*Voor wie niet weet wat een mol is …*

Een *mol* is een eenheid die in de scheikunde regelmatig wordt gebruikt om de hoeveelheid moleculen van een stof aan te geven. Volgens de laatste definitie (2006) is een *mol* het aantal atomen in 12 gram van de koolstofisotoop 12C, namelijk 6,022 x 1023 : dit is het getal van Avogadro.

Om je een idee te geven: dit is ongeveer het aantal koolstof atomen in het grafiet van een normaal potlood, namelijk zo’n 600.000.000.000.000.000.000.000 atomen.

*Links: Avogadro (1776 – 1856) werd geboren in Turijn en was een briljante student. Hij studeerde af in kerkrecht op 20-jarige leeftijd. Hij wijdde zich vervolgens met veel succes aan de studie van natuurkunde en wiskunde. Hij deed een aantal belangrijke ontdekkingen maar publiceerde de meeste van zijn experimenten niet.*



 *Rechts: Een mol (Talpa europaea)*