www.students.ma

المراقبة المستمرة

السنة الثانية ثانوي إعدادي

الاسم الكامل:..... فوج:..... مدة الإنجاز:30 دقيقة. بتاريخ :2014/01/21

مادة العلوم الفيزيائية السنة الدراسية:2013- 2014

التمرين الأول: (07 pts)

1) ضع علامة (x) في الخانة الملائمة . (03)

	تحول فيزيائي	خليط	تحول كيميائي
إضافة 14g من مسحوق الحديد إلى 8g من مسحوق الكبريت دون تسخين .			
تسخين قطعة جيكس في الهواء بواسطة موقد بنسن .			
الحصول على الجليد انطلاقا من بخار الماء .			

2) أتمم كتابة التعابير الآتية : (02)

الكربـــون + الأوكسجين ⟵ .....

..... + الأوكسجين ⟵ أوكسيد الحديد المغنطيسي.

أوكسيد النحاس + ... ⟵ ثنائي أوكسيد الكربون+ .....

3) وازن المعادلات الآتية : (02)

$C_2H_4 + \dots O_2 \rightarrow \dots CO_2 + \dots H_2O$

$\dots H_2 + O_2 \rightarrow \dots H_2O$

التمرين الثاني: (07pts)

أثناء التفاعل الكلي ل 14g من مسحوق الحديد (Fe) مع 8g من مسحوق الكبريت (S) ،تتكون كتلة m من كبريتورالحديد (FeS).

1) أكتب التعبير الكتابي لهذا التفاعل . (01.5)

.....

2) استنتج المعادلة الكيميائية للتفاعل الحاصل . (02)

.....

3) بتطبيقك لقانون انحفاظ الكتلة ، أوجد قيمة الكتلة m . (01.5)

.....

.....

4) أحسب كتلتي كل من الحديد والكبريت اللازمتين للحصول على 11g من كبريتور الحديد . (02)

.....

.....

.....

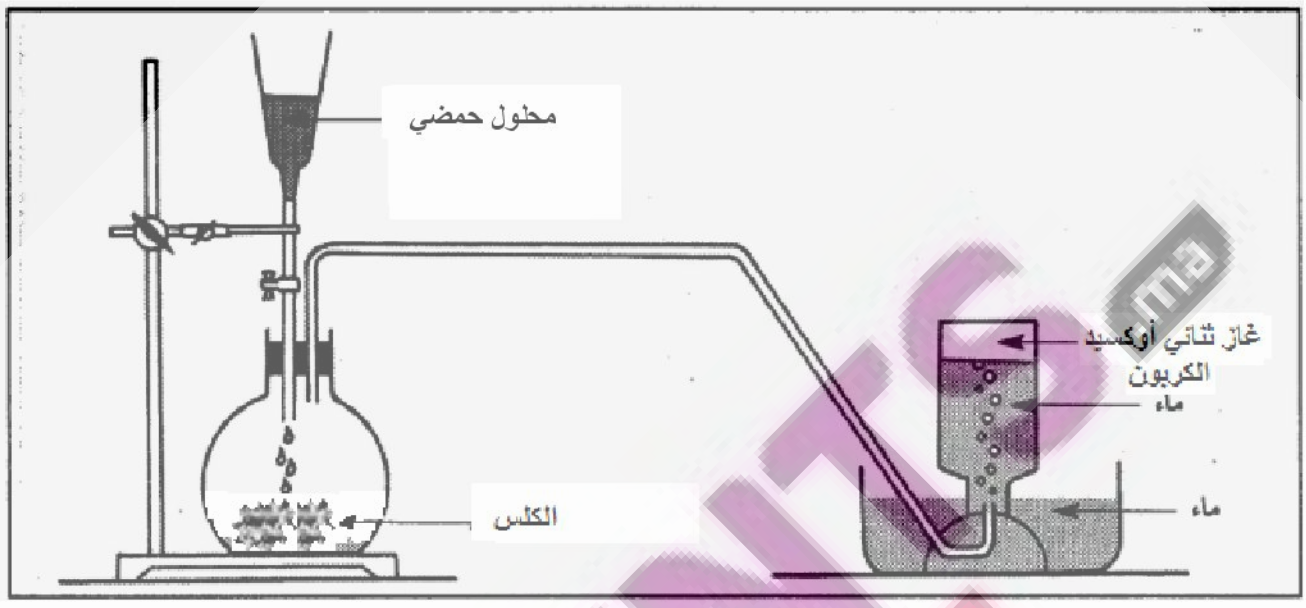
.....

www.students.ma

www.students.ma

التمرين الثالث: (06pts)

ننجز التركيب التجريبي أسفله، حيث نضيف تدريجيا محلول حمضي على قطع من الكلس ، **فيحدث جيشان (فوران) للكلس و نحصل على** غاز ثنائي أوكسيد الكربون في القارورة كما هو مبين في الشكل أسفله .



1) كيف يمكن التحقق من أن **الغاز المتكون هو ثنائي أوكسيد الكربون.** (01)

.....

.....

2) ما الملاحظات التي تؤكد أنه قد حدث تفاعل **كيميائي.** (01)

.....

.....

3) هل الغاز الناتج طبيعي أو صناعي؟علل جوابك. (01.5)

.....

.....

4) يصدر عن الحمم البركانية غاز ثنائي أوكسيد الكربون هل الغاز في هذه الحالة **طبيعي** أو صناعي؟ علل جوابك. (01.5)

.....

.....

5) **هل لغاز** ثنائي أوكسيد الكربون المحصل عليه من مصادر مختلفة نفس الخاصيات الكيميائية ؟ (01)

.....

.....

www.students.ma