

المدرسة الاعدادية حي السلامة	فرض مراقبة عدد 2 في العلوم الفيزيائية	الأستاذة : انتظار الجندوي
الضارب : 1	9 أساسسي	التوقيت : 30 دق
الاسم و اللقب : القسم : العدد الرتبي :		

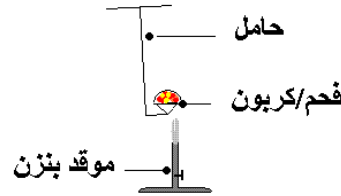
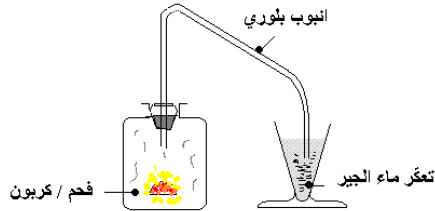
البرت اينشتاين Albert EINSTEIN : " أهم شيء أن لا تتوقف عن التساؤل"

تمرين عدد 1 : (10 نقاط)

أولاً : اربط بسهم المحروق بمصدره و مجال استعماله:

المصدر	المحروق	مجال الاستعمال
أ تسخين الخشب في معزل من الهواء	1 الفحم الحجري	a المنتجات الكيماوية، مبيدات الحشرات، البلاستيك
ب تقطير البترول	2 الكيروسين	b وقود للمحركات النفاثة
ج ترسب كائنات بحرية و نباتات مائية	3 النفط	c إنتاج الكهرباء، وقود للقاطرات، صناعة الحديد
د التقطير التجزيئي للنفط	4 برفين	d صناعة الشموع، ووقود للمصابيح
و بقايا النباتات الميتة المدفونة في جوف الأرض	5 الفحم الخشبي	e التدفئة، الطهي، الشواء

ثانياً : يحترق الفحم في الأكسجين وينتج عن هذا الاحتراق غاز يُعكّر ماء الجبر مثلما هو مجسّم في الرسم



1 - حدّد Ⓒ المُحرّق : Ⓒ المحرّوق :

2 - عرّف التفاعل الكيميائي :

3 - اذكر عناصر هذا الاحتراق

المتفاعلات	المنتجات
.....
.....

4 - اكتب التفاعل الحاصل بين الفحم و الأكسجين :

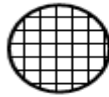
تمرين عدد 2 : (12 نقاط)



الكربون



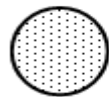
الكبريت



الكلور



الازوت



الأكسجين



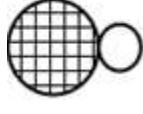
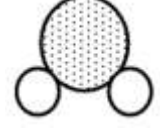



الهيدروجين

نقدّم نماذج بعض الذرات

1- اكتب رمز كل ذرة : الهيدروجين : الأكسجين : الأزوت : الكلور : الكبريت : الكربون :

2- تأمل نماذج الهباءات في الجدول التالي و اكمل تعمييره

					نموذج الهباءة
.....	الصيغة الكيميائية
.....	جسم نقي بسيط أو مركب

3 - أعط ذرية هباءة الأوزون :