



نوفمبر 2014

المستوى: الثانية متوسط (2AM)

المدة: 01 سا 30

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

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 بمجسم						
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: 8

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

كافية حتى تحول كامل الماء إلى جليد

1- ما نوع هذا التحول ؟ عرفه ؟

-نخرج الإناء من مجمد الثلجة 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 ؟

بالتوفيق