

١١ 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.

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

الصوديوم:

الكلور:

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

-الفلوريد والألومينيوم

-الأكسيد والمغنيسيوم

-الفوسفيد والكالسيوم

١٤ 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

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

.....

١٦ اكتب اسم كل من المركبات الأيونية التالية:

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

..... K_3PO_4

..... NaNO_3