

السنة الدراسية : 2017/2018 التاريخ : 2018/04/06 التوقيت : 30 دق المستوى: 9 أساسى	فرض مراقبة عدد 2 علوم فيزيائية	المدرسة الإعدادية يوغرطة الكاف الأستاذ : إبراهيم الرحالي
---	-----------------------------------	---

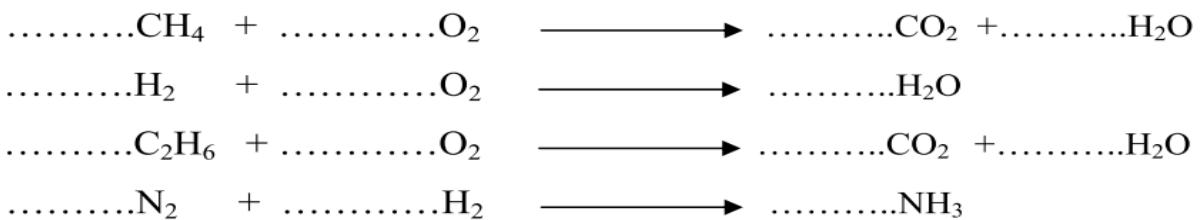
الاسم :اللقب :العدد الرتبى :القسم : 9 أساسى.....

العدد المسند :

20

التمرين عدد 1 : (٩ نقاط)

I- قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



II - أ Gund لـ كل رقم محروق الحرف المناسب لـ جهاز 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 نقى بسيط – أجسام متفاعلة – تحول فيزيائى – جسم نقى مركب

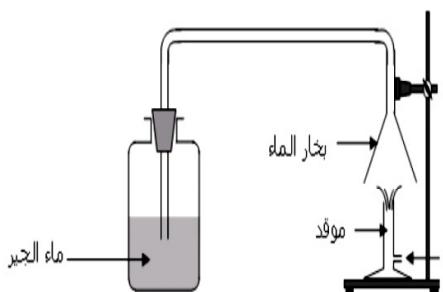
- تحول لجسم نقى من حالة فيزياتية إلى حالة فيزياتية أخرى .
 - أجسام تختفي إثر تفاعل كيميائى.
 - أجسام جديدة تظهر إثر تفاعل كيميائى .
 - جسم نقى يتكون من هباءات ذات ذرات مختلفة .
 - تحول تختفي أنشاءه أجسام و تظهر أجسام أخرى جديدة .
 - جسم نقى يتكون من هباءات ذات ذرات متطابقة .

IV - أكمل الجدول التالي بما يناسب:

الجسم النقى (بسيط أم مركب)	الصيغة الهمائىة	مكوناته	الجسم النقى
.....	3 ذرات كربون + 8 ذرات هيدروجين	البروبان
.....	O ₂
.....	ذرة أكسيجين + ذرتين هيدروجين
.....	CO ₂	ثاني أكسيد الكربون

التمرين عدد 2: (11 نقطة)

أنجزنا في القسم التجربة المجرسية في الرسم الموالي و التي تمثل إحراق غاز البوتان في الأكسجين.
فلاحظنا تغير ماء الجير مع تكون بخار الماء على القمع.



I - 1) عرف التفاعل الكيميائي .

2) أ - أثبت أن إحراق 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 بإستعمال الأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل

..... + ← +

4) أكمل الجدول الموالي بما يناسب.

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

5) عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بعادلة كيميائية بإستعمال الصيغ الكيميائية للأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل .

6) أ - ذكر بمبدأ حفظ المادة .

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

ج - عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بعادلة كيميائية متوازنة .

ب - كم يتطلب إحراق هباء واحدة من البوتان من هباء أكسجين ؟