

## الصيغة الكيميائية

### مفهوم الصيغة الكيميائية

الصيغة (الجزيئية) الكيميائية: الصيغة التي تعبر عن عدد الذرات ونوعها في الجزيء.

مثال (1):

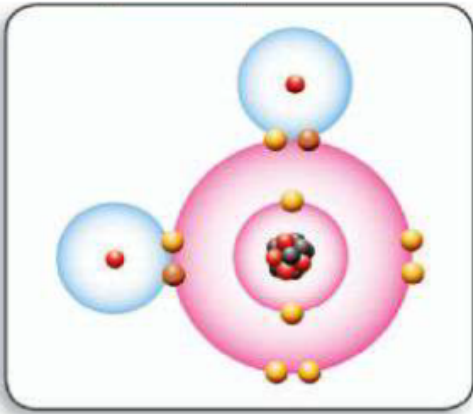
$\text{NaCl}$  الصيغة الكيميائية لكلوريد الصوديوم (ملح الطعام) هي

تعني هذه الصيغة أن المركب يحتوي على ذرتين لعنصرين، هما:

- ذرة صوديوم  $\text{Na}$
- ذرة كلور  $\text{Cl}$

مثال (2):

$\text{H}_2\text{O}$  الصيغة الكيميائية للماء هي



نموذج جزيء الماء

تعني هذه الصيغة أن جزيء الماء يحتوي على (3) ذرات، هي:

ذرة أكسجين  $\text{O}$

ذرتي هيدروجين  $\text{H}$

## خطوات كتابة الصيغة الكيميائية للمركب:

1. يكتب اسم المركب باللغة العربية.
2. أسفل كل عنصر أو مجموعة ذرية يكتب رمزها.
3. أسفل كل رمز يكتب تكافؤه.
4. تختصر الأرقام المكتوبة (الواحد لا يكتب).
5. في حالة المجموعات الذرية إذا أخذت رقماً غير الواحد توضع بين أقواس ويكتب أسفل الرقم يمينها.

مثال:

اكتب الصيغة الكيميائية لأكسيد الصوديوم.  
تكافؤ الصوديوم (+1)، وتكافؤ الأكسجين (-2).

أكسيد الصوديوم

