

## السلم

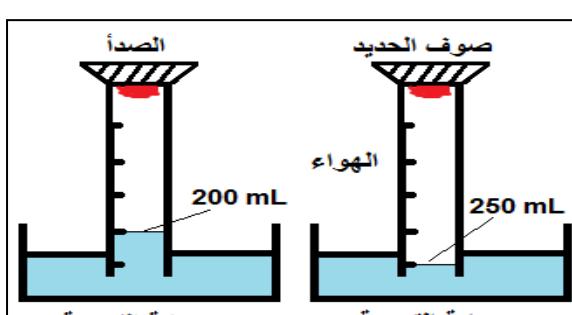
## التمرين الأول : (8 نقط)

1.5	..... و تظهر أجسام جديدة تسمى ..... تختفي خلاله أجسام تسمى ..... املا الفراغ بما يناسب:	✓ التفاعل الكيميائي	1.										
1	..... اعط نص قانون انحفاظ الذرات :												
2	<table border="1"> <tr> <td style="text-align: center;">خطأ</td> <td style="text-align: center;">صحيح</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </table>	خطأ	صحيح	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	3. اجب ب صحيح او خطأ بوضع (X) في الخانة المناسبة :	
خطأ	صحيح												
.....	.....												
.....	.....												
.....	.....												
.....	.....												
2	.....	انصهار الجليد تحول فيزيائي كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة احتراق تحفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي حادي اوكسيد الكربون غاز يعكر ماء الجير											
2	$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ ; $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$	4. وزن المعادلات الكيميائية الآتية :											
1.5	les produits : ..... / .....	5. اعط مقابل الكلمات التالية:											
		✓ التفاعل الكيميائي											

## التمرين الثاني : (8 نقط)

1	❖ تفاعل 12g من المغزنيوم (Mg) كليا مع 11g ثاني اوكسيد الكربون (CO <sub>2</sub> ) ، فينتج عن هذا التفاعل اوكسيد المغزنيوم صيغته الكيميائية (MgO) و 3g من الكربون (C) .	1. حدد الاجسام المتفاعلة والناتجة
1	.....	2. عبر عن حصيلة هذا التفاعل حرفيا:
2	.....	3. اكتب المعادلة الكيميائية المتوازنة لهذا التفاعل:
1	.....	4. ذكر بقانون انحفاظ الكتلة:
1.5	.....	5. احسب معللا جوابك كتلة اوكسيد المغزنيوم الناتج عن هذا التفاعل:
1.5	ما هو حجم ثاني اوكسيد الكربون المتفاعل إذا علمت أن حجم كمية من ثاني اوكسيد الكربون كتلتها 44g هو 24L ؟	6. ما هو حجم ثاني اوكسيد الكربون المتفاعل إذا علمت أن حجم كمية من ثاني اوكسيد الكربون كتلتها 44g هو 24L ؟

## التمرين الثالث : (4 نقط)

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