

Eindexamen scheikunde havo 2004-II

© havovwo.nl

Zink

1. aantal protonen : 30
aantal elektronen : 30
aantal neutronen : $(64 - 30) = 34$



4. Zn^{2+} moet 2 elektronen opnemen (moet dus als oxidator fungeren) om neutraal Zn te worden. Het kan deze elektronen opnemen aan de negatieve pool, waar een overschot aan elektronen aanwezig is.