

تم تحميل وعرض العادة من



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوازيع المناهج وتحاضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



EXPLORE IT ON
AppGallery

GET IT ON
Google Play

Download on the
App Store



ثاني ثانوي	الفصل
1446 / /	التاريخ

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

						الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...
فلوريد الصوديوم ثنائي الماء	د	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 76 g/mol. فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علماً بأن O = 16 / N=14	2	36.8 %	د	28.1 %	ج	46.7 %
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	3	44.75 %	ب	44.7 %	ج	36.8 %
المواد الكيميائية	د	الحسابات الكيميائية	ب	الخواص الكيميائية	ج	النugارات الكيميائية
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$	4	10	د	8	ج	6
الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...	5	C_3H_6	د	C_2H_2	ج	CH_2
الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...	6	صيغة الملح المائي	د	النugبة المولية	ب	الصيغة الأولية
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي علماً بأن الكتلة المولية O = 16 / C = 12 / Na = 23 /	7	40 g/mol	د	65 g/mol	ج	100 g/mol
عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو	8	10	د	8	ج	6
حسب معادلة الكيميائية التالية: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي	9	H_2O	د	H_2SiF_6	ج	HF
الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.	10	صحيح	ب	خطأ		
يستخدم الملح اللامائي كمحفف لحفظ المواد من الرطوبة.	11	صحيح	ب	خطأ		
سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. N=14 / O=16	12	N_2O	ب	N_2O_2	ج	NO_2
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.	13	صحيح	ب	خطأ		
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية						
/ أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟						
/2 أكمل الفراغات التالية:						
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي ب..... الملح اللامائي.						
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل						
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$						

الاسم

الصف

- | | | | | | | | |
|----|-------------------------|-------------------------|-------------------------|-------------------------|----|-------------------------|-------------------------|
| 1 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 11 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 2 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 12 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 3 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 13 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 4 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 5 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 6 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 7 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 8 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 9 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 10 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | | | |

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

							الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...
1							أ فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء ب كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء ج كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء
2							إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 76 g/mol . فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علماً بأن $O = 16$ / $N = 14$
3							أ 36.8 % ب 44.75 % ج 28.1 % د 46.7 %
4							دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...
5							أ التغيرات الكيميائية ب الحسابات الكيميائية ج الخواص الكيميائية د المواد الكيميائية
6							عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
7							أ 10 ب 4 ج 8 د 6
8							الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...
9							أ C_3H_6 ب C_2H_2 ج CH_2 د C_2H_4
10							الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...
11							أ صيغة الملح المائي ب الصيغة الأولية ج الصيغة الجزيئية د النسب المولية
12							الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي علماً بأن الكتلة المولية $O = 16$ / $C = 12$ / $\text{Na} = 23$ / $\text{C} = 12$
13							أ 40 g/mol ب 106 g/mol ج 65 g/mol د 100 g/mol
							عدد النسب المولية لتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو
							أ 10 ب 4 ج 8 د 6
							حسب معادلة الكيميائية التالية: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحددة لتفاعل هي
							أ H_2O ب H_2SiF_6 ج HF د SiO_2
							الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.
							أ خطأ ب ص
							يستخدم الملح اللامائي كمحفف لحفظ المواد من الرطوبة.
							أ خطأ ب ص
							سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. $\text{N}=14$ / $O=16$
							أ N_2O ب N_2O_2
							أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.
							أ خطأ ب ص
							السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية
							أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟
							استهلاك إحدى المواد تماماً
							2/ أكمل الفراغات التالية:
							أـ. يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ التسخين الملح اللامائي.
							بـ. تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية
							3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية:
							$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
							$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة.

الاسم العلمي لمركب $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ هو											
أ	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ج	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	د	كربونات المغниسيوم سباعي الماء				1
2	إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي 124 g/mol فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب. علما بأن الكتلة المولية لـ $S=32$	أ	22.5 %	ب	32.4 %	ج	42.5 %	د	25.8 %		2
3	دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	أ	المواد الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية	د	التغيرات الكيميائية		3
4	عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$	أ	2	ب	3	ج	5	د	6		4
5	أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟	أ	H_2O_2	ب	C_6H_{12}	ج	H_2O	د	C_6H_6		5
6	الصيغة التي تبين أصغر نسبة عدديّة صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ...	أ	النسب المولية	ب	الصيغة الأولية	ج	صيغة الملح المائي	د			6
7	الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K_2CO_3 تساوي ... $K=39 / C=12 / O=16$	أ	40 g/mol	ب	65 g/mol	ج	100 g/mol	د	138g/mol		7
8	عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ هو	أ	2	ب	4	ج	6	د	8		8
9	حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي	أ	SiO_2	ب	HF	ج	H_2SiF_6	د	H_2O		9
10	مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية CH_2 فإن صيغته الجزيئية هي $C=12 / H=1 . C_3H_6$	أ	خطأ	ب	خطأ	ج	C_3H_6	د	H_2SiF_6		10
11	يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة	أ	خطأ	ب	خطأ	ج					11
12	الأملاح المائية مركيبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.	أ	خطأ	ب	خطأ	ج					12
13	أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.	أ	خطأ	ب	خطأ	ج					13

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية

أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟

أكمل الفراغات التالية:

أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ الملح اللامائي.

ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل

$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ أوزن المعادلة الكيميائية التالية:

أوزن المعادلة الكيميائية التالية:

For more information about the study, please contact Dr. John Smith at (555) 123-4567 or via email at john.smith@researchinstitute.org.

أوزن المعادلة الكيميائية التالية:

الاسم

الصف

- | | | | | | | | |
|----|-------------------------|-------------------------|-------------------------|-------------------------|----|-------------------------|-------------------------|
| 1 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 11 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 2 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 12 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 3 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | 13 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ |
| 4 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 5 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 6 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 7 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 8 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 9 | <input type="radio"/> د | <input type="radio"/> ج | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | |
| 10 | <input type="radio"/> ب | <input type="radio"/> أ | | | | | |

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

						الاسم العلمي لمركب $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ هو	1
كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء	د	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي $124 g/mol$ فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب. علما بأن الكتلة المولية لـ $S=32$							2
25.8 %	د	42.5 %	ج	32.4 %	ب	22.5 %	أ
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...							3
المواد الكيميائية	د	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية	ب	التغيرات الكيميائية	
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل $3 mol$ من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$							4
6	د	5	ج	3	ب	2	أ
أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟							5
C_6H_6	د	H_2O	ج	C_6H_{12}	ب	H_2O_2	أ
الصيغة التي تبين أصغر نسبة عدديّة صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ...							6
صيغة الملح المائي	د	الصيغة الجزيئية	ج	الصيغة الأولية	ب	النسبة المولية	أ
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K_2CO_3 تساوي ... $K=39 / C=12 / O=16$							7
138g/mol	د	100 g/mol	ج	65 g/mol	ب	40 g/mol	أ
عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ هو							8
8	د	6	ج	4	ب	2	أ
حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل $0.67 mol$ من SiO_2 و $2 mol$ من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي							9
H_2O	د	H_2SiF_6	ج	HF	ب	SiO_2	أ
مركب كتلته المولية $42 g/mol$ وصيغته الأولية CH_2 فإن صيغته الجزيئية هي C_3H_6 .							10
صحيح	ب	خطأ					
يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة							11
صحيح	ب	خطأ					
الأملام المائية مركبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.							12
صحيح	ب	خطأ					
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.							13
صحيح	ب	خطأ					
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية							
أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟							
استهلاك أحدى المواد تماماً							
2/ أكمل الفراغات التالية:							
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ التسخين. الملح اللامي.							
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.							
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية:							
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$							
$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$							

الملكة العربية السعودية			
وزارة التعليم			
الادارة العامة للتعليم بمحافظة	30	
مدرسة
الدرجة كتابه			
اسم المصحح		/ أ	
اسم المراجع		/ أ	
العنوان			

اختبار الفصل الدراسي الأول - الدور الاول لعام 1446 هـ

13

السؤال الأول : (أ) ضع علامه (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامه (✗) امام العبارة الخاطئة :

العلامة	العبارة	م
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلى للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	
2	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	
3	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	
4	نصف قطر Mg_{12} أعلى من نصف قطر Ba_{65}	
5	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	
6	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان O_{16}, H_{1}	
7	التمثيل النقطي للاكترونات في Ca_{20} .	
8	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من $LiBr$ فان نسبة عنصر الديثيوم تساوي 35%.	
9	اسم المركب $HCIO_3$ حمض الهيدروكلوريك	
10	تحتار خواص السبانك قليلا عن خواص العناصر المكونة لها	
11	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	
12	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صفيته الاولية CH_{13} فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	
13	ت تكون الرابطة سيجما عندما تشارك ذرتان في الاكترونات في الرابطة التساهمية بداخل المستويات بشكل راسي	

السؤال الثاني : اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 - عناصر قابلة للطرق والسحب ووصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -

- أ) اللافزات ب) الفلزات ج) الغازات النبيله د) الاشباه الفلزات

2 - عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $2H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$ تساوي

- أ) 6 ب) 3 ج) 12 د) 1.5

3 - عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي : -

- أ) $Al(OH)_3$ ب) Al_2O_3 ج) $AlPO_4$ د) $AlCl_3$

4 - ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنة جديدة مماثلة في عملية : -

- أ) التميؤ ب) التحليل ج) التهجين د) الرنين

5 - اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $4s^2 3d^{10} 4p_{30} [Ar]_{18}$ فان عنصر

- أ) انتقال وفلز ب) مماثل لافلز ج) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز

6 - نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والاكترونات الحرة في الشبكة الفرزية : -

- أ) الايونية ب) التساهمية ج) الفلزية د) الهيدروجينية

7 - أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

- أ) KCl ب) $MgCl_2$ ج) $NaCl$

8 - يتم حساب عدد النسب المولية لا يتفاعل موزن بالعلاقة : -

- أ) $2n^2$ ب) $n-1$ ج) $n(n+1)$

9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2} m$ وسرعه الضوء $3 \times 10^8 m/s$ يساوي Hz

- أ) 67.7×10^5 ب) 34 ج) 4.33×10^9 د) 3.44×10^9

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة - حالة الاسقرار - الالكتروليت - الفوتون - تركيب لويس

- 1 المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.....
- 2 ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء
- 3 المادة التي تستهلك كلها في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....
- 4 جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة
- 5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة

(ب) علل لمائي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً .

السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_2$

انتهت الاستئلة

نموذج الإجابة

اسم الطالب الثلاثي

نموذج إجابة

رقم الجنة :

الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول - ثانى - ثالث)

زمن الاختبار /

فقط

مدرسة مدرسة

الدرجة كتابه: الدرجة كتابه:

المادة / كيمياء 2 توقيعه أ / اسم المصحح

المدقق وتوقيعه / توقيعه أ / اسم المراجع

اختبار الفصل الدراسي الأول - الدور الأول لعام 1446 هـ

13

السؤال الأول : (أ) ضع علامه (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامه (✗) امام العبارة الخاطئة :

العلامة	العبارة	م
✗	الصيغة التي تبين العدد الفعلى للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	1
✓	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	2
✓	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	3
✗	نصف قطر Mg_{12} أعلى من نصف قطر Ba_{56}	4
✓	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	5
✓	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان O_{16}, H_{1}	6
✓	التمثيل النقطي للإلكترونات في Ca_{20} هو .	7
✓	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من $LiBr$ فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	8
✗	اسم المركب $HCIO_3$ حمض الهيدروكلوريك	9
✓	تختلف خواص السبياٹك قليلاً عن خواص العناصر المكونة لها	10
✓	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	11
✓	اذا كان لديك المركب كتلته المولية $78.12g/mol$ صفيحته الاولية $CH_{13.9}$ فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	12
✓	ت تكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بداخل المستويات بشكل راسى	13

السؤال الثاني : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

9

عناصر قابلة للطرق والسحب وموصولة للكهرباء والحرارة بشكل جيد :-

1	اللافزات	ب) الفلزات	ج) الغازات النبيلة	د) الاشباه الفلزات
2	عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعلة لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $2HBr \rightarrow H_2 + Br_2$ تساوي			
3	عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي :-			
4	يُنتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنّة جديدة مماثلة في عملية :-			
5	اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $Zn_{30}^{4s^2 3d^{10} [Ar]_{18}}$ فان عنصر			
6	نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرية في الشبكة الفلزية :-			
7	أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -			
8	يتم حساب عدد النسبة المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة :-			
9	تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2} m$ وسرعه الضوء $s/3 \times 10^8 m$ يساوي Hz			
أ) الأيونية	ب) التساهمية	ج) الفلزية	د) الهيدروجينية	
أ) انتقال وفلز	ب) مماثل لافلز	ج) مماثل وفلز	د) مماثل وشبه فلز	
أ) كربونات	ب) مسحوق	ج) مسحوق	د) مسحوق	
أ) اقلب الورقة	ب) 34	ج) 4.33 × 10 ⁹	د) 67.7 × 10 ⁵	3.44 × 10 ⁹

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة - حالة الاستقرار - الالكتروليت - الفوتون - تركيب لويس

.....**الالكتروليت**..... 1 - المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.....

.....**تركيب لويس**

..... 2 - ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء

.....**المادة المحددة**..... 3 - المادة التي تستهلك كلها في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....

.....**الفوتون**

..... 4 - جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة

.....**حالة الاستقرار**..... 5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة

(ب) علل لما يلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً

.....**سهولة فقد الإلكترونات التكافؤ فيها**.....

السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية

حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$

نسبة المردود المئوية

$$\text{نسبة المردود المئوية} = \frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} \times 100$$

$$100 \times \frac{0.433}{0.685} =$$

$$\% 63.21 =$$

انتهت الاسئلة

		اسم الطالب	
	ثاني ثانوي مسارات	الفصل	
	١٤٤٦ / / هـ	التاريخ	

السؤال الأول: اختياري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب :

 الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...

أ	فلوريد الماغنيسيوم	ب	كلوريد الماغنيسيوم	ج	كلوريد الكالسيوم	د	فلوريد الصوديوم
ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء	ثانية الماء

إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 76 g/mol . فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر O = 16 / N=14

أ	44.75 %	ب	46.7 %	ج	28.1 %	د	36.8 %
---	---------	---	--------	---	--------	---	--------

دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...

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

 الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...

أ	C_2H_4	ب	CH_2	ج	C_2H_2	د	C_3H_6
---	------------------------	---	---------------	---	------------------------	---	------------------------

الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...

أ	صيغة الملح المائي	د	صيغة الملح المائي	ج	الصيغة الأولية	ب	النسب المولية
---	-------------------	---	-------------------	---	----------------	---	---------------

عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو

أ	4	ب	6	ج	8	د	10
---	---	---	---	---	---	---	----

حسب معادلة الكيميائية التالية: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي

أ	SiO_2	ب	HF	ج	H_2SiF_6	د	H_2O
---	----------------	---	-------------	---	--------------------------	---	----------------------

الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عدديّة صحيحة لمولات العناصر في المركب.

أ	خطأ	ب	خطأ
---	-----	---	-----

يستخدم الملح اللامائي كمجف لحفظ المواد من الرطوبة.

أ	خطأ	ب	خطأ
---	-----	---	-----

أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.

أ	خطأ	ب	خطأ
---	-----	---	-----

السؤال الثاني:

/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟



أوزني المعادلة الكيميائية التالية:

حسب المعادلة الكيميائية الموزونة التالية $2\text{CH}_4 + \text{S}_8 \rightarrow 2\text{CS}_2 + 4\text{H}_2\text{S}$ احسب عدد مولات S_8 من 1,5 mol الناتج عن تفاعل

الحلم هو مجرد حلم اما الهدف فهو حلم له خطة وموعد نهائي
لتحقيقه

وفقاً لله عزيزتي

معلمتك/مشاعل عريشي

السؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة :

				الاسم العلمي لمركب $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ هو ...				
كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء	د	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	أ	1
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي 124 g/mol فاحسبى النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب . $S=32$								2
25.3 %	د	42.5 %	ج	32.4 %	ب	22.5 %	أ	
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...								3
أ) التغيرات الكيميائية	ب	الخواص الكيميائية	ج	الحسابات الكيميائية	د	المعادلات الكيميائية		
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي								4
$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$	6	5	ج	3	ب	2	أ	
أى المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية ؟								5
C ₆ H ₆	د	H ₂ O	ج	C ₆ H ₁₂	ب	H ₂ O ₂	أ	
الصيغة التي تبين أصغر نسبة عدديّة صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ...								6
أ) الصيغة الكيميائية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي		
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K ₂ CO ₃ تساوي ...								7
K=39 / C=12 / O=16	138g/mol	100 g/mol	ج	65 g/mol	ب	40 g/mol	أ	
عدد النسب المولية للتفاعل $KOH + HCl \rightarrow KCl + H_2O$ هو ..								8
12	د	18	ج	20	ب	30	أ	
إذا تفاعل 0.67 mol من SiO ₂ و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي :								9
SiO ₂ +6HF→H ₂ SiF+2H ₂ O	H ₂ O	د	H ₂ SiF	ج	HF	ب	SiO ₂	أ
مركب كتلته المولية 42 و صيغته الأولية CH ₂ فإن صيغته الجزيئية هي ...								10
C=12 / H=1								
أ) ص								
يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة .								11
أ) ص								
ب خطأ								
الأملاح المائية مركبات أيونية صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة .								12
أ) ص								
ب خطأ								
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد عدد المولات .								13
أ) ص								
ب خطأ								

الاسم	الصف	الفصل

- هـ دـ جـ بـ أـ هـ دـ جـ بـ أـ
- 1 11 2 12 3 13 4 14 5 15 6 16 7 17 8 18 9 19 10 20

السؤال المقالى / أ) لماذا نستخدم فائضاً من مادة متفاعلة ؟

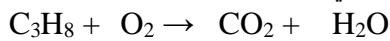
ب) أكملي الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الملح اللامائي الملح اللامائي ب

- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :



أسئلة اختبار مادة كيمياء (1-2)		المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مكتب شرق الثانوية الثالثة والأربعون
اسم الطالبة		
ثاني ثانوي	الفصل	
التاريخ		
1446 / /		

انتهت الأسئلة

دعاً لك بال توفيق

السؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة :

1	الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...					
أ	فلوريد الصوديوم ثانوي الماء	د	كلوريد الكالسيوم ثانوي الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم ثانوي الماء	ب
أ	إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 46. فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. $N=14$.	36.8 %	د	28.1 %	ج	46.7 %
2	دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...					
أ	النحوث الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية	د
3	عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$					
4	10	د	8	ج	6	ب
أ	الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...					
5	C_3H_6	د	C_2H_2	ج	CH_2	ب
6	الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...					
أ	الصيغة الكيميائية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية	د
7	الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي ... $\text{Na}=23 / \text{C}=12 / \text{O}=16$					
أ	40 g/mol	د	65 g/mol	ج	100 g/mol	ب
8	عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو					
أ	25	د	20	ج	6	ب
9	إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي :					
أ	H_2O	د	H_2SiF	ج	HF	ب
10	الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عدديّة صحيحة لمولات العناصر في الماء					
أ	صح	خطأ				
11	يستخدم الملح اللا مائي كمجف لحفظ المواد من الرطوبة .					
أ	صح	خطأ				
12	سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol و صيغته الأولية NO فما صيغته					
أ	N_2O_2	ب	NO_2	ج	N_2O_3	د
13	أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة .					
أ	صح	خطأ				

السؤال المقالي / أ) لماذا نستخدم فائضاً من مادة متفاعلة ؟

ب) أكمل الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الملح المائي ب..... الملح اللامائي .

- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما

اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

$$+ \text{ O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$