المستوى :1ع ت

الفرض الثاني للفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول :

يحترق معدن الألمنيوم Al بغاز ثنائي الأكسجين O_2 فتنتج مادة صلبة تسمى الألمين Al_2O_3 علما أن الكمية الابتدائية للألمنيوم هي 0.4mol والأكسجين هي 0.3mol

1/صف الحالة الابتدائية للجملة ثم اكتب معادلة التفاعل الحادث؟

2/ما نوع المزيج الابتدائي؟ علل؟

3/أعط جدول تقدم التفاعل ؟

4/احسب كتلة Al_2O_3 الناتجة في نهاية التفاعل ؟ علما أن:. $M_{Al}=27g/mol$;$M_O=16g/mol$

التمرين الثاني:

نفاعل 0.8g من الحديدالثنائي Fe مع محلول حمض كلور الماء HCl تركيزه المولي c=2mol/L و حجمه v=10mL فينتج محلول كلور الحديد الثنائي $FeCl_2$ وغاز ثنائي الهيدروجين H_2

1/احسب كمية المادة الابتدائية لكل متفاعل؟

2/اكتب معادلة التفاعل ؟

3/ضع جدول تقدم التفاعل؟

4/عين المتفاعل المحد والتقدم الأعظمي X_{max}؟

5/أرسم في نفس المعلم تغير كمية المادة للمتفاعلات والناتج بدلالة التقدم x؟

تعطى: $M_{Fe}=56g/mol.$;$M_{Cl}=35g/mol$

بالـــــــــــــــتوفيق