

Download Al Cl₂ AlCl₃

Aluminium steht in der 3. Hauptgruppe, demnach kann es 3 Elektronen abgeben und ist somit "dreiwertig". Chlor steht in der 7ten Hauptgruppe und ist "einwertig". In unpolaren Lösungsmitteln, flüssiger Phase sowie im Dampfzustand liegt Aluminiumchlorid als Dimer (Al₂Cl₆) vor, in dem das Aluminiumatom tetraedrisch koordiniert ist (analog zum Aluminiumbromid). In order to balance Al + Cl₂ → AlCl₃ you'll need to be sure to count all of Al and Cl atoms on each side of the chemical equation. Once you know how many of each type of atom you have you can ...