

فرض مراقبة عدد 1

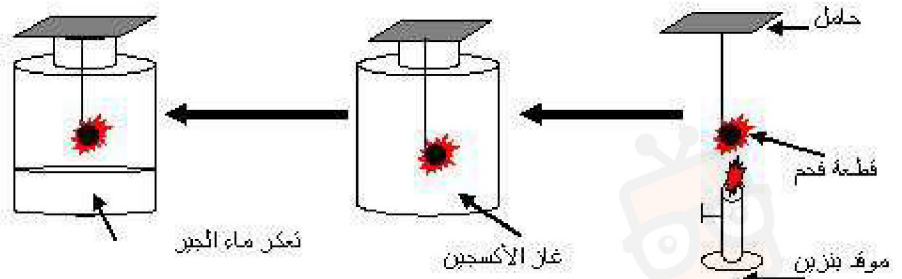
تمرين عدد 1 :

أكمل الجدول بما يناسب.

المحروق	مجالات استعماله	المصدر
الفحم	استعمالات منزلية	تفحم الحطب
الفحم الحجري	إنتاج الكهرباء التسخين	مناجم حوض حوض من أهل البحر
البلاستيك	الشمعة	النفط
الكبريت	الطائرات	النفط

تمرين عدد 2 :

أتمل جيدا رسم التجربة ثم أجب:



1- أثناء الاحتراق هل تحول الفحم إلى حالة فيزيائية أخرى ؟

أثناء الاحتراق لم يتحول الفحم إلى حالة فيزيائية أخرى بل تأكل.

2- هل هناك جسم جديد ظهر في نهاية عملية الاحتراق ؟

ظهر جسم جديد عكّر ماء الجير.

3- احتراق الفحم في الأكسجين ليس تحولا فيزيائيا وإنما هو تحول آخر يسمى تفاعل كيميائي.

4- حدد متفاعلات ومنتجات هذا التفاعل الكيميائي .

* المتفاعلات : الكربون و الأكسجين

* منتجات هذا التفاعل : ثاني أكسيد الكربون



في دارك... إتهن على قرابت إصغارك

5- أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي..... **كربون + أكسجين** ← **ثاني أكسيد الكربون**

6- مثل احتراق الكربون باستعمال النماذج الهوائية.



تمرين عدد 3:

أكتب المعادلات الكيميائية كتابة متوازنة :

$\text{C}_3\text{H}_8 + \dots 5 \dots \text{O}_2 \longrightarrow \dots 3 \dots \text{CO}_2 + \dots 4 \dots \text{H}_2\text{O}$	1
$6 \text{HCl} + \dots 2 \dots \text{Al} \longrightarrow \dots 3 \text{H}_2 + \dots 2 \dots \text{AlCl}_3$	2
$\text{N}_2 + \dots 2 \dots \text{O}_2 \longrightarrow \dots 2 \dots \text{NO}_2$	3
$\text{H}_2\text{S} + \dots 1 \dots \text{Cl}_2 \longrightarrow \dots 2 \text{HCl} + \dots 1 \dots \text{S}$	4
$\text{CH}_4 + \dots 2 \dots \text{Cl}_2 \longrightarrow \dots 4 \text{HCl} + \dots 1 \dots \text{C}$	5



في دارك... إتهنوخ علمو قرابت إصغارك