

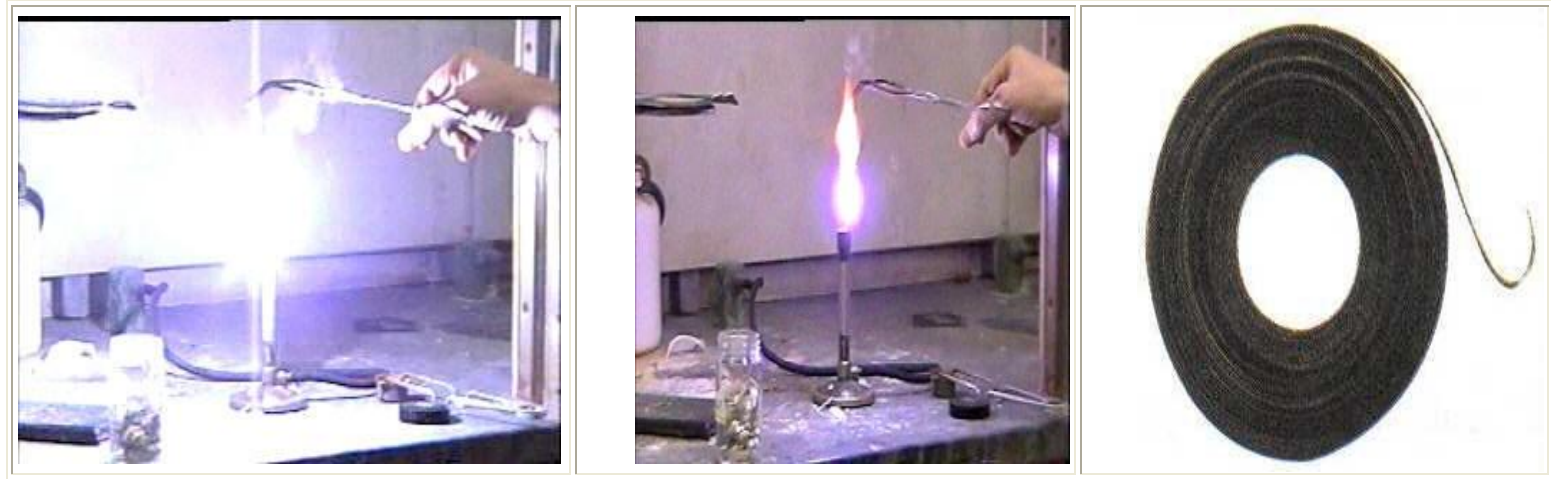
مفهوم التفاعل الكيميائي

Notion de réaction chimique

1- إحتراق المغنيزيوم في أوكسجين الهواء

1-1 نشاط تجريبي

نحرق قطعة من شريط مغنيزيوم في أوكسجين الهواء كما هو موضح في الصورة أسفله :



1-2 ملاحظة واستنتاج

يحترق المغنيزيوم في أوكسجين الهواء بلهب شديد الإضاءة، مع تصاعد دخان أبيض يسمى أوكسيد المغنيزيوم، صيغته الكيميائية MgO .
احتراق المغنيزيوم في ثنائي الأوكسجين تحول كيميائي يختفي خلاله المغنيزيوم وثنائي الأوكسجين ويتكون أوكسيد المغنيزيوم، لذلك نسميه **تفاعلا كيميائيا**.
حصيلة التفاعل الكيميائي:

الأجسام المتفاعلة		الأجسام الناتجة
مغنيزيوم	ثنائي الأوكسجين	أوكسيد المغنيزيوم

ونعبر كتابة عن هذا التفاعل كما يلي :

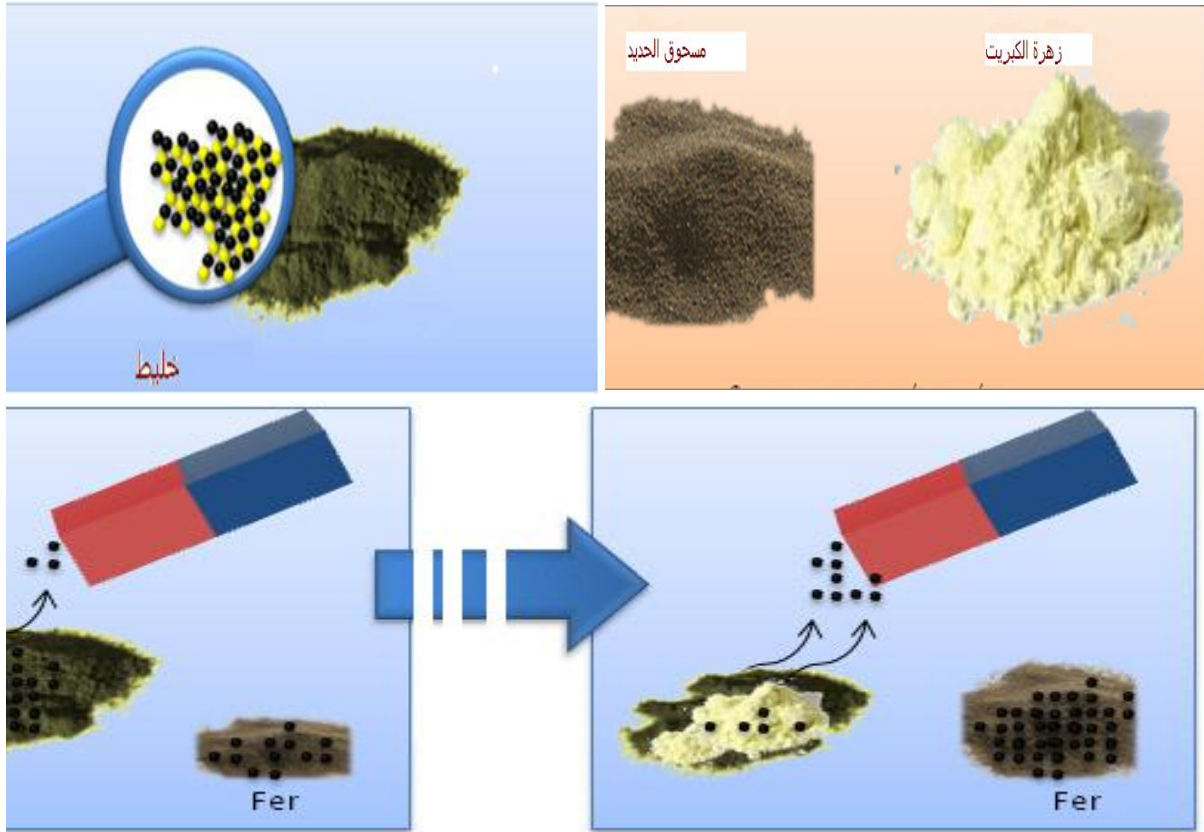


2- التفاعل بين الكبريت والحديد

1-2 نشاط تجريبي

نحضر خليطا بمزج g4 من زهرة الكبريت و g7 من مسحوق الحديد ثم نسخن جزءا من الخليط حتى

يتوهج:



يتميز الحديد بانجذابه إلى مغناطيس
2-2 ملاحظة واستنتاج



ظهور جسم صلب رمادي اللون لا يجذبه
المغناطيس مما يدل على اختفاء الحديد

استمرار توهج الخليط رغم إبعاد الموقد

الجسم الصلب الرمادي اللون المتكون يسمى **كبريتور الحديد** صيغته الكيميائية **FeS**.

حصيلة التفاعل الكيميائي:

الأجسام المتفاعلة (المختفية)	الأجسام الناتجة
حديد كبريت	كبريتور الحديد

نعبر عن هذا التفاعل الكيميائي بما يلي :

حديد + كبريت ----- < كبريتور الحديد

خلاصة :

التفاعل الكيميائي تحول كيميائي تختفي خلاله الأجسام الداخلة في التفاعل وتسمى أجساما متفاعلة وتظهر أجسام جديدة تسمى نواتج التفاعل.

