

تم تحميل وعرض هذا الماده من موقع واجبي:



www.wajibi.net

اشترك معنا ليطلع كل جديد:



ثاني ثانوي	الفصل
1445 / /	التاريخ

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

						الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...	
د	فلوريد الكالسيوم ثاني الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم ثانوي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم ثانوي الماء	أ	1
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	36.8 %	د	28.1 %	ج	46.7 %	ب	2
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	10	د	8	ج	6	ب	3
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$	C ₃ H ₆	د	C ₂ H ₂	ج	CH ₂	ب	4
الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C ₂ H ₄ هي ...	40 g/mol	د	65 g/mol	ج	100 g/mol	ب	5
الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...	40 g/mol	د	65 g/mol	ج	100 g/mol	ب	6
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na ₂ CO ₃ تساوي علماً بأن الكتلة المولية O = 16 / C = 12 / Na = 23 /	10	د	8	ج	6	ب	7
عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو	10	د	8	ج	6	ب	8
حسب معادلة الكيميائية التالية: SiO ₂ + 6HF → H ₂ SiF ₆ + 2H ₂ O إذا تفاعل 0.67 mol من SiO ₂ و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي	H ₂ O	د	H ₂ SiF ₆	ج	HF	ب	9
الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.	10	د	8	ج	6	ب	10
يستخدم الملح اللامائي كمحفف لحفظ المواد من الرطوبة.	10	د	8	ج	6	ب	11
سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. N=14 / O=16	N ₂ O	د	N ₂ O ₂	ج	N ₂ O	ب	12
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.	10	د	8	ج	6	ب	13
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية	10	د	8	ج	6	ب	
أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟	10	د	8	ج	6	ب	
2/ أكمل الفراغات التالية:	10	د	8	ج	6	ب	
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي ب..... الملح اللامائي.	10	د	8	ج	6	ب	
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل	10	د	8	ج	6	ب	
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: C ₃ H ₈ + O ₂ → CO ₂ + H ₂ O	10	د	8	ج	6	ب	

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 | | | | | |

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

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

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

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 | | | | | |

ثاني ثانوي	الفصل
1445 / /	التاريخ

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	أ
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	أ
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	ج	خطأ	د	خطأ	أ
يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة						11	
صحيح	ب	خطأ	ج	خطأ	د	خطأ	أ
الأملام المائية مركبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.						12	
صحيح	ب	خطأ	ج	خطأ	د	خطأ	أ
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.						13	
صحيح	ب	خطأ	ج	خطأ	د	خطأ	أ
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		
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة	30
مدرسة
الدرجة كتابه		
اسم المصحح	/ أ	فقط
اسم المراجع	/ أ	توقيعه
المادة / كيمياء 2	توقيعه	توقيعه
زمن الاختبار /		

اختبار الفصل الدراسي الأول - الدور الاول لعام 1444 هـ

13

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

العلامة	العبارة	م
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي 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} هو .Ca.	
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 صفيحته الاولية CH كتلتها mol / 13.g 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) اللافازات 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 مهجنـه جديدة مماثلة في عملية : -

- أ) التميـوـن ب) التحلــيل ج) التهــجــين د) الرــنــين

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

- أ) انتقالـي وفلــز ب) مــماــثــلــ لــافــلــز ج) مــماــثــلــ وــفــلــز د) مــماــثــلــ وــشــبــهــ فــلــز

6 - نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجــبة لــلــفــلــزــاتــ وــالــاــلــكــتــرــوــنــاتــ الــحــرــةــ في الشــبــكــةــ الفــلــزــيــةــ : -

- أ) الاــيــوــنــيــةــ ب) التــســاــهــمــيــةــ ج) الــفــلــزــيــةــ د) الــهــيــدــرــوــجــيــنــيــةــ

7 - أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

- أ) $NaCl$ ب) $CuCl$ ج) $MgCl_2$ د) KCl

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

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

9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجــي $8.72 \times 10^{-2} m$ وسرعــهــ الضــوءــ $3 \times 10^8 m/s$ يساوي Hz

- أ) 67.7×10^5 ب) 4.33×10^9 ج) 34 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

اسم الطالب الثلاثي

نموذج إجابة

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

30 الادارة العامة للتعليم بمحافظة
مدرسة
الدرجة كتابه:

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

زمن الاختبار /
..... فقط

المادة / كيمياء 2

..... توقيعه

..... توقيعه

..... ا/.....

اسم المصحح

..... ا/.....

اسم المراجع

اختبار الفصل الدراسي الأول - الدور الأول لعام 1444 هـ

13

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

العلامة	العبارة	م
✗	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	1
✓	مستوى الطاقة 3d < 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 $HClO_3$ 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 الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

9

1	عناصر قابلة للطرق والسحب وموصولة للكهرباء والحرارة بشكل جيد :-
2	(اللافزات) (ب) الفلزات (ج) الغازات النبيلة (د) الاشباه الفلزات
3	عدم مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعلة لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $2HBr \rightarrow H_2 + Br_2$ تساوي
4	اذا كان لديك المركب كتلته المولية $45^23d^{10}Zn_{30}[Ar]_{18}$ فان عنصر	1.5
5	ينتاج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنة جديدة مماثلة في عملية :-
6	(أ) التميؤ (ب) التحليل (ج) التجين (د) الرنين
7	اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $Al(OH)_3$ مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي :-
8	نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية :-
9	(أ) الايونية (ب) التساهمية (ج) الفلزية (د) الهيدروجينية
10	يتم حساب عدد النسبة المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة :-
11	تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2} m$ وسرعه الضوء $s/3 \times 10^8 m$ يساوي Hz
12	اقلب الورقة

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

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

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

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

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

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

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

(ب) علل لما يلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً

لسهولة فقد الإلكترونات التكافؤ فيها

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



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 الأسئلة

1445 / / التاريخ

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 ...							1		
كيريتات المغنيسيوم سباعي الماء	د	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	ج	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	أ		
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كيريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي 124 g/mol فاحسب 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_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 $KOH + HCl \rightarrow KCl + H_2O$ 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	H ₂ O	د	H ₂ SiF	ج	HF	ب	SiO ₂	أ
مركب كتلته المولية 42 g/mol و صيغته الأولية CH ₂ فإن صيغته الجزيئية هي ... $C=12 / H=1$. C ₃ H ₆	10	أ ص	ب خطأ	أ ص	ب خطأ	أ ص	ب خطأ	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

- 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 ؟

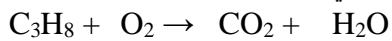
ب) أكملي الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الמלח ламائى الملح ламائى

- يتوقف التفاعل الكيميائى عندما

ج) اوزنى المعادلة الكيميائية التالية :



انتهت الأسئلة

دعواتي لك بالتفوق

السؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد اختاري 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 الصوديوم ثانوي ب فلوريد الماغنيسيوم ثانوي ج كلوريد الكالسيوم ثانوي د فلوريد الماء	ج	ب	ج	ب	ج	ب	أ
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 46 g/mol . فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب.	36.8 %	د	28.1 %	ج	46.7 %	ب	44.75 %
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
أ التغيرات الكيميائية ب الحسابات الكيميائية ج الخواص الكيميائية د المواد الكيميائية	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي	$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$	10	8	ج	6	ج	4
الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...	C_2H_4	أ	CH_2	ب	C_3H_6	ج	ج
الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
أ الصيغة الكيميائية ب الصيغة الأولية ج الصيغة الجزيئية د صيغة الملح المائي	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
الكتلة المولية لكربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي ...	$\text{O}=16 / \text{C}=12 / \text{Na}=23$	65 g/mol	40 g/mol	100 g/mol	106 g/mol	ج	أ
عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو	4	6	ج	20	25	د	أ
إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحددة للتفاعل هي :	$\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$	أ	ب	ج	ج	د	ج
أ الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في الماء ...	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
أ صح ب خطأ	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
يستخدم الملح اللا مائي كمجف لحفظ المواد من الرطوبة .	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
أ صح ب خطأ	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol و صيغته الأولية NO فما صيغته	N_2O_2	أ	N_2O_3	ب	NO_2	ج	ج
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة .	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج
أ صح ب خطأ	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج

الاسم	الصف	الفصل
.....

- | | | |
|----|-------|----|
| 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) أكمل الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الملح المائي بـ الملح اللا مائي .

- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

