

# I krtice imaju svoj dan!

Autor Milan Taradi

---



Jeste li to znali?! Ti mali slijepi sisavci koji žive ispod zemlje kopajući kanale i stvarajući krtičnjake, na užas vlasnika travnjaka, imaju svoj dan! Dan je doduše neslužbeni, ali od 6:02 10/23 (datum 23.10 je namjerno pisan u US formatu) je "Mole Day" (mol; engl. krtica). Podsjećaju li Vas ti brojevi na nešto? Možda da ih ovako napišem  $6,02 \times 10/23$ ! E sad nema dileme!

To je Avogadrova konstanta ( $6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ). Ona označava približan broj čestica (atoma, iona ili molekula) u jednom molu bilo koje tvari! Mol je jedna od sedam osnovnih mjernih SI jedinica koja je posljednja uvedena. Za neku molekulu jedan mol je masa (količina, množina) tvari u gramima jednaka molarnoj masi te molekule. Primjerice za ugljikov izotop

<sup>12</sup>C jedan mol je 12 grama (0,012 Kg) odnosno količina (množina) od  $6,022 \times 10^{23}$

atoma. Ili drugi primjer, jedan mol vode ima isti broj (množinu) molekula, odnosno masu od 18 grama (molarna masa vode je 18).

Nije čudno da ovaj dan posebno slave studenti kemije, kemičari i općenito obožavatelji kemije, a mrze ga vrtlari!

Sretan Dan krtica!