

1 اكمل الفراغ:

- يتكون الأيون الأحادي الذرة من
- تسمى الأيونات المكونة من أكثر من ذرة واحدة بـ
- لتسمية المركب نذكر اسم الأيون أولاً ثم الأيون
- وحدة الصياغة الكيميائية تمثل للأيونات في المركب.

2 ما هو عدد تأكسد كلًا من الصوديوم والكلور في المركب NaCl ؟

الصوديوم:

الكلور:

3 اكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الأيونية التي تتكون من الأيونات التالية:

-الفلوريد والألومينيوم

-الأكسيد والمغنيسيوم

-الفوسفيد والكالسيوم

4 ضع (صح) أمام العبارة الصحيحة و (خطأ) أمام العبارة الخاطئة:

- في حالة الأيونات السالبة يضاف المقطع (يد) لاسم العنصر
- يضاف المقطع (ات) لاسم الأيون الأكسجيني الذي يحتوي على أقل عدد من ذرات الأكسجين
- يضاف المقطع (يت) لاسم الأيون الأكسجيني الذي يحتوي على أكبر عدد من ذرات الأكسجين

5 عن ماذا تعبر الأرقام الصغيرة المتواجدة أسفل يمين رموز الأيونات؟

.....

6 اكتب اسم كل من المركبات الأيونية التالية:

..... $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$

..... K_3PO_4

..... NaNO_3