**مفهوم التفاعل الكيميائي Notion de réaction chimique**

1. الاحتراق تفاعل كيميائي

عند احتراق الكربون في ثنائي الأوكسجين يختفي الجسم المحروق و الجسم المحرق ويظهر جسم جديد هو ثنائي أوكسيد الكربون.

عند احتراق البوتان في الهواء يختفي الجسم المحروق و الجسم المحرق وتظهر أجسام جديدة هي الماء و ثنائي أوكسيد الكربون.

خـلاصـة:

- الاحتراق تحول كيميائي تختفي خلاله أجسام و تظهر أجسام جديدة.

- يسمى هذا التحول: تفاعل كيميائي، و تسمى الأجسام التي تختفي: المتفاعلات، و تسمى الأجسام الجديدة التي تظهر: النواتج.

ملحوظة:

جميع الإحتراقات تفاعلات كيميائية.

1. التفاعل الكيميائي بين الحديد و الكبريت

تـجـربـة:

نحضر خليط مكون من 4g من مسحوق الكبريت و 7g من مسحوق الحديد ثم نسخن الخليط بموقد بنسن.



- يستمر التوهج رغم إبعاد الموقد.

- يختفي خليط الكبريت و الحديد ويظهر جسم صلب أسود اللون يسمى كبريتور الحديد.

استنتاج:

- يتفاعل الكبريت مع الحديد و ينتج عن هذا التفاعل كبريتور الحديد.

- يعبر عن هذا التفاعل بالكتابة:



ملحوظة:

هذا التفاعل ليس احتراقا، دور اللهب هو المساعدة على انطلاق التفاعل فقط.

1. التمييز بين التفاعل الكيميائي و التحول الفيزيائي

التفاعل الكيميائي: تحول كيميائي تختفي خلاله أجسام تسمى المتفاعلات و تظهر أجسام جديدة تسمى النواتج.

التحول الفيزيائي: تحول تتغير فيه الحالة الفيزيائية للمادة من حالة إلى أخرى.

تمرين تطبيقي:

صنف التحولات التالية إلى تحولات فيزيائية و تفاعلات كيميائية.

- احتـراق الحديد: .......

- تـبـخــر الــمــاء: .......

- انـصهار الجليـد: .......

- احتراق البوتان: .......

- الحل الحراري للسكر: .......