

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 :

| خطأ | صحيح |
|-----|------|
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |

4. وازن المعادلات الكيميائية الآتية :

2



5. اعط مقابل الكلمات التالية:

1.5

✓ التفاعل الكيميائي : / les produits :

التمرين الثاني: (8 نقط)

❖ تتفاعل 12g من المغنزيوم (Mg) كلياً مع 11g ثنائي أكسيد الكربون (CO₂) ، فينتج عن هذا التفاعل أكسيد المغنزيوم صيغته الكيميائية (MgO) و 3g من الكربون (C) .

1. حدد الاجسام المتفاعلة والنواتج

1

| النواتج | المتفاعلات |
|---------|------------|
| | |

1

2. عبر عن حصة هذا التفاعل حرفياً:

2

3. اكتب المعادلة الكيميائية المتوازنة لهذا التفاعل:

1

4. ذكر بقانون انحفاظ الكتلة:

1.5

5. احسب معللاً جوابك كتلة أكسيد المغنزيوم الناتج عن هذا التفاعل:

1.5

6. ماهو حجم ثنائي أكسيد الكربون المتفاعل إذا علمت أن حجم كمية من ثنائي أكسيد الكربون كتلتها 44g هو 24L ؟

التمرين الثالث: (4 نقط)

❖ 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

1. فسر تصاعد الماء في المخبر المدرج ، وظهور الطبقة الحمراء على صوف الحديد ؟

1.5

2. عبر عن ما حدث بمعادلة كيميائية متوازنة ؟

3. انطلاقاً من التجربة جانبه حدد :

0.5

حجم الماء المتصاعد:

0.5

نسبة غاز ثنائي الأوكسجين:

0.5

نسبة غاز ثنائي الأزوت:

