هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

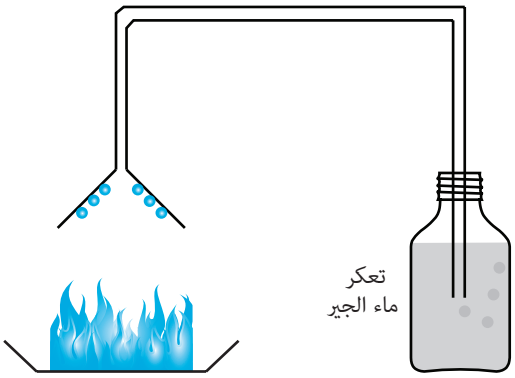


BANANI OMAR
TADLA - AZILAL

# مفهوم التفاعل الكيميائي

## I- مفهوم التفاعل الكيميائي

### 1 - احتراق الكحول في الهواء




تجربة : نحرق الكحول في ثنائي أوكسجين الهواء.

ملاحظة : نلاحظ تكون قطرات من الماء على جوانب القمع و تعكر ماء الجير و بعد مدة زمنية إختفاء الكحول.

استنتاج : احتراق الكحول في الهواء تحول كيميائي أو تفاعل كيميائي اختفى خلاله كل من الكحول و ثنائي أوكسجين، و ظهر جسمان جديدان هما الماء و ثنائي أوكسيد الكربون.

نعبر عن هذا التفاعل الكيميائي بالمعادلة التالية :

الكحول + ثنائي الأوكسجين ⟵ الماء + ثنائي أوكسيد الكربون

### 2 - تفاعل الحديد مع الكبريت

تجربة : نحضر خليط من مسحوق الحديد Fe و زهرة الكبريت S و نسخنه بواسطة موقد بنسن.

ملاحظة : نلاحظ استمرار توهج الخليط رغم إبعاد الموقد و ظهور جسم صلب رمادي اللون لايجذبه المغناطيس يسمى كبريتور الحديد FeS.

استنتاج : تفاعل الحديد و الكبريت تفاعل كيميائي اختفى خلاله كل من الحديد و الكبريت، و ظهر جسم جديد يسمى كبريتور الحديد .

معادلة التفاعل هي :

الحديد + الكبريت ⟵ كبريتور الحديد

### 3 - خلاصة

التفاعل الكيميائي تحول كيميائي تختفي أثناءه أجسام تسمى المتفاعلات وتظهر أجسام جديدة تسمى النواتج.

ملحوظة : جميع الاحتراقات تفاعلات كيميائية و لكن ليس كل التفاعلات الكيميائية بإحتراقات.

## II- التحول الفيزيائي

تجربة : نضع قطعة من الثلج تحت أشعة الشمس.

ملاحظة : بتأثير حرارة الشمس يتحول الثلج الى ماء ثم بعد ذلك الى بخار الماء .

استنتاج : خلال هذا التحول تغيرت الحالة الفيزيائية للماء من الصلبة الى السائلة ثم الى الغازية، ولم تظهر أجسام جديدة، نقول حدث تحول فيزيائي للماء.

خلاصة : التحول الفيزيائي تحول تتغير فيه الحالة الفيزيائية للجسم فقط، بينما يبقى الجسم هو نفسه قبل و بعد التحول.



للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma