعادلة التالية $CaCO_3(g) \longrightarrow CaO(s) + CO_2(g)$ إذا كان المردود النظري لـ CO_2 هو 50g ، احسب نسبة المردود المئوية إذا نتج من التفاعل 49g من CO_2 ؟

أ – 49% ب – 50% ج – 98% د – 99%

8/ حسب المعادلة التالية $Zn + I_2 \longrightarrow ZnI_2$ إذا كان المردود النظري إلى يوديد الخارصين ZnI_2 هو 610.69g ، احسب نسبة المردود المئوية إذا تم الحصول عملياً على 515.6g من يوديد الخارصين ؟

أ – 84.42% ب – 89.42% ج – 118.44% د – 125.44%