

Fachfrage Chemie: Chlor-Ion vs Chlorid-Ion

Beitrag von „Antimon“ vom 27. Dezember 2023 14:20

Zitat von Volker D

Genau. Daher meine Frage, weil du auch eben geschrieben hattest, dass es keine einzelnen Chloridionen gibt, und bei der Gleichung jetzt doch bestätigst, dass es sie gibt. hmm... Ich lese das wohl einfach zu streng.

Die Gleichung beschreibt einen Teilvorgang, das ist ein reiner Formalismus. Es gibt keine einsamen Chloridionen.

Bezüglich der Begrifflichkeit... Wenn ich genau drüber nachdenke, es ist nicht so ganz eindeutig. Es gibt beim Chlor natürlich noch die Molekülionen mit gebundenem Sauerstoff. "Clorid" ist was anderes als "Chlorit". Allerdings meint man mit "Chloriden" eben auch die Verbindungen und dann auch solche, bei denen das Chlor kovalent gebunden ist. Wenn es um Ionen geht, finde ich aufgrund der Verwechslungsmöglichkeit "Chlorion" fast besser als "Chloridion" wobei letzteres mutmasslich der offiziell korrekte Begriff wäre.

Chemie ist mit solchen Begriffen oftmals recht schlampig weil es halt doch recht lange ging, bis das alles systematisiert wurde. Und bis dahin haben sich alle möglichen Trivialnamen festgesetzt. Wie z. B. die bereits erwähnte Salzsäure, die fürs Verständnis dann auch noch echt ärgerlich ist.