

صيغ المركبات الأيونية

اقرأ في كتابك عن المركب، وتسمية الأيونات والمركبات الأيونية.

أكمل الفقرة أدناه باستخدام كل من المصطلحات الآتية مرة واحدة فقط:

الأيون السالب	- آت	الأيون الموجب	الإلكترونات	صفر
الجزء السفلي الأيمن	أيون أحادي الذرة	واحد	عدد تأكسد	- آيت
أيون أكسجيني سالب	عديدة الذرات	الرقم السفلي		

يُسمى الأيون الذي يتكوّن من ذرة واحدة، أيون (1) . تكون شحنة هذا الأيون مساوية لـ (2) الذرة، وهو عدد (3) التي تنتقل من ذرة وإليها لتكوّن الأيون. يساوي مجموع شحنات الأيونات في المركب الأيوني (4) . أما الأيونات التي تتكوّن من أكثر من ذرة فتُسمى الأيونات (5) .، وإذا كان هذا الأيون سالب الشحنة، ويحتوي على ذرة أو أكثر من الأكسجين

عند كتابة صيغة أي مركب أيوني، يُكتب الرمز الكيميائي لـ (9) أولاً، ثم متبوعاً بالرمز الكيميائي لـ (10) . ويُعدّ (11) عدداً صغيراً يُستعمل للدلالة على عدد أيونات العنصر في الصيغة الكيميائية للمركب. وهذه الأعداد تُكتب في (12) من رمز العنصر. أما إذا لم يُكتب أي عدد فإننا نفترض أن الرقم هو (13) .