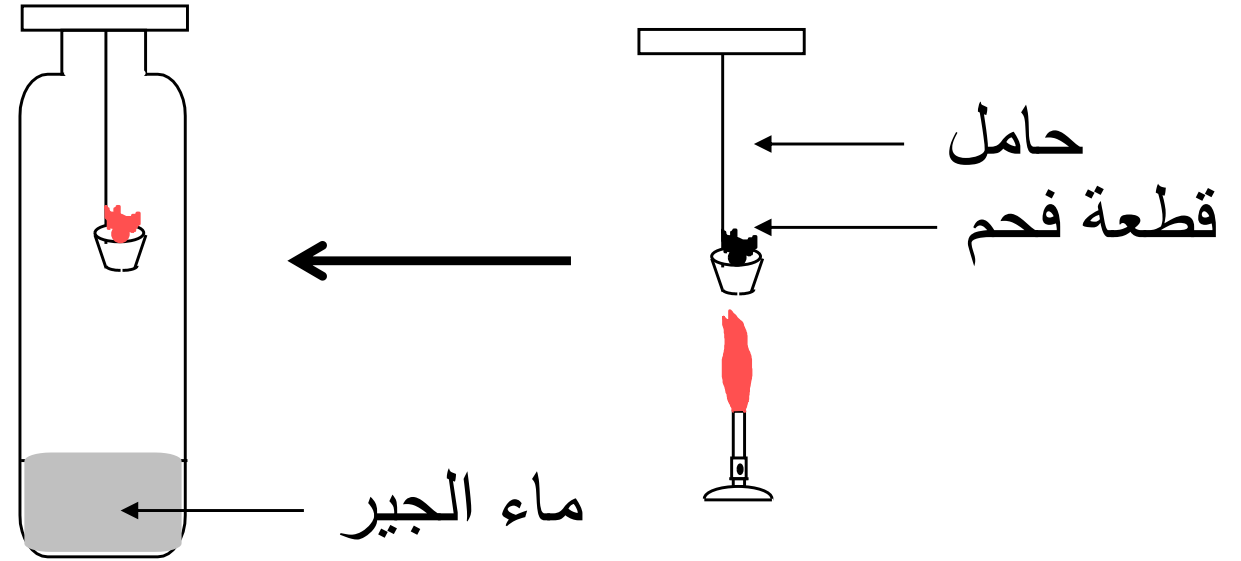


# الدّرس : التّفاعل الكيميائي

# 1- احتراق الكربون:

## 1- أجرب و ألاحظ:

- نسخن قطعة  
الفحم ثم  
ندخلها في  
قارورة  
تحتوي على  
ماء الجير.



← نلاحظ تعكر ماء الجير.  
- ظهور طبقة من الرماد تكسو قطعة الفحم.

## 2- أستنتج:

- أثناء الاحتراق نفذ الأكسجين و تآكل الفحم، و في نفس الوقت ظهر ثاني أكسيد الكربون.

- لم يتحوّل الفحم من حالة فيزيائية الى حالة أخرى: تحوّل الفحم و الأكسجين الى **ثاني أكسيد الكربون ( جسم جديد )**.

← يسمّى هذا التّحوّل الكيميائي **تفاعلا كيميائيا**.

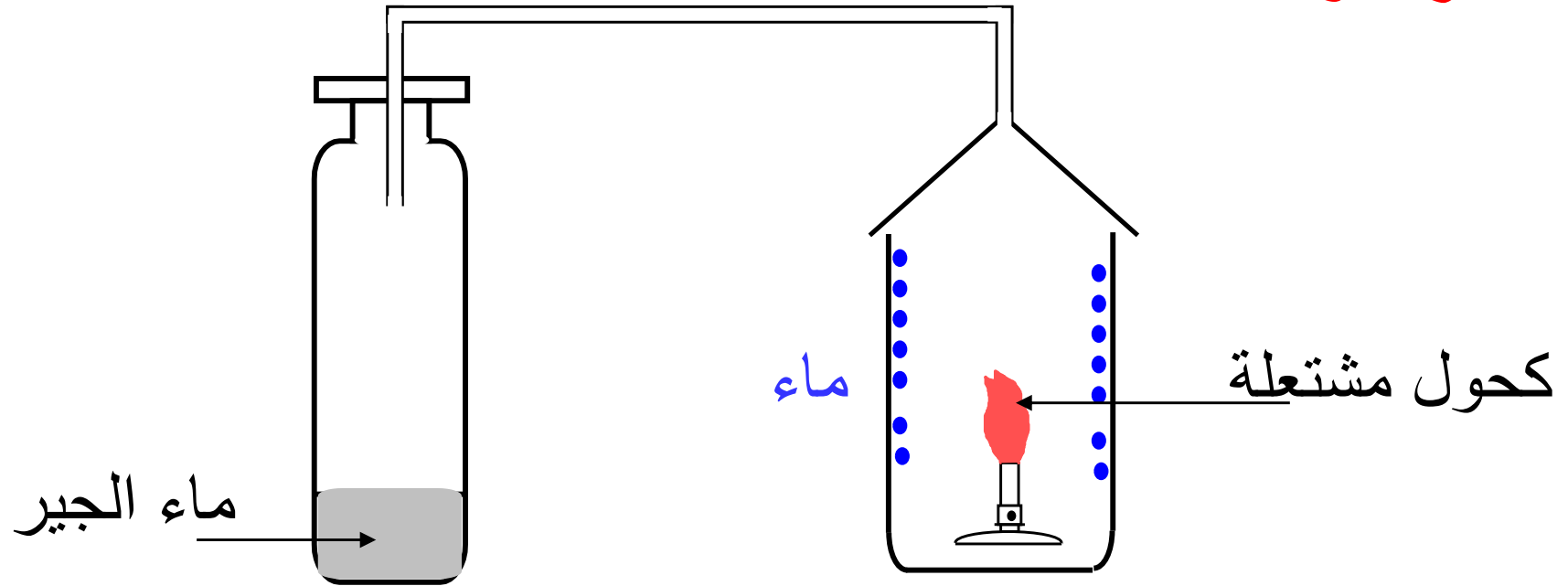
- نقول أنّ الفحم و الأكسجين تفاعلا، يسمّى كلّ واحد منهما **متفاعلا**.

- ثاني أكسيد الكربون هو ناتج عملية التّفاعل يسمّى إذا **منتج التّفاعل**.

كربون + أكسجين → **ثاني أكسيد الكربون**

# ١- الاحترقاق النّام للكحول:

1- أجرب و ألاحظ:



← نلاحظ تعكر ماء الجير.

## 2- أستنتج:

← تفاعل الكحول و الأكسجين معا لينتج عن ذلك ظهور جسمين جديدين و هما ثاني أكسيد الكربون و بخار الماء.

← الكحول و الأكسجين لعبا دور المتفاعلين في عملية الاحتراق أما ثاني أكسيد الكربون و بخار الماء فهما منتجا التفاعل.

كحول + أكسجين ← ثاني أكسيد الكربون + الماء

## 3- التفاعل الكيميائي:

- التفاعل الكيميائي هو تحول تختفي أثناءه أجسام لتظهر أجسام جديدة.

- تسمى الأجسام المتفاعلة متفاعلات و الأجسام الجديدة منتجات التفاعل.

- الاحتراق في الأكسجين هو مثال للتفاعل الكيميائي.