

## السلم

## التمرين الأول : ( 8 نقط )

- 1.5 1. املأ الفراغ بما يناسب:  
✓ التفاعل الكيميائي ..... تختفي خلاله أجسام تسمى ..... و تظهر أجسام جديدة تسمى .....
- 1 2. اعط نص قانون انحفاظ الذرات : .....
- 2 3. أجب بصحيح أو خطأ بوضع (X) في الخانة المناسبة :  
انصهار الجليد تحول فيزيائي  
كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة احتراق  
تتحفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي  
احادي اوكسيد الكربون غاز يعكس ماء الجير
- 2 4. وازن المعادلات الكيميائية الآتية :  
 $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$  ؛  $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
- 1.5 5. اعط مقابل الكلمات التالية:  
✓ التفاعل الكيميائي : ..... / les produits : .....

## التمرين الثاني : ( 8 نقط )

- 1 1. ❖ تتفاعل 12g من المغنزيوم (Mg) كلياً مع 11g ثنائي اوكسيد الكربون (CO<sub>2</sub>) ، فينتج عن هذا التفاعل اوكسيد المغنزيوم صيغته الكيميائية (MgO) و 3g من الكربون (C) .  
حدد الاجسام المتفاعلة والنتيجة
- | النواتج | المتفاعلات |
|---------|------------|
|         |            |
- 1 2. عبر عن حصيله هذا التفاعل حرفياً: .....
- 2 3. اكتب المعادلة الكيميائية المتوازنة لهذا التفاعل: .....
- 1 4. ذكر بقانون انحفاظ الكتلة: .....
- 1.5 5. احسب معللاً جوابك كتلة اوكسيد المغنزيوم الناتج عن هذا التفاعل: .....
- 1.5 6. ماهو حجم ثنائي اوكسيد الكربون المتفاعل إذا علمت أن حجم كمية من ثنائي اوكسيد الكربون كتلتها 44g هو 24L ؟ .....

## التمرين الثالث : ( 4 نقط )

- 1 1. ❖ لتحديد مكونات الهواء قام أنس بالتجربة جانبه.  
حيث بوجود الهواء الرطب يتفاعل الحديد (Fe) مع ثنائي الأوكسجين (O<sub>2</sub>) فيتكون الصدأ (طبقة داكنة) صيغته (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) .  
1. فسر تصاعد الماء في المخبر المدرج ، وظهور الطبقة الحمراء على صوف الحديد ؟ .....
- 1.5 2. عبر عن ما حدث بمعادلة كيميائية متوازنة ؟ .....
- 0.5 3. انطلاقاً من التجربة جانبه حدد :  
حجم الماء المتصاعد: .....
- 0.5 4. نسبة غاز ثنائي الأوكسجين: .....
- 0.5 5. نسبة غاز ثنائي الأزوت: .....

