

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 (CO₂) ، فينتج عن هذا التفاعل اوكسيد المغنزيوم صيغته الكيميائية (MgO) و 3g من الكربون (C) .
حدد الاجسام المتفاعلة والنتيجة
- 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 (O₂) فيتكون الصدأ (طبقة داكنة) صيغته (Fe₂O₃) .
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:

