تم رفع الملف

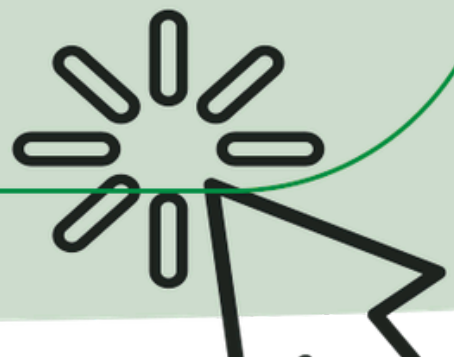
موقع أفق التعليمي

للعودة الى الموقع اكتب في بحث جوجل

موقع أفق التعليمي



apktvstore.com



| | | |
|---|---|---|
| | | **أسئلة اختبار مادة كيمياء A** |
| | | **اسم الطالب** |
| | | **الفصل** ثاني ثانوي |
| | | **التاريخ** / / |

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

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | الاسم العلمي لمركب $CaCl_2.2H_2O$ 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 $N_2O_3$هي 76 g/mol. فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علما بإن الكتل المولية O = 16 / 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 الكيميائية | 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 $N_2+3H_2\rightarrow 2NH_3$ | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 |
| 5 | الصيغة الأولية لمركب الإيثلين $C_2H_4$ هي ... | | | | | | | |
| | أ | $C_2H_4$ | ب | $CH_2$ | ج | $C_2H_2$ | د | $C_3H_6$ |
| 6 | الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ... | | | | | | | |
| | أ | النسب المولية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| 7 | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم $Na_2CO_3$ تساوي .... علما بأن الكتلة المولية 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 $2Mg + O2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 |
| 9 | حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF_6$ | د | $H_2O$ |
| 10 | الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 11 | يستخدم الملح اللامائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 12 | سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. N=14 / O=16 | | | | | | | |
| | أ | $N_2O_2$ | ب | $N_2O$ | | | | |
| 13 | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة. | | | | | | | |
| | أ | صح | 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 بـ ..... الملح اللامائي.

ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل .....

3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

الاسم

الصف

ZIPGRADE.COM

اختبار الفترة الأولى الصف الثاني الثانوي 0220) A)

1 أ ب ج د

2 أ ب ج د

3 أ ب ج د

4 أ ب ج د

5 أ ب ج د

6 أ ب ج د

7 أ ب ج د

8 أ ب ج د

9 أ ب ج د

10 أ ب

11 أ ب

12 أ ب

13 أ ب

| | | |
|---|---|---|
| | | أسئلة اختبار مادة كيمياء A |
| | | اسم الطالب |
| | | الفصل: ثاني ثانوي |
| | | التاريخ: / / |

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

| | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | الاسم العلمي لمركب $CaCl_2.2H_2O$ 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 $N_2O_3$ هي 76 g/mol. فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علما بإن الكتل المولية O = 16 / 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 الكيميائية | 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 $N_2+3H_2 \rightarrow 2NH_3$ | | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 | |
| 5 | الصيغة الأولية لمركب الإيثلين $C_2H_4$ هي ... | | | | | | | | |
| | أ | $C_2H_4$ | ب | $CH_2$ | ج | $C_2H_2$ | د | $C_3H_6$ | |
| 6 | الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ... | | | | | | | | |
| | أ | النسب المولية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي | |
| 7 | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم $Na_2CO_3$ تساوي .... علما بأن الكتلة المولية 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 $2Mg + O2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 | |
| 9 | حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي | | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF_6$ | د | $H_2O$ | |
| 10 | الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب. | | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | | |
| 11 | يستخدم الملح اللامائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة. | | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | | |
| 12 | سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. N=14 / O=16 | | | | | | | | |
| | أ | $N_2O_2$ | ب | $N_2O$ | | | | | |
| 13 | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة. | | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | | |

**السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية**

أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟

استهلاك إحدى المواد تماماً

2/ أكمل الفراغات التالية:

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

ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.

3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$

| | | |
|---|---|---|
| | | **أسئلة اختبار مادة كيمياء B** |
| | | **اسم الطالب** |
| | | **الفصل** ثاني ثانوي |
| | | **التاريخ** / / |

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

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | الاسم العلمي لمركب $MgSO_4.7H_2O$ 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 $Na_2SO_4$ 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 % |
| 3 | دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ... | | | | | | | |
| | أ | التغيرات الكيميائية | ب | الحسابات الكيميائية | ج | الخواص الكيميائية | د | المواد الكيميائية |
| 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 |
| 5 | أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ | | | | | | | |
| | أ | $H_2O_2$ | ب | $C_6H_{12}$ | ج | $H_2O$ | د | $C_6H_6$ |
| 6 | الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ... | | | | | | | |
| | أ | النسب المولية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| 7 | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم $K_2CO_3$ تساوي ... O=16 / C=12 / K=39 | | | | | | | |
| | أ | 40 g/mol | ب | 65 g/mol | ج | 100 g/mol | د | 138g/mol |
| 8 | عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | |
| | أ | 2 | ب | 4 | ج | 6 | د | 8 |
| 9 | حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF_6$ | د | $H_2O$ |
| 10 | مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية $CH_2$ فإن صيغته الجزيئية هي $C_3H_6$. 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 صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 13 | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة. | | | | | | | |
| | أ | صح | 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 بـ ..... 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 | د | ج | ب | أ | 11 | ب | أ |
| 2 | د | ج | ب | أ | 12 | ب | أ |
| 3 | د | ج | ب | أ | 13 | ب | أ |
| 4 | د | ج | ب | أ | | | |
| 5 | د | ج | ب | أ | | | |
| 6 | د | ج | ب | أ | | | |
| 7 | د | ج | ب | أ | | | |
| 8 | د | ج | ب | أ | | | |
| 9 | د | ج | ب | أ | | | |
| 10 | ب | أ | | | | | |

ZIPGRADE.COM

اختبار الفترة الأولى الصف الثاني الثانوي 5280) B)

| | | |
|---|---|---|
| | | **أسئلة اختبار مادة كيمياء B** |
| | | **اسم الطالب** |
| | | **الفصل** ثاني ثانوي |
| | | **التاريخ** / / |

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

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | الاسم العلمي لمركب $MgSO_4.7H_2O$ 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 $Na_2SO_4$ 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 % |
| 3 | دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ... | | | | | | | |
| | أ | التغيرات الكيميائية | ب | الحسابات الكيميائية | ج | الخواص الكيميائية | د | المواد الكيميائية |
| 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 |
| 5 | أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ | | | | | | | |
| | أ | $H_2O_2$ | ب | $C_6H_{12}$ | ج | $H_2O$ | د | $C_6H_6$ |
| 6 | الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ... | | | | | | | |
| | أ | النسب المولية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| 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 |
| 8 | عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | |
| | أ | 2 | ب | 4 | ج | 6 | د | 8 |
| 9 | حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF_6$ | د | $H_2O$ |
| 10 | مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية $CH_2$ فإن صيغته الجزيئية هي $C_3H_6$. 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 صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 13 | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة. | | | | | | | |
| | أ | صح | 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 اللامائي.

ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.

3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$

| | | | |
|---|---|---|---|
| | | | اسم الطالب الثلاثي |
| | | | |
| الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..... | 30 | | رقم الجلوس : رقم اللجنه : |
| مدرسة ..... | | | الصف : الثاني الثانوي مسار عام ( اول – ثاني – ثالث ) |
| الدرجة كتابه | | فقط | زمن الاختبار / ..... |

| | | | |
|---|---|---|---|
| اسم المصحح | أ / | توقيعه | المادة / كيمياء 2 |
| اسم المراجع | أ / | توقيعه | المدقق وتوقيعه / |

13

## الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام هـ

## اختبار

**السؤال الأول : ( أ ) ضع علامة ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامه ( × ) امام العبارة الخاطئه :**

| م | العبـــاره | العلامة |
|---|---|---|
| 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 $_{12}Mg$ اعلى من نصف قطر $_{65}Ba$ | |
| 5 | تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة | |
| 6 | نوع الرابطة في جزيء الماء $H_2O$ تساهمية قطبية اذا كان $_{16}O$ , $_{1}H$ | |
| 7 | التمثيل النقطي للاكترونات في $_{20}Ca$ هو .Ca. | |
| 8 | اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35% | |
| 9 | اسم المركب $HClO_3$ حمض الهيدروكلوريك | |
| 10 | تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونه لها | |
| 11 | الشكل الهندسي للمركب $CH_4$ هو رباعي الأوجه المنتظم | |
| 12 | اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الاولية CH كتلتها 13.g / mol فان الصيغة الجزيئية $C_6H_6$ | |
| 13 | تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي | |

**السوال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-**

**1 – .....عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -**

أ ) اللافلزات ب ) الفلزات ج ) الغازات النبيله د ) الاشباه الفلزات

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

أ ) 6 ب ) 3 ج ) 12 د ) 1.5

9

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

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

**4– ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثالة في عملية : -**

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

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

أ ) انتقالي وفلز ب ) مماثل لافلز ج ) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز

**6– نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -**

أ ) الأيونية ب ) التساهمية ج ) الفلزية د ) الهيدروجينية

**7 ) أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -**

أ ) NaCl ب) CUCl ج ) $MgCl_2$ د) KCl

**8 – يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -**

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

**9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72\times10^{-2}m$ وسرعه الضوء $3\times10^{8}m/s$ يساوي ..... Hz**

أ ) $3.44\times10^{9}$ ب ) $4.33\times10^{9}$ ج) 34 د ) $67.7\times10^{5}$

**اقلب الورقه**

6

**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 كليا 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 لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً .**

---

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

2

---

**انتهت الاسئلة**

| | | | |
|---|---|---|---|
| | | | |
| الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..... | 30 | | اسم الطالب الثلاثي<br>نموذج إجابة |
| مدرسة ..... | | | رقم الجلوس : رقم اللجنه : |
| الدرجة كتابه: | | فقط..... | الصف : الثاني الثانوي مسارعام ( اول – ثاني – ثالث ) |
| | | | زمن الاختبار/ ..... |
| اسم المصحح | أ/..... | توقيعه..... | المادة / كيمياء 2 |
| اسم المراجع | أ/..... | توقيعه..... | المدقق وتوقيعه /..... |

## اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام هـ

13

**السؤال الأول :** ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامه ( × ) امام العبارة الخاطئة :

| م | العبـاره | العلامة |
|---|---|---|
| 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 $_{12}Mg$ اعلى من نصف قطر $_{56}Ba$ | × |
| 5 | تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة | ✓ |
| 6 | نوع الرابطة في جزيء الماء $H_2O$ تساهمية قطبية اذا كان $_{1}H$ ،$_{16}O$ | ✓ |
| 7 | التمثيل النقطي للإلكترونات في $_{20}Ca$ هو .Ca. | ✓ |
| 8 | اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35% | ✓ |
| 9 | اسم المركب $HClO_3$ حمض الهيدروكلوريك | × |
| 10 | تختلف خواص السبائك 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 صغيته الاولية CH كتلتها 13.g / mol فان الصيغة الجزيئية $C_6H_6$ | ✓ |
| 13 | تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي | ✓ |

**السؤال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-**

9

1 .....عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -

) اللافلزات ب ) الفلزات ج ) الغازات النبيله د ) الاشباه الفلزات

2 عدد مولات غاز الهيدروجين $H_2$ المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$ 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 ) $AlCl_3$ ب ) $AlPO_4$ ج ) $Al_2O_3$ د ) $Al(OH)_3$

4 ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثالة في عملية : -

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

5 اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $_{30}Zn:[Ar]_{18}\ 4s^23d^{10}$ فان عنصر.....-

أ ) انتقالي وفلز ب ) مماثل لافلز ج ) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز

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

أ ) الأيونية ب ) التساهمية ج ) الفلزية د ) الهيدروجينية

7 أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

أ ) NaCl ب) CUCl ج ) $MgCl_2$ د) KCl

8 يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -

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

9 تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72\times10^{-2}m$ وسرعه الضوء $3\times10^8m/s$ يساوي ..... Hz

أ ) $3.44\times10^9$ ب ) $4.33\times10^9$ ج) 34 د ) $67.7\times10^5$

**اقلب الورقة**

6

**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 كليا 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 لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياء

لسهولة فقد الكترونات التكافؤ فيها .....

---

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

حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_2$

2

**نسبة المردود المئوية**

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

$$100 \text{ X } \frac{0.433}{0.685} =$$

$$\% 63.21 =$$

انتهت الاسئلة

| | | | |
|---|---|---|---|
| | | أسئلة الفتره اختبار مادة كيمياء 1_2 | |
| | | اسم الطالبه | |
| | | الفصل | ثاني ثانوي مسارات |
| | | التاريخ | / / 144ه |

## السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب :

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | الاسم العلمي لمركب $CaCl_2.2H_2O$ 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 $N_2O_3$ هي 76 g/mol. فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علما بإن الكتل المولية O = 16 / 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 الكيميائية | ج | الخواص الكيميائية | د | المواد الكيميائية |
| 4 | الصيغة الأولية لمركب الإيثلين $C_2H_4$ هي ... | | | | | | | |
| | أ | $C_2H_4$ | ب | $CH_2$ | ج | $C_2H_2$ | د | $C_3H_6$ |
| 5 | الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ... | | | | | | | |
| | أ | النسب المولية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| 6 | عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 |
| 7 | حسب معادلة الكيميائية التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF_6$ | د | $H_2O$ |
| 8 | الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 9 | يستخدم الملح اللامائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |
| 10 | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة. | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |

| **السؤال الثاني:** |
| --- |
| / لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟ |
| |
| 3/ أوزني المعادلة الكيميائية التالية: $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ |
| |
| **حسب المعادلة الكيميائيه الموزونة التاليه $2CH_4+S_8 \rightarrow 2CS_2+4H_2S$ احسبي عدد مولات $CS_2$ الناتجه عن تفاعل 1,5mol من $S_8$** |
| |
| |

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

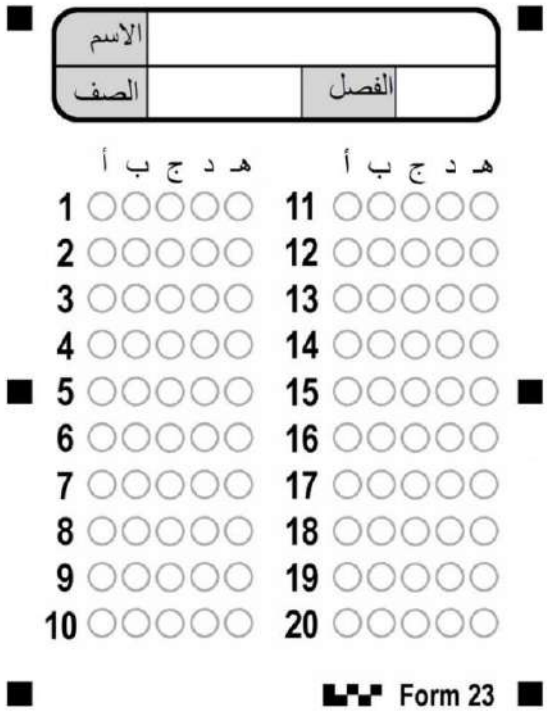
وفقك الله عزيزتي

معلمتك/مشاعل عريشي

| | | |
|---|---|---|
| | | **أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)** |
| | | **اسم الطالبة** |
| | | **الفصل** ثاني ثانوي |
| | | **التاريخ** / / |

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

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **1** | الاسم العلمي لمركب $MgSO4.7H_2O$ 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 $Na_2SO_4$ هي 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 $N_2+3H_2\rightarrow 2NH_3$ | | | | | | | |
| | أ | 2 | ب | 3 | ج | 5 | د | 6 |
| **5** | أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية ؟ | | | | | | | |
| | أ | $H_2O_2$ | ب | $C_6H_{12}$ | ج | $H_2O$ | د | $C_6H_6$ |
| **6** | الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ... | | | | | | | |
| | أ | الصيغة الكيميائية | ب | الصيغة الأولية | ج | الصيغة الجزيئية | د | صيغة الملح المائي |
| **7** | الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم $K_2CO_3$ تساوي ... O=16 / C=12 / K=39 | | | | | | | |
| | أ | 40 g/mol | ب | 65 g/mol | ج | 100 g/mol | د | 138g/mol |
| **8** | عدد النسب المولية للتفاعل $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$ هو .. | | | | | | | |
| | أ | 30 | ب | 20 | ج | 18 | د | 12 |
| **9** | $SiO_2+6HF\rightarrow H_2SiF+2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي : | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF$ | د | $H_2O$ |
| **10** | مركب كتلته المولية 42 g/mol و صيغته الأولية $CH_2$ فإن صيغته الجزيئية هي $C_3H_6$. 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 . | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |




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

.....

ب) أكملي الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ ..... الملح اللامائي
- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما .....

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

| | | |
|---|---|---|
| | | **أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)** |
| | | **اسم الطالبة** |
| | | **الفصل** ثاني ثانوي |
| | | **التاريخ** / / |

انتهت الأسئلة

دعواتي لك بالتوفيق

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

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **1** | الاسم العلمي لمركب $CaCl_2.2H_2O$ 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 $N_2O_3$ 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 $N_2+3H_2\rightarrow 2NH_3$ | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 8 | د | 10 |
| **5** | الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين $C_2H_4$ هي ... | | | | | | | |
| | أ | $C_2H_4$ | ب | $CH_2$ | ج | $C_2H_2$ | د | $C_3H_6$ |
| **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 $Na_2CO_3$ 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 $2Mg + O2 \rightarrow 2MgO$ هو | | | | | | | |
| | أ | 4 | ب | 6 | ج | 20 | د | 25 |
| **9** | $SiO_2+6HF\rightarrow H_2SiF+2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي : | | | | | | | |
| | أ | $SiO_2$ | ب | HF | ج | $H_2SiF$ | د | $H_2O$ |
| **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 | $N_2O_2$ | ب | $N_2O_3$ $NO_2$ $N_2O$ | | | | |
| **13** | أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة . | | | | | | | |
| | أ | صح | ب | خطأ | | | | |

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

.....

ب) أكملي الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ ..... الملح اللامائي .
- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما .....

ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :

$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$