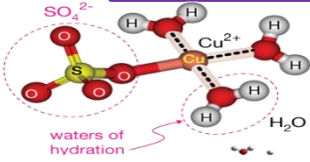


## ورقة عمل صيغ الأملاح المائية

مفهوم الملح المائي:

.....+..... = الملح المائي

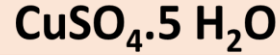


كتابة صيغ الأملاح المائية :

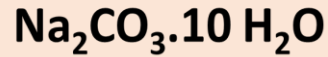
-لماذا تستعمل النقطة في صيغة الملح المائي؟

تقويم بنائي :-صلي الصيغة الكيميائية بالاسم الصحيح والمناسب بدقة :

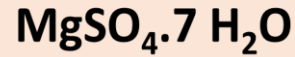
كربونات الصوديوم عشارية الماء



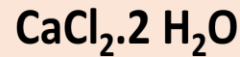
كبريتات المغنيسيوم سباعية الماء



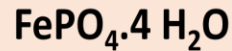
كبريتات النحاس خماسية الماء



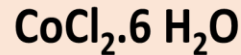
فوسفات الحديد الثلاثي رباعي الماء



كلوريد الكوبلت الثنائي سداسي الماء



كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء



-تحديد صيغة الملح المائي :

نشاط حسابي ١ : (استراتيجية المنظم المتقدم الشارح – تعلم تعاوني )

إذا أعطيت كتلة كبريتات النحاس المائية واللامائية ,فاكتبي صيغة واسم الملح صحيحة بدقة.

المعطيات

كتلة الملح المائي  $2.50 \text{ g} = \text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$

كتلة الملح اللامائي  $1.59 \text{ g} = \text{CuSO}_4$

الكتلة المولية لـ  $\text{H}_2\text{O} = 18.02 \text{ g/mol}$

الكتلة المولية لـ  $\text{CuSO}_4 = 159.6 \text{ g/mol}$

اتبعي الخطوات التالية :

١/ اطرحي كتلة الملح اللامائي من كتلة الملح المائي .

.....

٢/ احسبي عدد مولات  $\text{CuSO}_4$  بضرب كتلة  $\text{CuSO}_4$  في مقلوب الكتلة المولية له.

.....

٣/ احسبي عدد مولات  $\text{H}_2\text{O}$  بضرب كتلة  $\text{H}_2\text{O}$  في مقلوب الكتلة المولية له.

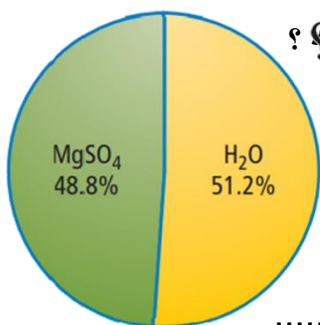
.....

٤ / احسبي قيمة x بإيجاد نسبة عدد مولات  $\text{H}_2\text{O}$  إلى عدد مولات  $\text{CuSO}_4$ .

.....

نشاط تطبيقي / مجموعات ثنائية :

يظهر في الشكل المجاور تركيب أحد الأملاح المائية , فما صيغته وما اسمها ؟



.....

.....

.....

.....

استخدامات الأملاح المائية :

.....

.....

.....

.....

الواجب المنزلي :

١/ يحتوي ملح مائي على  $0.05\text{mol}$  من الماء لكل  $0.00998$  من المركب الأيوني , اكتب صيغة عامة للملح المائي .

.....

.....

٢ / عرفي الملح المائي . ومما يتكون؟

.....

.....

