

السنة الدراسية : 2018/2017
التاريخ : 2018/04/06
التوقيت : 30 دق
المستوى : 9 أساسي

فرض مراقبة عدد 2 علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية يوغرطة الكاف
الأستاذ : إبراهيم الرحالي

الإسم : اللقب : القسم : 9 أساسي : العدد الرتبي :

العدد المسند :

20

التمرين عدد 1 : (9 نقاط)

I- قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



II - أسند لكل رقم محروق الحرف المناسب لجهاز إستعماله:

الجواب	الرقم	المحروق	الحرف	جهاز الاستعمال
.....	1	البارافين	أ	الطائرة
.....	2	الفحم الحجري	ب	الحافلة
.....	3	الكيروزان	ج	مولد لإنتاج الكهرباء
.....	4	المازوت	د	الشمعة

III - أكتب أمام كل جملة المصطلح العلمي المناسب : تفاعل كيميائي - منتجات التفاعل - جسم نقي بسيط - أجسام متفاعلة - تحول فيزيائي - جسم نقي مركب

- تحول لجسم نقي من حالة فيزيائية إلى حالة فيزيائية أخرى .
- أجسام تختفي إثر تفاعل كيميائي .
- أجسام جديدة تظهر إثر تفاعل كيميائي .
- جسم نقي يتكون من هباءات ذات ذرات مختلفة .
- تحول تختفي أثناءه أجسام و تظهر أجسام أخرى جديدة .
- جسم نقي يتكون من هباءات ذات ذرات متطابقة .

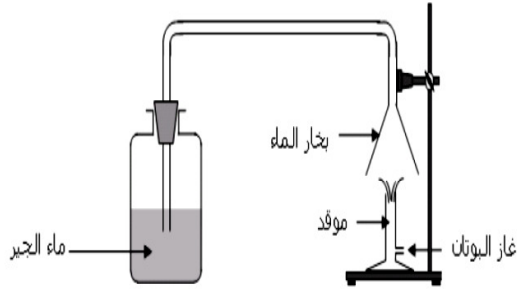
IV - أكمل الجدول التالي بما يناسب:

الجسم النقي	مكوناته	الصيغة الهائية	جسم نقي (بسيط أم مركب)
البروبان	3 ذرات كربون + 8 ذرات هيدروجين		
.....		O ₂	
.....	ذرة أكسجين + ذرتين هيدروجين		
ثاني أكسيد الكربون		CO ₂	



التمرين عدد 2: (11 نقطة)

أنجزنا في القسم التجربة المجسمة في الرسم الموالي و التي تمثل إحتراق غاز البوتان في الأكسجين.
فلاحظنا تعكر ماء الجير مع تكون بخار الماء على القمع.



I - 1) عرف التفاعل الكيميائي .

2) أ - أثبت أن إحتراق غاز البوتان هو تفاعل كيميائي و ليس تحول فيزيائي .

ب - حدد من خلال هذه التجربة الأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل

- الأجسام المتفاعلة :
- منتجات التفاعل :

3) عبر عن هذا التفاعل الكيميائي باستعمال الأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل



4) أكمل الجدول الموالي بما يناسب.

إسم الهباءة	غاز البوتان			
مكونات الهباءة	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين		ذرتي هيدروجين و ذرة أكسجين	
صيغة الهباءة		O ₂		CO ₂

5) عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بمعادلة كيميائية باستعمال الصيغ الكيميائية للأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل .

6) أ - ذكر بمبدأ حفظ المادة .

ب - هل في إحتراق غاز البوتان تحقيق لمبدأ حفظ المادة ؟ علل إجابتك .

ج - عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بمعادلة كيميائية متوازنة .

ب - كم يتطلب إحتراق هباءة واحدة من البوتان من هباءة أكسجين ؟