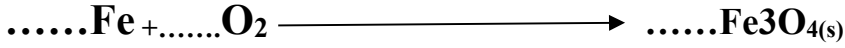
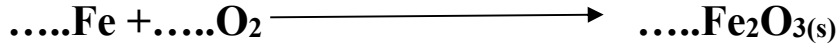


اختبار الفصل الأول فى مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا**التمرين الأول:**

وازن المعادلتين :

**التمرين الثانى:**

للحصول على الحديد السائل الذى يسمح بالتحميم تم تسخين مسحوق الالمنيوم (الرمز الكيميائى بذرته Al) وأكسيد الحديد الثلاثى (الصيغة الكيميائية له هي Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) فينتج الألومين والحديد السائل

1-جد الصيغة الكيميائية للألومين (يتكون جزيئه من ذرتين من الالمنيوم (Al) و3 ذرات من الاكسجين )

2-اكتب معادلة التفاعل الكيميائى الحادث ووازنها ؟

ينتج هذا التفاعل 56 g من الحديد عند اختفاء 27 g من الالمنيوم

3-ماهي كتلة الحديد الناتجة عند استعمال 500 g من الالمنيوم؟

**الوضعية الإدماجية :**

فى فصل الشتاء وأحمد جالس بجانب أبيه فى السيارة إذ به يسمع خبر وفاة 3 اشخاص اختناقا أثناء نومهم فى غرفة مغلقة تماما ومزودة بمدفأة تشتغل بغاز البوتان .

1- فى رايك وحسب ما درست لماذا أصيب الأطفال بالاختناق اثناء نومهم ؟

2- قدم نصيحتين لتفادى تكرار مثل هاته الحوادث

3- علما أن المدفأة تشتغل بغاز البوتان (جزيئه يتكون من 4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين )

مانوع الاحتراق الحادث فى هاته المدفأة؟علل

4 - بعد إصلاح المدفأة اكتب معادلة الاحتراق الحادث ووازنها .

بالتوفيق