

## 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)	Al <sub>3</sub> S <sub>2</sub> <input type="radio"/>	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub> <input checked="" type="radio"/>	Al <sub>2</sub> S <input type="radio"/>	AlS <input type="radio"/>
2	الصيغة الأولية للمركب C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> .....	CH <sub>6</sub> <input type="radio"/>	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> <input type="radio"/>	CH <sub>2</sub> <input checked="" type="radio"/>	CH <input type="radio"/>
3	الملح المائي كلوريد الكوبلت ثنائي الماء صيغته.....	CuSO <sub>4</sub> .2H <sub>2</sub> O <input type="radio"/>	CuCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O <input type="radio"/>	CaCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O <input type="radio"/>	CoCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O <input checked="" type="radio"/>

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 checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تمثل الصيغة الجزيئية بأنها الصيغة الأولية مضروبة في عدد صحيح	<input checked="" 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

$$20 - 15 = 5 \text{ g}$$

2/ اذا كانت الكتلة المولية لمركب 28g/mol والصيغة الأولية له CH<sub>2</sub> ما صيغته الجزيئية (علما بان C=12,H=1)

$$\text{كتلة الصيغة الأولية} = 12 + 1 \times 2 = 14$$

$$n = \frac{28}{14} = 2$$

الصيغة الجزيئية C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>