|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وزارة التربية والتعليم العالي** | **2018C:\Users\Asus\Desktop\فلسطين نسر.PNG2019** | **الصف : العاشر**  |
| **مديرية التربية والتعليم نابلس** | **تاريخ الامتحان ...../1/2018** |
| **مدرسة .........** | **مجموع العلامات :40** |
| **المبحث : كيمياء** | **الاسم :**  |

**امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول في الكيمياء للصف العاشر الأساسي**

ا**لسؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس بوضع إشارة (× ) في الجدول المخصص للإجابة: ( 10 علامات)**

1- تبلغ نسبة الكالسيوم في جسم الإنسان :

أ – 1% ب- 2% ج- 3% 4%

2- يعتر الجبس من اهم خامات :

أ – النحاس ب- السليكون ج- الكبريت د- الكالسيوم

3- أي التجارب لها الفضل في اكتشاف النواة في الذرة :

أ – ثومبسون ب- دالتون ج- بيكوريل د- رذرفورد

4- يعتبر عنصر الكالسيوم ( Ca20 ) :

أ- فلز ب- لافلز ج- شبه فلز د- عنصر نبيل

5- التركيب الكيميائي للمرجان هو :

أ - كلوريد الكالسيوم ب- كربونات الكالسيوم ج- الكبريت د- الرمل

6- الكتلة المولية للمركب KAL (SO4)2 . 12H2O علما ان ك.ذ K=39 AL=27 S=32 O=16 H=1 ))

أ – 474 ب- 744 ج- 235 د- 1012

7- النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في CH4 تساوي علما أن ك.ذ C=12 H=1

أ -25% ب- 75% ج- 12.5% د- 6.25%

8- الكبريت المتواجد في القشرة الأرضية يتكون من جزيئات :

أ – ثنائية الذرات S2 ب- رباعية الذرات S4 ج- خماسية الذرات S5 د- ثمانية الذرات S8

9- الحجم المولي يعادل :

أ - 2.24 لتر ب- 22لتر ج- 2240سم3 د- 22400 سم3

10- يتفاعل اكسيد السيلكون بواسطة الكربون في فرن حراري مطلقا غاز :

أ – الكلور السام ب- اول أكسيد الكربون ج- ثاني الكسيد الكربون د- لا يطلق غاز بتاتا

**الجدول المخصص لإجابة السؤال الأول**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| رقم الفقرة | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| الخيارات | أ | أ | أ | أ | أ | أ | أ | أ | أ | أ |
| ب | ب | ب | ب | ب | ب | ب | ب | ب | ب |
| ج | ج | ج | ج | ج | ج | ج | ج | ج | ج |

**السؤال الثاني : 10علامات**

**أ ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية** :

1 – ( ) ذرات لنفس العنصر لها نفس العدد الذري وتختلف في عددها الكتلي .

2 – ( ) كمية المادة التي تحتوي على عدد افوجادرو من حيث عدد الدقائق

3- ( ) مجموع الكتل الذرية للعناصر المكونة للمركب .

4- ( ) القدرة على إطلاق إشعاعات أو جسيمات صغيرة بشكل طبيعي تتحول فيها العناصر إلى ذرات أكثر استقرار

5- ( ) ظاهرة توجد في العناصر في أكثر من شكل نتيجة اختلاف في البناء الداخلي .

**ب ) قام احمد بوضع قليل من الكبريت في أنبوب اختبار , واستمر في تسخين الأنبوب حتى تصاعد غاز**

1- ما اسم الغاز ............................................2- ما نوع التفاعل ..........................................

3- ما تأثير الغاز على ورق دوار الشمس المبلل بالماء ...........................................

4- ما نوع المركبات التي يمكن أن يكونها عنصر الكبريت ؟ ومثل على كل نوع ؟................................................................

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

5- اكتب معادلة كيميائية تبين تفاعل الكبريت مع الأكسجين ؟ ...................................................................................

**السؤال الثالث : 6 علامات**

**أ -) اكمل جدول المقارنات التالية**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| وجه المقارنة | نموذج ثومبسون | نموذج رذرفورد |
| مكونات الذرة |  |  |
| وجه المقارنة | كلوريد الكالسيوم | أكسيد الكالسيوم |
| الوظيفة |  |  |
| وجه المقارنة  | قانون حفظ المادة | قانون النسب الثابتة |
| نص القانون |  |  |

**ب- ) اكمل المعادلات الرمزية التالية**

 Ca + H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ………………+………… ….

 ....CaCO3-----------------------------………………….+………………

 SiO2 + CO \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_........................+………….

**السؤال الرابع : 14 علامات**

1- ما عدد ذرات في 0.75 مول من المغنيسيوم 1.5ع

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

2- احسب عدد مولات في 11غم في H2O؟ 1.5ع

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

3- ما الحجم الذي يشغله 20غم من غاز CO2 في الظروف المعيارية ؟ 2ع

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

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

4 – لعنصر الكلور نظيران الأول 34.97 و.ك.ذ ونسبة وجودة 75.77% والثاني 36.97 و.ك.ذ ونسبة وجودة 24.23% احسب معدل الكتلة الذرية لعنصر الكلور في الطبيعة ؟ 3ع

5- يعتبر حمض الكبريتيك H 2 SO 4 مادة مهمة في الصناعة ويتم تحضيره حسب المعادلة علما أن ك.ذ S=32 O=16 H=1 ( 4ع)



ا**حسب كتلة H 2 SO 4** التي يتم إنتاجها باستعمال 5كغم من SO 2  مع كمية وافرة من الأكسجين والماء ؟

6- **ما حجم غاز الهيدروجين** اللازم لتفاعل مع 10 لتر من غاز النيتروجين عند الظروف المعيارية لانتاج غاز الامونيا حسب المعادلة علما أن ك.ذ N=14 H=1 ( 4ع)



 انتهت الأسئلة