

Fachfrage Chemie: Chlor-Ion vs Chlorid-Ion

Beitrag von „Firelilly“ vom 27. Dezember 2023 15:16

Chlorid-Ion bezeichnet in der Tat das einfach negativ geladene Chlor-Atom, welches durch Elektronenaufnahme entsteht. Das -id ist ein Hinweis auf diese negative Ladung. Unter einem Chlor-Ion würde ich erstmal eine umgangssprachliche Variante davon erwarten. Prinzipiell ist es aber ein Begriff, der auch ein Chlor-Kation zulässt. Diese sind natürlich selten, es benötigt viel Energie die Elektronen von Chlor-Atomen aus der Hülle zu entfernen, im Plasma aber natürlich möglich. Hat aber im Schulkontext so gut wie keine Bedeutung, weswegen ich davon ausgehe, dass mit Chlor-Ion einfach das Chlorid-Anion gemeint ist.