إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 5– نموذج 1				

وازن التفاعلات التالية

$$KClO_3 \text{ ---> } KCl + O_2$$

$$Al + HCl \text{ ---> } AlCl_3 + H_2$$

$$Fe_2(SO_4)_3 + KOH \text{ ---> } K_2SO_4 + Fe(OH)_3$$

في التفاعل التالي :

$$2\ C_2H_2 + 5\ O_2 \text{ ---> } 4\ CO_2 + 2\ H_2O$$

مجموع عدد النسب المولية المحتملة للتفاعل = ... ، أكتب فقط أربعة (4) نسب مولية للتفاعل في الفراغ التالي

يتفاعل غاز النيتروجين و الهيدروجين لينتج النشادر NH_3 ،

أ– أكتب التفاعل الموزون

ب–إذا نتج 51.0 g من النشادر ، احسب عدد مولات الهيدروجين المتفاعلة ؟ N=15.0 H=1.0

التفاعل $2\ Na + Cl_2 \rightarrow 2\ NaCl$ ينتج بالمختبر 52 g

احسب نسبة المردود المئوية لتفاعل 0.5 mol من الكلور؟

Na=23.0 Cl=35.0

التفاعل $4\ Fe + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Fe_2O_3$ ما هي المادة المحددة للتفاعل و ما هي المادة الفائضة عند تفاعل 23.0 g من الحديد مع 23.0 g من الأكسجين ؟ احسب كتلة المادة الفائضة ؟ احسب كتلة اكسيد الحديد الناتجة ؟

Fe= 56.0 O=16.0

(أجب عن السؤال خلف الورقة)

مع تمنياتي لكم بالتوفيق

حسن بالجهور – ابن خلدون الثانوية جدة