

امتحان في درس الحسابات الكيميائية

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة:

1- اختار العلماء كتلة ذرة ككتلة عيارية

أ- الهيدروجين ب- الكربون ج- الكلور د- الهيليوم

2. وحدة الكتلة الذرية للعنصر هي :

أ- كغم ب- غم ج- u د- ليس لها وحدة

3- إذا كانت الكتلة الذرية للكالسيوم تساوي 40 u فإن الكتلة النسبية تساوي

أ- 3.33 ب- 0.3 ج- 40 د- 12

ب-

4- إذا كانت الكتلة الذرية للمغنيسيوم تساوي 24 u ، فإن الكتلة الذرية للمغنيسيوم

تكافئ كتلة من ذرة الكربون.

أ- ذرة ب- ذرتان

ج- ذرتان ونصف د- ثلاث ذرات

5- يعمل المجال الكهربائي في جهاز مطياف الكتلة على

أ- تبخير العينة ب- تسارع الايونات

ج- فصل الايونات د- تأيين الذرات

6- تنحرف الايونات المتسارعة ثم تنفصل بمساعدة

أ- شاشة العرض الحساسة ب- ملف تسخين

ج - مغناطيس - د- مصدر إشعاع

7- الكتلة المولية لمركب C_2H_6 علما بأن (ك.ذ. ل C= 12 ، H=1 غم/مول)

أ- 8 ب- 30 ج- 3 د- 12

السؤال الثاني: اكتب المصطلح العلمي؟

1- ----- مجموع كتل المواد المتفاعلة يساوي مجموع
كتل المواد الناتجة عن التفاعل

2- ذرات لنفس العنصر تتشابه في العدد الذري
وتختلف في العدد الكتلي

3- حجم واحد مول من أي غاز في الظروف
المعيارية.

انتهت الأسئلة

معلمة المادة

نجوى ر شماوي