



السنة الدراسية: 2013-2014
بتاريخ : 10-12-2013 / 30د

العلوم الفيزيائية
المراقبة المستمرة الثانية
السنة الثانية ثانوي إعدادي
الأسدس الأول



الاسم:
النسب: الفوج:

اسئلة الدرس: 6 ن

عرف ما يلي: 2 ن

الجزينة:

.....

التحول الكيميائي :

.....

املأ الفراغ بما يناسب : 2 ن

- يحترق الحديد في ويتوقف الاحتراق عندما ينفد أو عندما يحترق كل

- نعبر كتابة عن الاحتراق كالتالي :

.....

..... + ←

.....

اختر الجواب الصحيح : 2 ن

لا يجب عند تسرب غاز البوتان في غرفة

فتح النوافد

استعمال قاطع التيار

غلق صنبور قارورة الغاز

يستلزم احتراق البوتان

ثنائي الاوكسجين

ثنائي الازوت

ثنائي اوكسيد الكربون

هل احتراق فحم الخشب

تحول كيميائي

تحول فيزيائي

التمرين 1 : 2 ن

ينتج عن احتراق البوتان في ثنائي الأوكسجين , ثنائي أكسيد الكربون والماء

1- هل احتراق البوتان في هذه الحالة احتراق كامل أو غير كامل ؟ علل جوابك 1ن

.....

.....

التمرين 2 : 6ن

تحتوي القارورات الممثلة أسفله على عدة غزرات :
مستعينا بالنموذج الجزيئي الممثل لكل جزيئة املا الجدول أسفله.

قارورة (د)	قارورة (ج)	قارورة (ب)	قارورة (أ)	اسم الغزرة
				صيغته
				الكيميائية
				مركب أم بسيط

التمرين 3 : 6ن

يستلزم احتراق 1.8g من الكربون 3.6L من ثنائي الأوكسجين

1- عبر كتابة عن هذا الاحتراق :

2- حدد الجسم المحرق والجسم المحروق :

3- حدد الجسم الناتج عن هذا الاحتراق وكيفية التعرف عليه:

4- أحسب حجم الهواء اللازم لاحتراق 7.2g من الكربون: