



الدرجة النهائية

اختبار كيمياء ١-٢

اسم الطالبة :

طالبتي الجميلة ابني الحل مستعينة بالله .. مرددة (اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلاً وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلاً)

السؤال الأول / اختاري الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :

(١) تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ :

A - الطاقة B - الكتلة C - الشغل

(٢) اسم الملح للصيغة التالية $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$:

A - كبريتات النحاس B - كبريتات الليثيوم C - كبريتات النحاس خماسية الماء

(٣) أي القوانين يستخدم لحساب النسب المولية ؟

A - $n(n+1)$ B - $n(n-1)$ C - $n(n*1)$

في تفاعل التفكك للمركب AB الى مكوناته A,B ما عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها من معادلة التفاعل ؟

A - 6 B - 1 C - 3

(٤) هي نسبة المردود الفعلي الى المردود النظري في صورة نسبة مئوية :

A - نسبة المردود المئوية B - نسبة المردود النظري C - نسبة المردود الفعلي

(٥) حسب المعادلة الكيميائية الموزونة التالية : $2\text{CH}_4 + \text{S}_8 \rightarrow 2\text{CS}_2 + 4\text{H}_2\text{S}$ احسبي عدد مولات CS_2 الناتجة عن تفاعل 2.5 mol من S_8 ؟..

A - 2.5 mol B - 3 mol C - 5 mol

(٦) مادة تستهلك كلياً في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة :

A - المادة الناتجة من التفاعل B - المادة المحددة للتفاعل C - المادة الفائضة من التفاعل

(٧) يسمى الماء الملتصق بالملح وأصبح جزءاً منه :

A - التبخر B - الماء النقي C - ماء التبلور

(٨) يتفاعل الزنك مع اليود حسب المعادلة $\text{Zn} + \text{I}_2 \rightarrow \text{ZnI}_2$ إذا كان المردود النظري = 610.69g , والمردود الفعلي = 515.6 g فإن نسبة المردود المئوية

تساوي %

A - 20.9% B - 84.42% C - 100%

(٩) احسبي النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكلور في CaCl_2 علماً بأن الكتلة المولية : $\text{Cl}=35.5$, $\text{Ca}=40$

A - 36.11% B - 30.11% C - 63.96%

السؤال الثاني :
وجد أن مركباً يحتوي على 49.98g من الكربون و 10.47g من الهيدروجين ,
فإذا كانت الكتلة المولية للمركب 58.12g فما صيغته الجزيئية ؟؟

العناصر	H	C

إذن الصيغة الأولية هي ()

الكتلة المولية للصيغة الأولية =

قانون عدد التكرار / ن =

إذن الصيغة الجزيئية =

الصيغة الجزيئية هي ()

تمنياتى لكن بالتوفيق والسداد
أ. سراب الصواط