

Klantentoepassing nr. 811: Model van zoutmoleculen

Auteur: Adrian Bauske, Bayreuth, Duitsland

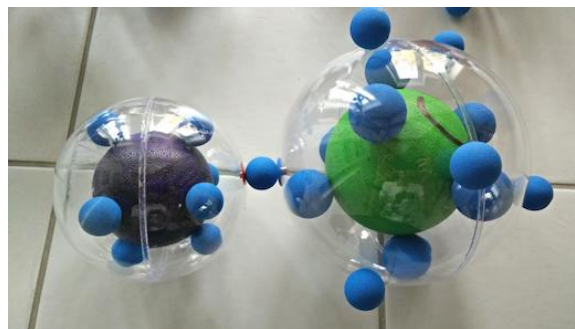
Moleculen, bijeengehouden door schijfmagneten

Ik ben een leerling op het Graf-Münster-Gymnasium Bayreuth. Voor mijn werkstuk in het vak chemie, waarin ik als praktijkgedeelte een chemisch model heb gebouwd, had ik schijfmagneten (www.supermagnete.de/dut/group/discs) in verschillende sterkten en maten nodig.

Mijn model werd voor lesdoeleinden vervaardigd. Het gaat om het verduidelijken van de elektronenovergang bij de zoutvorming voor leerlingen van groep acht resp. negen. Principe: Elektronen (verbeeld door styroporkogels) hechten magnetisch aan atoomrompen (acrylglazen kogels, die de atoombestanddelen bevatten). Bij het aanraken van twee atomen wisselen de elektronen van atoom, vandaar ook de verschillend sterke magneten.



Keukenzout NaCl, voorkant



Keukenzout NaCl, achterkant



Aluminiumoxide Al₂O₃



Aluminiumbromide AlBr_3

Gebruikte artikelen

S-06-03-N: Schijfmagneet Ø 6 mm, hoogte 3 mm (www.supermagnete.de/dut/S-06-03-N)

S-06-04-N: Schijfmagneet Ø 6 mm, hoogte 4 mm (www.supermagnete.de/dut/S-06-04-N)

S-08-03-N: Schijfmagneet Ø 8 mm, hoogte 3 mm (www.supermagnete.de/dut/S-08-03-N)

S-08-04-N: Schijfmagneet Ø 8 mm, hoogte 4 mm (www.supermagnete.de/dut/S-08-04-N)

Online sinds: 23.11.2016

De complete inhoud van deze pagina is auteursrechtelijk beschermd.
Zonder uitdrukkelijke toestemming mag de inhoud niet worden gekopieerd en ook niet ergens anders worden gebruikt.