

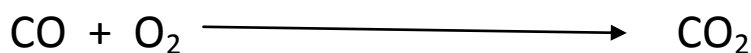
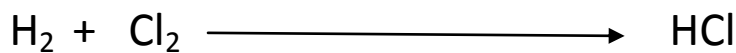
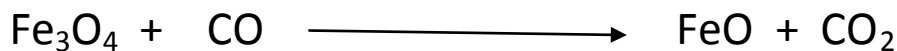
فرض الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية المستوى: الثالثة متوسط 3AM

التمرين الأول :

- 1- قارن في جدول بين الاحتراق التام و الاحتراق غير التام لفحم هيدروجيني .
- 2- تابع التحولات الكيميائية التالية ثم عبر عنها بمعادلات حرفية مع تحديد الجملة الكيميائية قبل التفاعل و بعده:
أ- نسكب روح الملح على كمية من مسحوق الزنك فينطلق غاز الهيدروجين ويتشكل محلول كلور الزنك .
ب- نحرق كمية من الفحم في موقد فينتج غاز يعكر رائق الكلس .
ج- احتراق مسحوق الألمنيوم ينتج عنه مسحوق أبيض هو أكسيد الألمنيوم

التمرين الثاني :

وازن المعادلات التالية :



التمرين الثالث:

- من أجل دراسة أحد العوامل المؤثرة في التفاعل الكيميائي نحضر قطعة من الحديد دائرية الشكل و مسطحة كتلتها $M = 20g$ و نتركها تتفاعل مع غاز الأوكسجين وكتلته $M = 2.8g$ فنتنتج كمية من الصدا (أكسيد الحديد FeO) و يختفي كل غاز الأوكسجين .
- 1- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وازنها .

2- تبقى كتلة من الحديد لم تتفاعل هي 2.5g

-أحسب كتلة الحديد المتفاعل ثم كتلة الصدأ (أكسيد الحديد) المتشكل؟

3- لو أحضرنا قطعة حديدية على شكل أسطوانة و عرضناها لنفس كمية الأوكسجين ، أي القطعتين تتآكل أولاً المسطحة أو الأسطوانة؟

ماهو العامل المؤثر في هذه التجربة؟