



العلوم الفيزيائية
المراقبة المستمرة الثالثة



السنة الدراسية: 2011/2010
بتاريخ : 30/2011-01-08 د

السنة الثانية ثانوي إعدادي
الأسدس الأول

الاسم:
النسب:.....الفوج:.....

www.9alami.com

التمرين الأول: (7 نقط)

1- عرف التفاعل الكيميائي. (3 ن)

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

2- ما الفرق بين المادة الطبيعية و المادة المصنعة؟ استعن بأمثلة. (2 ن)

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

3- اقترح تجربة لتحضير أو تصنيع غاز ثنائي الأوكسجين. (2 ن)

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

التمرين الثاني: (7 نقط)

يتفاعل الالومنيوم Al مع غاز ثنائي أوكسيد الكربون , فينتج عن هذا التفاعل الكربون و أوكسيد الالومنيوم Al_2O_3 .

كل 9g من الالومنيوم تتفاعل كلياً مع 11g من غاز ثنائي أوكسيد الكربون. فينتج عن هذا التفاعل 17g من أوكسيد الالومنيوم .

1 - أكتب معادلة هذا التفاعل. (1 ن)

.....

2- أحسب كتلة الكربون الناتج , معللاً جوابك. (2 ن)

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

3- ما كتلة غاز ثنائي أوكسيد الكربون التي تتفاعل كلياً مع 72g من الألومنيوم؟ (2ن)

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

4- استنتج حجم ثنائي أوكسيد الكربون ، اللازم للتفاعل مع 72g من Al ، علماً أن 44g من ثنائي أوكسيد الكربون يشغل حجماً

يساوي 4L, 22. (2 ن)

.....
.....

التمرين الثالث: (6نقط)

وازن المعادلات الكيميائية التالية:

