شركة مدارس العناية الأهلية

١٤٠٧ هـ ١٩٨٦ م
شركة مدارس العناية الاهلية
بناء جيل يؤمن بقدراته

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء	الصف	الأول

س1 : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1	ما الكتلة المولية لمركب كبريتات الألومنيوم $Al_2(SO_4)_3$ ؟ علماً بأن الكتل المولية : (Al=27, S=32, O=16 جم/مول)			
	◯ 75 جم/مول	◯ 123 جم/مول	◯ 315 جم/مول	◯ 342 جم/مول
2	كم عدد جزيئات غاز ثاني أكسيد الكربون (CO_2) الموجودة في 22 جرامًا منه ؟ (الكتلة المولية لـ CO_2 = 44 جم/مول)			
	◯ 6.02×10^{23} جزيء	◯ 1.204×10^{24} جزيء	◯ 3.01×10^{23} جزيء	◯ 0.5 جزيء
3	لتحويل 100 جرام من مركب ما إلى عدد الجزيئات، ما هي الخطوة الأولى اللازمة ؟			
	◯ الضرب في عدد أفوجادرو.	◯ القسمة على عدد أفوجادرو.	◯ حساب الكتلة المولية للمركب ثم القسمة عليها.	◯ حساب الكتلة المولية للمركب ثم الضرب فيها.

س2 : أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

م	السـؤال	ص	خ
1	الصيغة الكيميائية H_2O تشير إلى أن نسبة كتلة الهيدروجين إلى الأكسجين هي 2 إلى 1	◯	◯
2	الكتلة المولية لمركب هي مجموع كتل الذرات المكونة له .	◯	◯

س3 : أجيب على ما يلي : عينة من كرومات الفضة كتلتها 83 g : علماً بأن الكتل المولية : (Ag=108, Cr=52, O=16 جم/مول)

a) اكتب صيغة كرومات الفضة .

.....

b) ما عدد الأيونات الموجبة فيها ؟

.....

.....

c) ما عدد الأيونات السالبة فيها ؟

.....

.....

d) ما مقدار الكتلة بالجرامات لوحدة صيغة واحدة منها ؟

.....

.....