

Fachfrage Chemie: Chlor-Ion vs Chlorid-Ion

Beitrag von „Kris24“ vom 27. Dezember 2023 13:03

Zitat von Volker_D

Wenn das Chlor aber nur ein Elektron aufnimmt, dass es dann "nur" ein Chlor-Ion ist (und kein Chlorid-Ion, weil kein anderes Element da ist).

Davon habe ich noch nie gehört. Und das "überzählige" Elektron muss irgendwo herkommen. Es gibt keine einzelnen Chloridionen. (Begriff Chloridion ist für mich einfach "schlampige" Schreibweise, genau wie der verlinkte Wikipedia-Artikel, der nicht zwischen Salzsäure und Chlorwasserstoff unterscheidet (ich muss im Abitur dafür mindestens einen halben Punkt abziehen).)