

ثانوية نجاي عثمان- المعذر

تقويم تشخيصي في مادة العلوم الفيزيائية

المستوى: سنة ثانية علوم تجريبية 2 عت 2 امدرة ساعة السنة الدراسية/ 2012/2011

تمرين الأول

* نحضر محلولاً سكرياً بإذابة 18 غرام من الغلوكوز صيغته العامة $C_6H_{12}O_6$ في 100 ملل من الماء المظفر.

أ. احسب الكتلة المولية للغلوكوز؟

ب. احسب التركيز المولي للمحلول الناتج؟

تعطى: $c=12g/mol$ $h=1g/mol$ $o=16g/mol$

* تفاعل كمية مادة من الكربون الصلب $C(s)$ قيمتها 7 مول مع كمية مادة من غاز ثاني الأوكسجين $O_2(g)$ قيمتها 5

مول فيتشكل غاز ثنائي أكسيد الكربون CO_2

أ. اكتب معادلة التفاعل المتوازن لهذا التحول؟

ب. شكل جدول التقدم الموافق لهذا التحول؟

ج. اوجد المتفاعل المحدر؟

د. استنتج التقدم الاعظمي؟

هـ. ارسم المنحنيات البيانية التي تمثل للمبات امدرة متفاعلات و التواتج بدلالة التقدم؟

التمرين الثاني

أ. اذكر نص مبدء العطالة؟

ب. فسر انطلاق و كبح سبارة؟ اعتمادا على أي القانون اعتمدت؟

ج. اذكر القوى المتبادلة الأساسية الموجودة في الطبيعة؟ كيف تفسر استقرار النواة برغم تنافر اللكتروناتها؟

الإشراف: محمد الصمداني
مدرسة ثانوية عثمان- المعذر

"آفة العلماء النساء..."