

المدرسة الإعدادية الطاهر الحداد
الفلع الكبير 2013/2012

فرض مراقبة عدد 1
علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية الطاهر الحداد
الفلع الكبير 2013/2012

عدد الصفحات : 2

السبت 2013 / 01 / 26

التوقيت 30 دقيقة

الاسم :

اللقب :

الرقم :

العدد المسند :

تمرين عدد 1 : (10 نقاط)

1 / أجب بصحيح أو خطأ .

السؤال	الجواب
الكيروزان هو وقود السفن الناقلة للنفط .	
البوتان هو المكون الأساسي للغاز الطبيعي .	
التفاعل الكيميائي يؤدي إلى ظهور أجسام جديدة .	
المتفاعلات هي الأجسام التي تظهر أثناء كل تفاعل كيميائي .	
تتكون الذرة من مجموعة من هباءات .	

2 / أكمل الجمل التالية بما يناسب من الكلمات .

التفاعل الكيميائي هو تختفي أثناءه أجسام تسمى

وتظهر أجسام جديدة تسمى

تنقسم الهباءات إلى قسمين هباءات تتكون من ذرات فتسمى أجسام نقية مركبة

و هباءات تتكون من ذرات متطابقة و تسمى أجسام نقية

أصغر جزء يكون المادة هو و هي بدورها تتكون من جزيئات صغيرة جدا تسمى

يحتوي كل جزء من هذه الأجزاء على نواة تدور من حولها مجموعة من و هي حاملة لشحنة

كهربائية في حين تحمل النواة شحنة أما الذرة فهي ذات شحنة

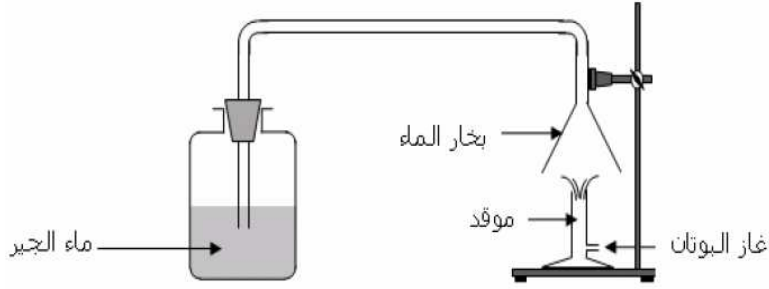
3 / تمثل الأرقام المسجلة في الجدول الموالي مجموعة من المحروقات و تمثل الحروف مجموعة من أجهزة استعمالها .

أسند لكل رقم محروق الحروف المناسبة لجهاز استعماله .

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

تمرين عدد 2 : (10 نقاط)

1 / أنجزنا في القسم التجربة المجسمة في الـ اسم التالي :



فلاحظنا تعكر ماء الجير مع وجود قطرات من الماء على الجانب الداخلي للقمع .
أ – ما هو العنصر الموجود في الهواء والذي ساعد في عملية احتراق البوتان .

.....

ب- حدد الأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل لهذا الاحتراق .

.....
منتجات التفاعل :

.....
متفاعلات :

2 / أكمل الجدول التالي :

الذرة النموذج	الكالور	الأكسجين	الازوت
.....	كويرة سوداء	كويرة بيضاء

3 / بالاعتماد على الجدول التالي :

الذرة	الهيدروجين	الأكسجين	الكربون
كتلتها 10^{-26} Kg	0,17	2,7	2

أ- ابحث عن كتلة هباءة ثاني أكسيد الكربون و التي تتكون من ذرة كربون و ذرتي أكسجين .

.....

.....

ب- لدينا كمية من ثاني أكسيد الكربون كتلتها $m = 2g$ ابحث عن عدد الهباءات الموجودة في هذه الكمية ؟

.....

4 / تتكون ذرة الأكسجين من نواة ذات شحنة موجبة و مجموعة من الالكترونات ذات شحنة سالبة

أ – ابحث عن عدد الشحنات الموجبة علما أن شحنة النواة هي $Q = 12,8 \cdot 10^{-19} C$

(الشحنة الكهربائية البسيطة هي $e = 1,6 \cdot 10^{-19} C$)

.....

.....

ب – حدد إذا عدد الكترونات هذه الذرة ؟ معلقا جوابك .

.....

.....