

## ورقة عمل الدرس :التركيب النسبي المئوي

### التركيب النسبي المئوي :

**نشاط حسابي ١ :** (مجموعات تعاونية )-(استراتيجية المنظم المتقدم الشارح )

لديك عينة كتلتها ١٠٠ جم من مركب تحتوي على ٥٥ جم من العنصر X و ٤٥ جم من العنصر Y , أحسبي النسبة المئوية بالكتلة لكل عنصر من العنصرين X و Y .

**طبقى القانون أدناه:**

$$النسبة المئوية بالكتلة (للعنصر) = \frac{كتلة العنصر}{كتلة المركب} \times 100$$

- أحسبي النسبة المئوية للعنصر X .

.....

- أحسبي النسبة المئوية للعنصر Y .

.....

-من خلال ما سبق , عرفي بأسلوبك التركيب النسبي المئوي .

.....

**التركيب النسبي المئوي من خلال الصيغة الكيميائية :**

**نشاط حسابي ٢ :** (استراتيجية المنظم المتقدم الشارح)-(٤-٢-١) ٢٠ دقيقة

**حددي التركيب النسبي المئوي لمركب CO<sub>2</sub> , ( C=12 , O=16 ) .**

**١/ اضرب الكتلة المولية للكربون في عدد ذراته بالمركب.**

.....

**٢/ اضرب الكتلة المولية للأكسجين في عدد ذراته بالمركب .**

.....

**٣/ اجمع كتل العناصر في المركب .**

.....  
٤/ احسب نسبة الكربون بقسمة الكتلة المولية للكربون على الكتلة المولية للمركب.

.....  
٥/ احسب نسبة الأكسجين بقسمة الكتلة المولية للأكسجين على الكتلة المولية للمركب  
.....

\*\*\*\*\*

### نشاط حسابي ٣ : مجموعات ثنائية

احسبي التركيب النسبي المئوي لحمض الفوسفوريك  $H_3PO_4$  .

علماً بأن : (  $H=1$ ,  $O=16$  ,  $P =30,9$  )

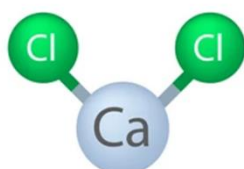
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

### نشاط حسابي ٤ : فردي

يستخدم كلوريد الكالسيوم  $CaCl_2$  لمنع التجمد , احسبي النسبة المئوية بالكتلة لكل عنصر فيه . علماً بأن : (  $Ca=40$ ,  $Cl=35,5$  )

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

Calcium chloride



$CaCl_2$