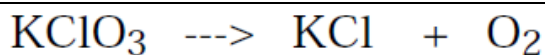
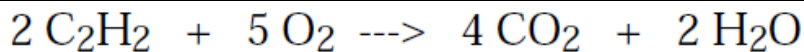
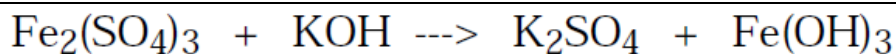
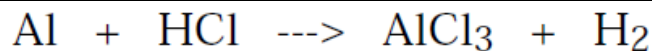


| | | | | | | |
|--------|-------|------------|---|-------------------------|----------|---------------------------|
| الدرجة | الفصل | اسم الطالب |  | مدرسة | الثانوية | إدارة التعليم بمحافظة جدة |
| | | | | اختبار - فصل 5- نموذج 1 | | كيمياء - ثاني ثانوي |



وازن التفاعلات التالية



في التفاعل التالي :

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 ؟ $\text{H}=1.0 \quad \text{N}=15.0$

التفاعل $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl}$ ينتج بالمختبر 52 g

احسب نسبة المردود المئوية لتفاعل 0.5 mol من الكلور؟

$\text{Na}=23.0 \quad \text{Cl}=35.0$

التفاعل $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$ 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 أكسيد الحديد الناتجة ؟

$\text{Fe}= 56.0 \quad \text{O}=16.0$

(أجب عن السؤال خلف الورقة)

مع تمنياتي لكم بالتوفيق