

التمرين الأول: (5 نقاط)

أجب عن الأسئلة التالية:

1- ما هو الغاز الذي يحصد العديد من الأرواح سنويا ؟ وفسر كيف ينتج؟

2- ماذا تعني الشحنات الكهربائية محفوظة في التفاعل الكيميائي؟

3- ما هو الشيء المحفوظ في التفاعل؟

التمرين الثاني: (9 نقاط)

لدينا المركبات التالية: حمض الكبريت (H_2SO_4) ، أكسيد الحديد الثلاثي (Fe_3O_4) ، غاز النشادر (NH_3)

1- أحسب الكتلة المولية لكل مركب:

2- أحسب كمية المادة لـ 2g من أكسيد الحديد الثلاثي (Fe_3O_4):

3- أحسب كمية المادة لحجم 0.5 لتر من غاز النشادر:

التمرين الثالث: (6 نقاط)

أجب بصحيح أو خطأ مع تصحيح الخطأ:

1- كان الهدف من نشاط السيميائيين هو تحويل مركبات بسيطة إلى مواد عضوية

2- الحجم المولي النظامي هو 1 مول من غاز في 10 لتر

3- لموازنة المعادلات الكيميائية يجب مراعاة مبادئ الانحفاظ التالية: مبدأ الشحنة ومبدأ الذرة

حظ موفق للجميع