

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 و ما 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 بمجموع						
الصيغة الكيميائية للجزيء						

ب- يحترق غاز الميثان بغاز الأوكسيجين 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


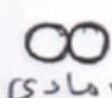




2- ما هي قيمة مجموع كتل هذه العيارات الكتلية ؟ برر إجابتك ؟

التمرين الأول 6 ن

أكمل 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

رسم الجزيئ	الماء	غاز الهيدروجين	غاز الأزوت	غاز ثنائي أكسيد الكربون	غاز الميثان	غاز أحادي أكسيد الكربون
تمثيل الجزيئ بعد جسم	أحمر  رمادي	 رمادي	 أزرق	 أحمر	 رمادي	 أحمر أسود
الصيغة الكيميائية للجزيئ	H_2O	H_2	N_2	CO_2	CH_4	CO

- ب- 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 الحلة 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