



السنة الدراسية: 2012-2013
بتاريخ : 01-12-2012/30

العلوم الفيزيائية
المراقبة المستمرة الثانية
السنة الثانية ثانوي إعدادي
الأسدس الأول



الاسم:
النسب: الفوج:

www.9alami.com

أسئلة الدرس: 8

1) إملأ الفراغات بما يناسب من الكلمات التالية: 2

مغلقا ، تحول كيميائي ، المحروق ، ثنائي أو أكسيد الكربون ، غير وافرة ، أصفرا ، ثنائي الأوكسجين ، المحرق .

- الإحتراق يستلزم جسمين هما: و
- الجسم المشترك في جميع الإحتراقات هو:
- غاز يعكر ماء الجير.
- عندما يكون ضابط الهواء تكون كمية الهواء وبالتالي يكون الإحتراق غير كامل, ويكون لون اللهب

2) ضع سطرا تحت الإجابة الصحيحة: 4

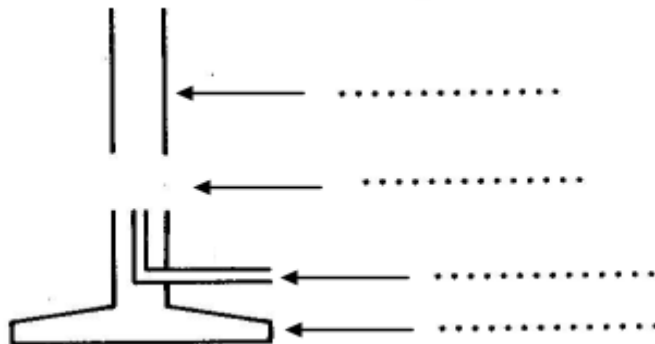
- بخار الماء: يعكر ماء الجير
- ينتج عن إحتراق الحديد في ثنائي الأوكسجين: يعطي اللون الأزرق لمحلول كبريتات النحاس اللامائي.
- أكسيد الكربون أكسيد الحديد.
- إحتراق الفحم الخشبي: تحول فيزيائي
- تحول كيميائي
- يستلزم الحل الحراري للتبغ: التسخين
- ثنائي الأوكسجين

3) صل بسهم : 2

النموذج	الصيغة أو الرمز	الذرة أو الجزيئة
	C_2H_6	- الكربون
	C	- الايثان
	N_2	- ثنائي الآزوت
	H_2O	- الماء

التمرين الأول: 6

لحرق غاز البوتان نستعمل موقد بنسن الممثل في الشكل أسفله:



1) إملأ في الشكل كل فراغ بما يناسب : 1ن

2) حدد كلا من الجسم المحروق و الجسم المحرق : 1ن

3) حدد الأجسام الناتجة عن الاحتراق : 1ن

4) ما نوع إحتراق البوتان في هذه الحالة ؟ علل جوابك: 1ن

5) أتمم ملاً الجدول التالي: 2ن

..... + ← +				حصيلة الاحتراق
				الحالة الفيزيائية
				الصيغة الكيميائية الجزيئية
				النموذج الجزيئي
				بسيط أم مركب

التمرين الثاني: 6ن

ننجز التجربة التالية :

ندخل قطعة صوف الحديد متوهجة كتلتها 9g في قارورة سعتها 0.5L ، تحتوي على ثنائي الأوكسجين الخالص وقليل من الرمل

1- ما دور الرمل ؟ 1ن

2- حدد كلا من المحرق والمحروق : 1ن

3- حدد اسم الجسم الناتج عن هذا الاحتراق وأكتب صيغة جزيئته: 1ن

4- عبر كتابة عن حصيلة هذا الاحتراق : 1ن

5- علما أن احتراق 4.5g من الحديد يستلزم 0.5L من ثنائي الأوكسجين.

أ- بين أن قطعة الحديد المستعملة في التجربة لن تحترق كلياً : 1 ن

ب- أحسب كتلة الحديد المتبقى بعد توقف الاحتراق: 1ن