يُقدم هذا النص وصفاً للصيغ والشحنات الكهربائية للأيونات الشائعة العديدة الذرات. يسلك الأيون المتعدد الذرات بوصفه وحدة متكاملة في المركبات، وشحنته الكهربائية الإجمالية تساوي مجموع شحنات جميع الذرات المكونة له. بناءً على هذا المبدأ، تتبع صيغ الأيونات المؤلفة من مجموعة من الذرات قواعد محددة. نظرًا لكون الأيون المتعدد الذرات موجودًا كوحدة واحدة لا تتجزأ، فلا يجوز بأي حال تغيير الأرقام السفلية التي تظهر أسفل يمين رموز الذرات ضمن تركيب الأيون نفسه. وفي الحالات التي تتطلب وجود أكثر من أيون متعدد الذرات في مركب ما، يجب وضع رمز الأيون داخل قوسين، ثم يتم الإشارة إلى العدد المطلوب بوضع الرقم كرمز سفلي خارج القوسين. على سبيل المثال، عند تكوين مركب من أيون الأمونيوم (NH_4^+) وأيون الأكسجين (O^{2-})، يحتاج المركب لمعادلة الشحنات إلى أيونين من الأمونيوم لكل أيون واحد من الأكسجين. تحتوي العديد من المركبات الأيونية على أيونات عديدة الذرات (أيْ الأيونات المكونة من أكثر من ذرة واحدة)، وكتابة صيغها الكيميائية تتبع نفس القواعد المتبعة في المركبات الثنائية، حيث تكون الصيغة الصحيحة في هذا المثال هي $(NH_4)_2O$.

Summarized by © lakhasly.com