تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

مراجعة شاملة على شاكلة الاختبار الالكتروني

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف العاشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-28 07:42:52

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: مدرسة الشروق الخاصة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج انسباير
2	تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري
3	الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج بريدج
4	عرض بوربوينت درس القسم الأول قياس المادة
5	عرض بوربوينت درس وصف التفاعلات الكيميائية

مدرسة الشروق الخاصة

قسم العلوم

العام الدراسي

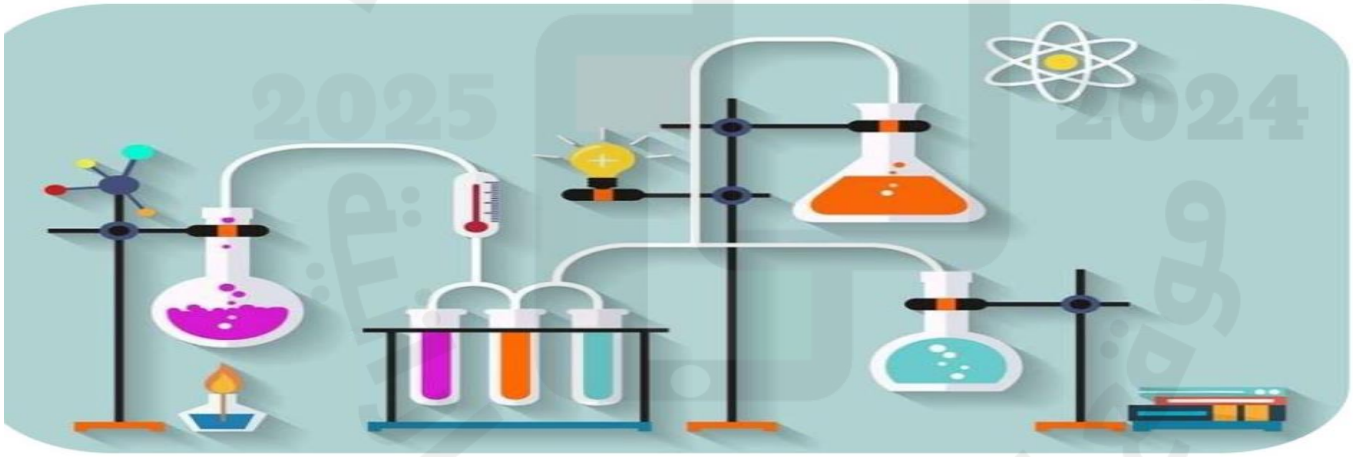
2024/2025

مراجعة مادة : الكيمياء

الصف : عاشر متقدم

الفصل الدراسي الثاني

2025-2024



ملاحظة : المراجعة والهياكل لا تغني عن الكتاب المدرسي

تمثل المعادلة الكيميائية الموزونة أدناه احتراق البنتان أى مما يأتى صحيح؟ $C_5H_{12(l)} + 8O_{2(g)} \rightarrow 5CO_{2(g)} + 6H_2O_{(g)}$			
B	c	A	a
D	d	C	b

ما الكتلة بالجرام (g) لـ 3.5×10^{28} ذرة من الذهب (Au) 197 g/mol — الكتلة المولية للذهب Au / Molar mass of Gold Au 6.02×10^{23} — عدد أفوجادرو / Avogadro's number			
2.5×10^3	c	9.8×10^6	a
1.4×10^2	d	1.7×10^2	b

فيما يتعلق بالتفاعلات فى الجدول أدناه أى مما يأتى صحيح؟	
$HBr(aq) + NaOH(aq) \rightarrow$ — 1	
$2HI(aq) + Li_2S(aq) \rightarrow$ — 2	
$2NaOH(aq) + CuCl_2(aq) \rightarrow$ — 3	
$H_2SO_4(aq) + CaCO_3(s) \rightarrow$ — 4	
التفاعل 1 يكون غازا	a
التفاعل 2 يكون مادة صلبة (راسبا)	b
التفاعل 3 يكون ماء	c
التفاعل 4 يكون غازا	d

كم عدد ذرات الأكسجين فى 7.25 mol من جزيئات الأوزون O_3؟ عدد أفوجادرو Avogadro's number: 6.02×10^{23}	

4.37×10^{23}	c	4.37×10^{24}	a
1.31×10^{23}	d	1.31×10^{25}	b

أى من التفاعلات التالية يعتبر تفاعل استبدال أحادى؟	
$F_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaF_{(aq)} + Br_{2(l)}$	a
$2SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{3(g)}$	b
$Ca(OH)_{2(aq)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)}$	c
$NH_4NO_{3(S)} \rightarrow N_2O_{(g)} + 2H_2O_{(g)}$	d

كم عدد مولات الكوبالت فى عينة منه كتلتها $3.45 \times 10^2\ g$؟ الكتلة المولية للكوبالت Co Molar mass of Cobalt Co: 58.933 g/mol	

6.45	c	8.85	a
5.85	d	7.50	b

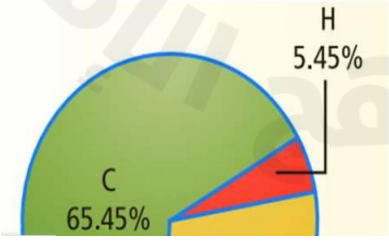
عند تصحيح المعاملات لوزن المعادلة الكيميائية أدناه أى مما يأتى هى المعادلة الموزونة الصحيحة؟ $\ldots\ldots Al_2(SO_4)_{3(aq)} + \cdots Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow \cdots Al(NO_3)_{3(aq)} + \cdots CaSO_{4(S)}$	
$Al_2(SO_4)_{3(aq)} + 3\ Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 2\ Al(NO_3)_{3(aq)} + 3\ CaSO_{4(S)}$	a
$2Al_2(SO_4)_{3(aq)} + 3\ Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 4\ Al(NO_3)_{3(aq)} + 3\ CaSO_{4(S)}$	b
$3Al_2(SO_4)_{3(aq)} + 2\ Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 6\ Al(NO_3)_{3(aq)} + 4\ CaSO_{4(S)}$	c
$2Al_2(SO_4)_{3(aq)} + 2\ Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 4\ Al(NO_3)_{3(aq)} + 2\ CaSO_{4(S)}$	d

ما النسبة المئوية لعنصر الكبريت فى المركب $H_2S_2O_8$؟ O | S | H | Element symbol رمز العنصر 15.999 | 32.066 | 1.008 | Atomic mass الكتلة الذرية	

33.03 %	**c**	**1.038 %**	**a**
74.50 g	**d**	**65.93 %**	**b**

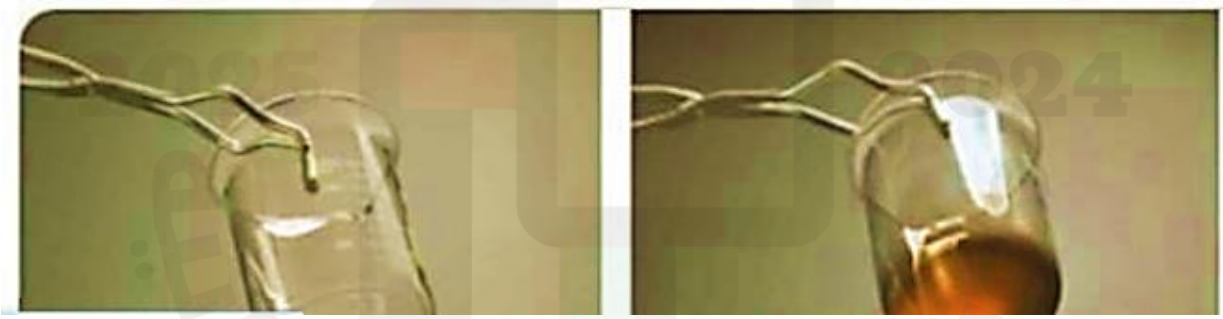
عندما نضع سلكا نحاسيا فى محلول نيترات الفضة تتشكل بلورات الفضة ومحلول نيترات النحاس (II) كما فى المعادلة ادناه إذا استخدمنا 40.0 g من النحاس وتم الحصول عمليا على 120.0 g من الفضة من التفاعل. أى مما يأتى صحيح ؟ $Cu_{(S)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow Cu(NO_3)_{2(aq)} + 2Ag_{(S)}$ Ag | Cu | Element symbol رمز العنصر 107.87 | 63.55 | Molar mass الكتلة المولية (g /mol)	

B	**c**	***A***	**a**
D	**d**	***C***	**b**

يوضح التمثيل الدائرى ادناه النسبة المئوية للتركيب لمادة كيميائية فإذا كانت الكتلة المولية للمادة الكيميائية هى 110.0 g/mol فما الصيغة الجزيئية لها ؟  	

B	**c**	***A***	**a**
D	**d**	***C***	**b**

ما الترتيب التصاعدى الصحيح للقيم التالية من الأقل الى الأكثر من حيث عدد المولات ؟ 6.02×10^{23} — عدد أفوجادرو / Avogadro's number 39.0 g/mol — الكتلة المولية للبوتاسيوم K / Molar mass of potassium K 3.75 mol Ne – 1.505×10^{25} atoms Al – 165.75 g K	
(الأقل) $3.75\ mol\ Ne \rightarrow 165.75\ g\ K \rightarrow 1.505 \times 10^{25}\ atoms\ Al$ (الأكثر)	a
(الأقل) $1.505 \times 10^{25}\ atoms\ Al \rightarrow 165.75\ g\ K \rightarrow 3.75\ mol\ Ne$ (الأكثر)	b
(الأقل) $3.75\ mol\ Ne \rightarrow 165.75\ g\ K \rightarrow 1.505 \times 10^{25}\ atoms\ Al$ (الأكثر)	c
(الأقل) $165.75\ g\ K \rightarrow 3.75\ mol\ Ne \rightarrow 1.505 \times 10^{25}\ atoms\ Al$ (الأكثر)	d

يحترق الميثان فى وجود الأكسجين فى الشكلين (1) و (2) أى مما يأتى صحيح؟ 	
فى الشكل (1) توجد كمية من الميثان لم تحترق بسبب نقص الأكسجين	a
فى الشكل (2) توجد كمية كافية من الأكسجين فى مزيج الأحتراق فتحول الوقود تماما الى ثانى أكسيد الكربون وبخار الماء	b
فى الشكل (2) يكون الأكسجين هو المتفاعل المحدد	c
فى الشكل (2) يكون الميثان هو المتفاعل الفائض	d

ما كتلة ثانى كبريتيد الكربون CS_2 التى تنتج من تفاعل 6.75 mol من غاز الميثان CH_4 مع كمية وافرة من الكبريت؟

$$2CH_{4(g)} + S_{9(S)} \rightarrow 2CS_{2(S)} + 4H_2S_{(g)}$$

الكتلة المولية (CS_2)	76.143 g/mol

a	514 g	c	450 g
b	345 g	d	285 g

فيما يتعلق بالتفاعلين (1) و (2) فى الجدول ادناه أى مما يأتى صحيح؟

Reaction (1) التفاعل	Reaction (2) التفاعل
$Fe_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow$	$Ag_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow$

a	التفاعل (1) يحدث لأن الحديد Fe أكثر نشاطا كيميائيا من النحاس Cu
b	التفاعل (1) لا يحدث لأن الحديد Fe أقل نشاطا كيميائيا من النحاس Cu
c	التفاعل (2) يحدث لأن الفضة Ag أكثر نشاطا كيميائيا من النحاس Cu
d	التفاعل (2) يحدث لأن الفضة Ag أقل نشاطا كيميائيا من النحاس Cu

ما الكتلة المولية لفوسفات الأمونيوم $(NH_4)_3PO_4$؟

O	P	H	N	Element symbol رمز العنصر
15.999	30.974	1.008	14.007	Atomic mass الكتلة الذرية

a	149.1 g	c	54.12 g
b	94.97 g	d	113.3 g

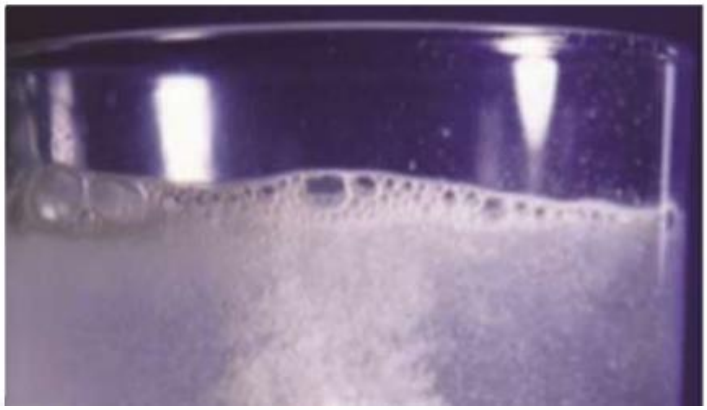
عندما يتفاعل غاز الكلور Cl_2 مع الفوسفور الصلب P_4 ينتج خامس كلوريد الفوسفور الصلب PCl_5 إذا تفاعل 16.0 g من الكلور Cl_2 مع 23.0 g من P_4 أى مما يأتى صحيح؟ $P_{4(S)} + 10\ Cl_{2(g)} \rightarrow 4PCl_{5(S)}$	

B	c	A	a
D	d	C	b

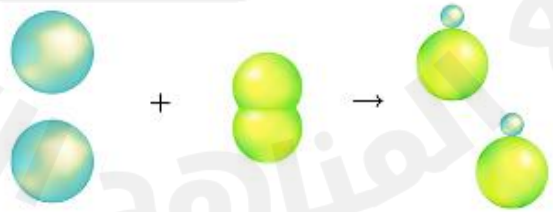
عند خلط محلولى كبريتات الليثيوم Li_2SO_4 ونيترات الكالسيوم $Ca(NO_3)_2$ يتكون راسب من كبريتات الكالسيوم $CaSO_4$ ما المعادلة الأيونية الصرفة التى تعبر عن هذا التفاعل؟	
$Li_2SO_{4(aq)} + Ca(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow CaSO_{4(S)} + 2Li\,NO_{3(aq)}$	a
$Ca^{2+}{}_{(aq)} + SO_4{}^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow CaSO_{4(S)}$	b
$2Li^{+} + SO_4{}^{2-}{}_{(aq)} + Ca^{2+}{}_{(aq)} + 3NO_3{}^{-}{}_{(aq)} \rightarrow CaSO_{4(S)} + 2Lo^{+}{}_{(aq)} + 2NO_3{}^{-}{}_{(aq)}$	c
$Li^{+} + NO_3{}^{-}{}_{(aq)} \rightarrow 2Li^{+} + NO_3{}^{-}{}_{(aq)}$	d

ما معامل التحويل المناسب لتحويل عدد مولات من المركب الى كتلة؟			
$\frac{number\ of\ grams}{1\ mol}$	c	$\frac{1\ mol}{number\ of\ grams}$	a
$\frac{1\ mol}{6.2 \times 10^{23} particles}$	d	$\frac{6.2 \times 10^{23} particles}{1\ mol}$	b

كم عدد النسب المولية التى يمكن كتابتها للتفاعل الكيميائى التالى ؟ $CaCO_{3(S)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_{2(aq)} + H_2O_{(l)} + CO_{2(g)}$			
16	c	14	a
20	d	18	b

ما الدليل (المؤشر) على حدوث تغير كيميائى فى الشكل التالى ؟ 	
انطلاق طاقة فى صورة حرارة وضوء	a
تصاعد فقاعات غاز	b
تغير اللون	c
تكون مادة صلبة	d

ما معامل التحويل المناسب لتحويل عدد مولات من المركب الى كتلة ؟			
$\frac{number\ of\ grams}{1\ mol}$	a	$\frac{1\ mol}{number\ of\ grams}$	c
$\frac{1\ mol}{6.2 \times 10^{23}\ particles}$	b	$\frac{6.2 \times 10^{23}\ particles}{1\ mol}$	d

أى أنواع التفاعلات الكيميائية يمثله تفاعل الصوديوم مع غاز الكلور لينتج كلوريد الصوديوم الموضح فى الشكل التالى ؟ 			
تفاعل التفكك	a	تفاعل التكوين	c
تفاعل الاستبدال الأحادى	b	تفاعل الاستبدال المزدوج	d

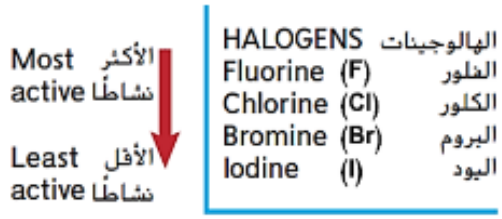
أى المعادلات الكيميائية الاتية تمثل تفاعل تفكك؟	
$2Al_{(S)} + 3No(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 2Al(NO_3)_{3(aq)} + 3Ni_{(S)}$	a
$2NaN_{3(S)} \rightarrow 2Na_{(S)} + 3N_{2(g)}$	b
$2LoOH_{(aq)} + FeCl_{2(aq)} \rightarrow 2LiCl_{(aq)} + Fe(OH)_{2(S)}$	c
$CaO_{(S)} + CO_{2(g)} \rightarrow CaCO_{3(S)}$	d

ما مقدار الكتلة الموجوده بوحدات الكتلة الذرية فى 0.25 mol من الكربون – 12؟ (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})			
1.8×10^{24}	c	3.6×10^{24}	a
1.8×10^{22}	d	1.5×10^{25}	b

أى المعادلات الاتية تمثل المعادلة الكيميائية الموزونة لتفاعل غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S مع غاز الأكسجين O_2؟	
$2H_2S_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$	a
$2H_2S_{(g)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$	b
$2H_2S_{(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$	c
$2H_2S_{(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow SO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$	d

إذا قام طالب بوزن مول من النحاس ثم قام بخفض الكتلة للنصف كم يبلغ عدد ذرات النحاس؟ (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})			
Cu ذرة 2.11×10^{24}	c	Cu ذرة 3.01×10^{23}	a
Cu ذرة 4.50×10^{24}	d	Cu ذرة 2.11×10^{24}	b

عند خلط محلولى كبريتات الليثيوم Li_2SO_4 ونيترات الكالسيوم $Ca(NO_3)_2$ يتكون راسب من كبريتات الكالسيوم $CaSO_4$ اى مما ياتى تمثل المعادلة الايونية الصرفة لهذا التفاعل ؟	
$Ca^{2+}{}_{(aq)} + SO_4{}^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow CaSO_{4(S)}$	a
$Ca^{2+}{}_{(aq)} + 2NO_3{}^{-}{}_{(aq)} \rightarrow Ca(NO_3)_{2(aq)}$	b
$2Lo^{+}{}_{(aq)} + SO_4{}^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow Li_2SO_{4(S)}$	c
$2Li^{+}{}_{(aq)} + 2NO_3{}^{-}{}_{(aq)} \rightarrow 2LiNO_{3(aq)}$	d

من خلال دراستك لسلسلة النشاط الكيميائى فى الشكل ادناه اى التفاعلات الاتية لن يحدث ؟  	
$F_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow Br_{2(l)} + 2NaF_{(aq)}$	a
$Br_{2(g)} + 2NaF_{(aq)} \rightarrow F_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)}$	b
$F_{2(g)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow Cl_{2(g)} + 2HF_{(aq)}$	c
$Cl_{2(g)} + 2HBr_{(aq)} \rightarrow Br_{2(l)} + 2HCl_{(aq)}$	d

أى المواد الاتية يكون لها أكبر عدد من المولات؟ عدد أفوجادرو Avogadro's number: 6.02×10^{23} A: 5.50×10^{22} atoms Pt — ذرة بلاتين 5.50×10^{22} B: 5.75×10^{24} atoms Al — ذرة ألمنيوم 5.75×10^{24} C: 2.50×10^{20} atoms Fe — ذرة حديد 2.50×10^{20} D: 4.65×10^{21} atoms Mg — ذرة مغنيسيوم 4.65×10^{21}	

A	a	B	c
C	b	D	d

فى الشكل الاتى يضاف محلول هيدروكسيد الصوديوم الى محلول كلوريد النحاس (II) ويتكون راسب أزرق من هيدروكسيد النحاس (II) أى أنواع التفاعلات الكيميائية يمثلها هذا التفاعل؟ 	

تفاعلات التفكك	a	تفاعلات الاحتراق	c
تفاعلات الاستبدال الأحادى	b	تفاعلات الاستبدال المزدوج	d

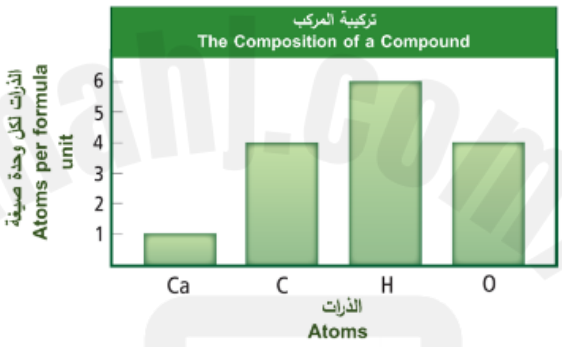
	يستخدم الكروم (Cr) فى طلاء الفلزات وسبائك الصلب لمقاومة التآكل ما كتلة 0.05 mol من الكروم بالجرامات؟ (الكتلة المولية Cr = 52.00 g/mol)		
a	2.3	c	6.2
b	2.6	d	8.5

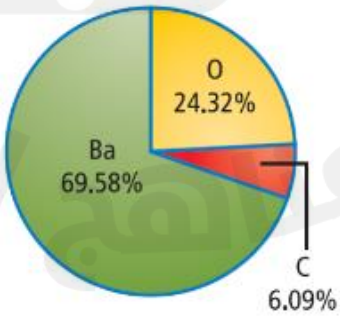
	ما عدد مولات الذرات لكل نوع من العناصر (الكربون – الكلور – الفلو) التى يحتوى عليها 1 mol من CCl_2F_2
a	1 مول كربون , 2 مول كلور , 1 مول فلور
b	2 مول كربون , 1 مول كلور , 1 مول فلور
c	1 مول كربون , 2 مول كلور , 2 مول فلور
d	2 مول كربون , 1 مول كلور , 2 مول فلور

	ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائى فى الصورة الاتية؟ 		
a	تغير اللون	c	تكون ضوء
b	تغير فى درجة الحرارة	d	فقاعات الغاز

	عندما تصبح المعادلة الكيميائية التالية موزونة ما قيمة المعامل المشار لـه بالرمز X؟ $CS_{2(l)} + 3O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + XSO_{2(g)}$		
a	3	c	2
b	4	d	6

ما المواد المتفاعلة فى التفاعل التالي : عند وضع البوتاسيوم الصلب فى محلول نيترات الخارصين يتكون الخارصين الصلب ومحلول نيترات البوتاسيوم			
$K_{(S)}$, $Zn(NO_3)_{2(aq)}$	c	$Zn_{(S)}$, $Zn(NO_3)_{2(aq)}$	a
$Zn_{(S)}$, $KNO_{3(aq)}$	d	$K_{(S)}$, $KNO_{3(aq)}$	b

التمثيل البيانى فى الشكل ادناه يوضح اعداد ذرات كل عنصر فى احد المركبات ما الكتلة المولية للمركب؟  			
$316.2\ g/mol$	c	$158.2\ g/mol$	a
$118.2\ g/mol$	d	$179.1\ g/mol$	b

التمثيل البيانى الدائرى فى الشكل الاتى يوضح النسبة المئوية للتركيب لمركب يحتوى على الباريوم والكربون و الأكسجين ما الصيغة الأولية لهذا المركب ؟ (الكتلة المولية للكربون 12.01 g/mol , وللأكسجين 16.0 g/mol – O , وللباريوم 137.3 g/mol)  			
BaC_2O_4	c	$BaCO_3$	a
$Ba(CO_3)_2$	d	Ba_2CO_3	b

ما كتلة 3.40×10^{22} ذرات الهيليوم (He) الكتلة المولية للهيليوم (4.0 g/mol) (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})			
$0.446\ g$	a	$0.226\ g$	c
$0.056\ g$	b	$0.014\ g$	d

يستخدم ملح كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$ كمزيل للثلج ما النسبة المئوية بحسب الكتلة لعنصر الكالسيوم في المركب ؟ (الكتلة المولية لمركب كلوريد الكالسيوم = 110.98 g/mol وللكالسيوم Ca – 40.08 g/mol)			
$63.89\%\ Ca$	a	$53.44\%\ Ca$	c
$36.11\%\ Ca$	b	$47.21\%\ Ca$	d

ما كتلة كلوريد الحديد (III) التى تحتوى على 2.35×10^{23} من أيونات الكلوريد الكتلة المولية لمرطب كلوريد الحديد (III) – 162.35 g/mol) (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})			
$15.1\ g$	a	$71.9\ g$	c
$21.1\ g$	b	$18.2\ g$	d