

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

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

العدد المسند :

20

التمرين عدد 1 : (9 نقاط)

I- قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



II - أSEND لـكـل رقم مـحـرـوقـ الحـرـفـ الـمـنـاسـبـ لـجـهـازـ إـسـتـعـمالـهـ:

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

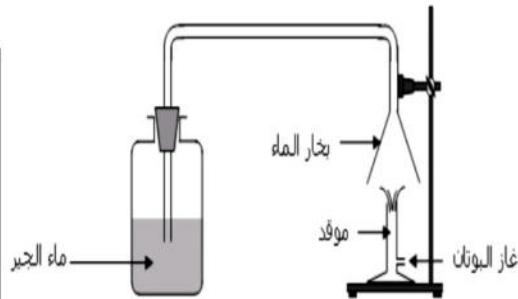
- تحول لجسم نقى من حالة فيزيانية إلى حالة فيزيانية أخرى .
 - أجسام تختفي إثر تفاعل كيميائى .
 - أجسام جديدة تظهر إثر تفاعل كيميائى .
 - جسم نقى يتكون من هباءات ذات ذرات مختلفة .
 - تحول تختفي أنشاءه أجسام و تظهر أجسام أخرى جديدة .
 - جسم نقى يتكون من هباءات ذات ذرات متطابقة .

IV – أكمل الجدول التالي بما يناسب:

الجسم النقي	مكوناته	الصيغة الهمائية	جسم نقي (بسط 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)

أجزنا في القسم التجربة المجمدة في الرسم الموالي و التي تمثل إحتراق غاز البوتان في الأكسجين.
فلاحظنا تغير ماء الجير مع تكون بخار الماء على القمع.



.....
.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....
.....

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

.....
.....
.....
.....
.....

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

.....
.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....
.....

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

.....
.....
.....
.....
.....

4) أكمل الجدول الموالي بما يناسب.

			غاز البوتان	إسم الهباء
.....	ذرتى 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 إحتراق غاز البوتان تحقيق لمبدأ حفظ المادة ؟ علل إجابتك .

.....
.....
.....
.....
.....

ج - عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بعادلة كيميائية متوازنة .

.....
.....
.....
.....
.....

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

.....
.....
.....
.....
.....