

التمرين الأول: 6ن

1- أكمل الفراغات التالية:

- 1- ذوبان السكر في الماء و انصهار الحديد هي تحولات.....
- 2- في التحول الكيميائي الرجوع إلى الحالة الابتدائية
- 3- أثناء التحول الكيميائي تبقى الكتلة
- 4- يتكون الجزيء من حبيبات صغيرة جدا تسمى
- 5- بالنسبة لرموز الذرات يكتب الحرف الأول من اسم الذرة باللغة
- 6- الرمز Fe يدل على ذرة

II- الصيغة الكيميائية لجزيء الغلوكوز هي $C_6H_{12}O_6$

أ- ما هي الذرات المكونة لهذا الجزيء وما هو عدد كل منها

التمرين الثاني: 6ن

أ- أكمل الجدول التالي:

اسم الجزيء	الماء	غاز الهيدروجين	غاز الازوت	غاز ثاني أكسيد الكربون	غاز الميثان	غاز أحادي أكسيد الكربون
تمثيل الجزيء بمجسم						
الصيغة الكيميائية للجزيء						

ب- يحترق غاز الميثان بـ غاز الأكسجين فيعطي غاز ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء .

1- حدد الأجسام الابتدائية والنهائية.

2- عبّر عن هذا التحول حرفيا.

الوضعية الإدماجية: 8ن

إناء كتلته و هو فارغ 400 غ و وضعنا فيه 800 غ من الماء النقي ، ثم وضعنا الكل في مجمد الثلاجة لفترة

كافية حتى تحول كامل الماء إلى جليد

1- ما نوع هذا التحول ؟ عرفه ؟

-نخرج الإناء من مجمد الثلاجة و نضعه فوق إحدى كفتي الميزان ، و نضع فوق الكفة الأخرى للميزان

عيارات كتلية حتى حققنا التوازن

2- ما هي قيمة مجموع كتل هذه العيارات الكتلية ؟ برر إجابتك ؟

التمرين الأول 6 ن

اكمل الفراغات

- 1- ذوبان السكر في الماء وانصهار الحديد هي تحولات فيزيائية
 - 2- في التحول الكيميائي الرجوع الى الحالة الابتدائية غير ممكن
 - 3- اثناء التحول الكيميائي تبقى الكتلة محفوظة
 - 4- يتكون الجزيئ من حبيبات صغيرة جداتسمى الذرات
 - 5- بالنسبة لرموز للذرات يكتب الحرف الاول من اسم الذرة باللغة اللاتينية
 - 6- يبدل الرمز الى ذرة الحديد.
- يتكون جزيء الغلوكوز من ذرات الكربون عددها 6 ، ذرات الهيدروجين عددها 12 ، وذرات الأكسجين عددها 6.

التمرين الثاني 6 ن

الرسم الجزيئي	الماء	غاز الهيدروجين	غاز الازوت	غاز ثنائي أكسيد الكربون	غاز الميثان	غاز أحادي أكسيد الكربون
تمثيل الجزيئي بجسيم	أحمر 	رمادي 	أزرق 	أحمر 	أسود 	أحمر أسود
الصيغة الكيميائية للجزيئي	H_2O	H_2	N_2	CO_2	CH_4	CO

يب- الأجسام الابتدائية هي غاز الميثان + غاز الأكسجين
الأجسام النهائية هي: غاز ثنائي أكسيد الكربون وبخار الماء
التعبير عن هذا التحول حرفيا بخار الماء+غاز ثنائي أكسيد الكربون → غاز الأكسجين + غاز الميثان

التمرين الثالث الوضعية الادماجية 8 ن

- 1- نوع هذا التحول فيزيائي : التجمد وهو تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة .
- 2- قيمة مجموع كتل هذه العيارات الكتلية هي:

$$M = M_1 + M_2 = 400g + 800g = 1200g$$

التبرير لان في التحول الفيزيائي الكتلة تبقى محفوظة