|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية****وزارة التعليم****الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة****مكتب شرق****الثانوية الثالثة والأربعون** | الوصف: C:\Users\M\تنزيل (35).jpg | **أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)**  |
| **اسم الطالبة** |  |
| **الفصل** | **ثاني ثانوي**  |
| **التاريخ** | **/ / 1445** |

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

|  |  |
| --- | --- |
| **1** | الاسم العلمي لمركبMgSO4.7H2O هو ... |
| أ | فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء | ب | كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء  | ج | كلوريد الصوديوم سباعي الماء | د | كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء |
| **2** | إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na2SO4هي 124 g/mol فاحسبي النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب . S=32  |
| أ | 22.5 % | ب | 32.4 % | ج | 42.5 % | د | 25.3 % |
| **3** | دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ... |
| أ | التغيرات الكيميائية | ب | الخواص الكيميائية | ج | الحسابات الكيميائية | د | المعادلات الكيميائية |
| **4** | عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي N2+3H2→2NH3 |
| أ | 2 | ب | 3 | ج | 5 | د | 6 |
| **5** | أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية ؟ |
| أ | H2O2 | ب | C6H12 | ج | H2O | د |  C6H6 |
| **6** | الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ... |
| أ | الصيفة الكيميائية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| **7** | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K2CO3 تساوي ... K=39 /C=12 / O=16 |
| أ | 40 g/mol | ب | 65 g/mol  | ج | 100 g/mol | د | 138g/mol  |
| **8** | عدد النسب المولية للتفاعل HCl + KOH → KCl + H2O هو .. |
| أ | 30 | ب | 20 | ج | 18 | د | 12 |
| **9** | SiO2+6HF→H2SiF+2H2O إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي : |
| أ | SiO2 | ب | HF | ج | H2SiF | د | H2O |
| **10** | مركب كتلته المولية 42 g/mol و صيغته الأولية CH2 فإن صيغته الجزيئية هي C3H6. C=12 / H=1 |
| أ | صح | ب | خطأ |
| **11** |  يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة .  |
| أ | صح | ب | خطأ |
| **12** | الأملاح المائية مركبات أيونية صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة . |
| أ | صح | ب | خطأ |
| **13** | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد عدد المولات .77 |
| أ | صح | ب | خطأ |

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

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

1. أكملي الفراغات التالية:
* يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الملح المائي بـ ............................ الملح اللامائي

* يتوقف التفاعل الكيميائي عندما ................................

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

O2 → CO2 + H2O C3H8 +

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية****وزارة التعليم****الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة****مكتب شرق****الثانوية الثالثة والأربعون** | الوصف: C:\Users\M\تنزيل (35).jpg | **أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)**  |
| **اسم الطالبة** |  |
| **الفصل** | **ثاني ثانوي**  |
| **التاريخ** | **/ / 1445** |

 انتهت الأسئلة

دعواتي لك بالتوفيق

 ا**لسؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد** اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة :

|  |  |
| --- | --- |
| **1** | الاسم العلمي لمركب CaCl2.2H2O هو ... |
| أ | فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء | ب | كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء  | ج | كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء | د | فلوريد الصوديوم ثنائي الماء |
| **2** | إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N2O3 هي 46 g/mol.فاحسبي النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب .N=14 |
| أ | 44.75 % | ب | 46.7 % | ج | 28.1 % | د | 36.8 %  |
| **3** | دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ... |
| أ | التغيرات الكيميائية | ب | الحسابات الكميائية | ج | الخواص الكيميائية | د | المواد الكيميائية |
| **4** | عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي N2+3H2→2NH3 |
| أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 |
| **5** | الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C2H4 هي ... |
| أ | C2H4 | ب | CH2 | ج |  C2H2 | د | C3H6 |
| **6** | الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيئ واحد من المادة هي ... |
| أ | الصيغة الكيميائية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| **7** | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na2CO3 تساوي ... Na=23 /C=12 / O=16 |
| أ | 106 g/mol | ب | 100 g/mol | ج | 65 g/mol | د | 40 g/mol |
| **8** | عدد النسب المولية للتفاعل 2Mg + O2 → 2MgO هو |
| أ | 4 | ب | 6 | ج | 20 | د | 25 |
| **9** |  SiO2+6HF→H2SiF+2H2O إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي : |
| أ | SiO2 | ب | HF | ج | H2SiF | د | H2O |
| **10** | الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب . |
| أ | صح | ب | خطأ |
| **11** |  يستخدم الملح اللا مائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة . |
| أ | صح | ب | خطأ |
| **12** | سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol و صيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية . N=14 / O=16 |
| أ | N2O2 | ب | N2O NO2 N2O3 |
| **13** | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة .77 |
| أ | صح | ب | خطأ |

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

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

1. أكملي الفراغات التالية:
* يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من

الملح المائي بـ .......................... الملح اللامائي .

* يتوقف التفاعل الكيميائي عندما ...............................

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

O2 → CO2 + H2O C3H8 +

 انتهت الأسئلة

 دعواتي لك بالتوفيق