

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع العاشر

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-1	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الصيغة الأولية لمركب يحتوي علي 35.98% من الالومنيوم و64.02% من الكبريت.....(الكتل المولية Al=27,S=32)	<input type="radio"/> AlS	<input type="radio"/> Al ₂ S	<input type="radio"/> Al ₂ S ₃	<input type="radio"/> Al ₃ S ₂
2	الصيغة الأولية للمركب C ₆ H ₁₂	<input type="radio"/> CH	<input type="radio"/> CH ₂	<input type="radio"/> C ₂ H ₂	<input type="radio"/> CH ₆
3	الملح المائي كلوريد الكوبلت ثنائي الماء صيغته.....	<input type="radio"/> CoCl ₂ .2H ₂ O	<input type="radio"/> CaCl ₂ .2H ₂ O	<input type="radio"/> CuCl ₂ .2H ₂ O	<input type="radio"/> CuSO ₄ .2H ₂ O

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

م	السؤال	ص	خ
1	الصيغة الأولية تمثل أبسط نسبة عددية صحيحة لذرات العنصر في المركب	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تمثل الصيغة الجزيئية بأنها الصيغة الأولية مضروبة في عدد صحيح	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجيب على ما يأتي

1/ عينة من ملح مائي كتلتها 20g سُخِنَت حتى تغير لونها وأصبحت كتلتها 15g فأحسب/ي كتلة الماء المفقود

2/ إذا كانت الكتلة المولية لمركب 28g/mol والصيغة الأولية له CH₂ ما صيغته الجزيئية

(علما بان C=12,H=1)