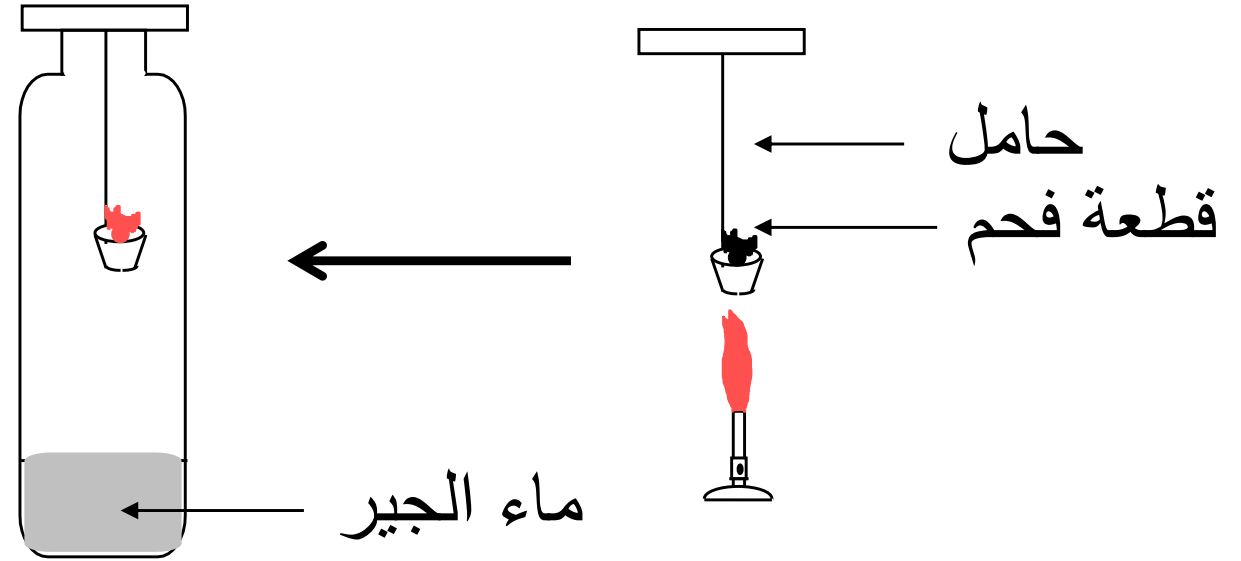


الدَّرْس : التَّفَاعُل الكِيمِيَّائِي

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 التحوّل الكيميائي **تفاعلا كيميائيا**.

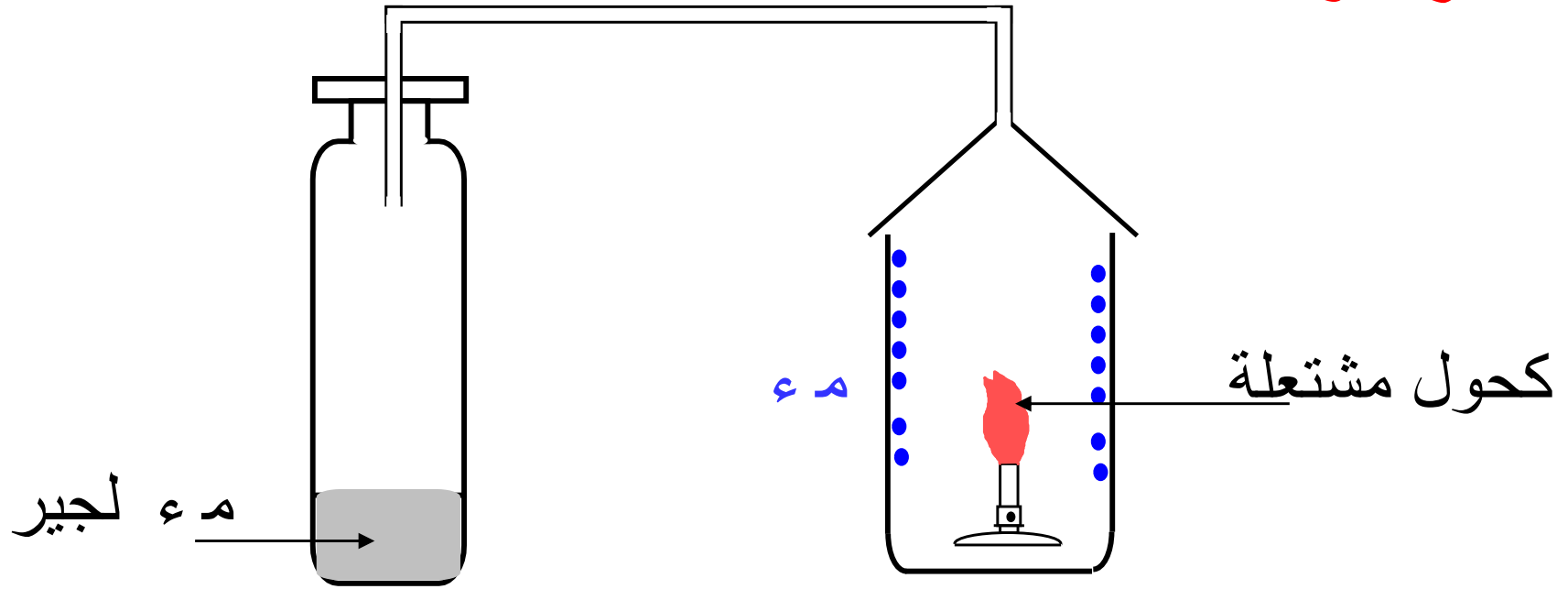
- نقول أنّ الفحم و الأكسجين تفاعلا، يسمّى كلّ واحد منهما **متفاعلا**.

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

كربون + أكسجين ← ثاني أكسيد الكربون

1 | لاحترب لئ لالكول:

1 أكرّب و ألاحظ:



← ن حظ تعكر ماء لجير.

- أستنتج

← تفاعل الكحول و الأوكسجين معا ينتج ذ ظهور سميديدي و هما ثاني أكسيد الكربون و بخار الماء.

← الكحول و الأوكسجين عبادور امتفالي في مليّة الاحتراق أمّا ثاني أكسيد اكربون و بخار اماء فهما منتجاً اتفال.

كحول + أكسجين ← ثاني أكسيد اكربون + اماء

3- اتفال ايميائي

- التفاعل الكيميائي هو تحول تختفي أثناءه أسام تظهر أجسام ديدة.

- تسمى الأجسام امتفالة متفالات و الأسام اجديدة منتجات اتفال.

- الاحتراق في الأوكسجين هو مثال لتفال ايميائي.