

Fachfrage Chemie: Chlor-Ion vs Chlorid-Ion

Beitrag von „Volker_D“ vom 27. Dezember 2023 12:56

Danke. Den hatte ich schon überflogen.

Evtl. lese/denke ich es zu streng. Ich hatte es bisher so verstanden, dass es nur dann Chloride sind, wenn das Chlor eine Verbindung zu einem anderen Element hat.

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).

Ich lese gerade ein Buch, wo es auch scheinbar mal so und mal so geschrieben wird und ich keine Regel erkenne. Daher fragte ich mich gerade, ob ich es nur nicht verstanden habe oder ob es doch keinen Unterschied gibt.