



نوفمبر 2014

المستوى: الثانية متوسط (2AM)

المدة: 01سا30

تصحيح اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الاول 6ن

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 الرمزالى ذرة الحديد.
- يتكون جزيء الغلوكوز من ذرات الكربون عددها 6 ، ذرات الهيدروجين عددها 12 ، وذرات الأكسجين عددها 6.

التمرين الثاني 6ن

اسم الجزيئ	الماء	غاز الهيدروجين	غاز الأزوت	غاز ثنائي أكسيد الكربون	غاز الميثان	غاز أحادي أكسيد الكربون
تمثيل الجزيئ بدمجهم	أحمر رمادي	رمادي	أزرق	أحمر	أسود رمادي	أحمر أسود
الصيغة الكيميائية للجزيئ	H ₂ O	H ₂	N ₂	CO ₂	CH ₄	CO

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

التمرين الثالث الوضعية الادماجية 8ن

- 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