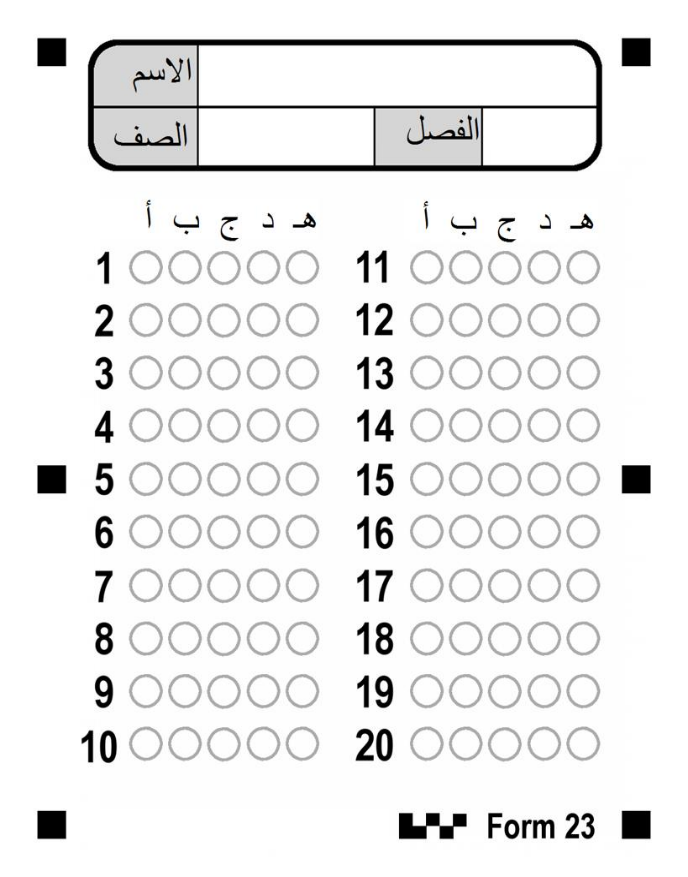
|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية**  **وزارة التعليم**  **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة**  **مكتب شرق**  **الثانوية الثالثة والأربعون** | الوصف: C:\Users\M\تنزيل (35).jpg | **أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)** | |
| **اسم الطالبة** |  |
| **الفصل** | **ثاني ثانوي** |
| **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 .  7  7 | | | | | | | | | | | | |
| 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 .  7  7 | | | | | | | | | | | | |
| 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