



٢٠

المادة : الكيمياء
اليوم :
التاريخ :

الاسم :
الصف : العاشر الأساسي
الشعبة : (أ ، ب ، ج)

C=12

Na= 23

N=14

O=16

H=1 ك. ذ

السؤال الأول : احسب كتلة اليوريا $H_2N(CO)NH_2$ الناتجة من تفاعل ١٧ كغ من الأمونيا ، مع كمية كافية من ثاني أكسيد الكربون ، علماً بأن التفاعل يتم حسب المعادلة التالية



موقع الأوائل التعليمي

أضخم منصة عربية للتعليم الإلكتروني

السؤال الثاني : حلل باحث كيميائي عينة من مركب مجهول فوجدها تتكون من نيتروجين وأكسجين فقط ، ووجد أن كتلة النيتروجين ٨ و ٢ غ ، وكتلة الأكسجين ٦ و ١ غ ، أي الصيغ التالية يمكن أن تمثل المركب الموجود في العينة (٦ علامات)

$NO_2 / N_2O / NO$

(٤ علامات)

السؤال الثالث : أي الكتل التالية تحوي أكبر عدد من الذرات
٤ غ هيدروجين أم ٣٢ غ أكسجين

السؤال الرابع : يريد مستثمر استخراج الصوديوم من منجمين أحدهما يحتوي على خام Na_2CO_3 والآخر على NaNO_3 ، أي المنجمين أجدى اقتصادياً (علامتان)

موقع الأوائل التعليمي

أضخم منصة عربية للتعليم الإلكتروني

السؤال الخامس : عند تحليل مركب هيدروكربوني ، يتكون من كربون وهيدروجين فقط ، ووجد أن النسبة المئوية الكلية لمكوناته هي $\text{C} = 71\%$ و $\text{H} = 29\%$ ، ما الصيغة الأولية للمركب ، وإذا كانت كتلته المولية 42 غ / مول ، ما صيغته الجزيئية (٦ علامات)

انتهت الأسئلة
مع أجمل الأمنيات
معلمة المادة أمل المحروق

(٤ علامات)

ب) عدد أربعة من الاستراتيجيات التي نهجتها وزارة المياه الأردنية كاستراتيجية مالية

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالنجاح

معلمة المادة أمل المحروق

