

Poziv na znanstveno-popularno predavanje povodom dana

MOLA

Četvrto po redu znanstveno-popularno predavanje povodom Dana mola održat će se

u utorak, 23. listopada 2018.

U organizaciji Kemijskog odsjeka Prirodoslovno-matematičkog fakulteta Sveučilišta u Zagrebu

točno u 6:02:21:41 sati poslijepodne
(18 sati 2 minute 21 sekunda i 41 stotinka).

Popularno predavanje pod nazivom ***Kako su određene atomske težine*** održat će **dr. sc. Nenad Raos** u zgradi Kemijskog odsjeka Prirodoslovno-matematičkog fakulteta, Horvatovac 102a, Zagreb, u predavaonici A2.

Mol je jedna od sedam osnovnih mjernih jedinica Međunarodnog sustava (SI). Definicija je usvojena još 1971. godine i glasi:

Mol je količina tvari (ili množina jedinki) onog sustava koji sadržava onoliko jedinki koliko ima atoma u 12 g ugljikova izotopa ¹²C.

Jedan mol neke tvari sadrži Avogadrov broj, odnosno $6,022\,141\,29(27) \times 10^{23}$ jedinki (atoma ili molekula) te tvari. Jedan mol različitih tvari ima različitu masu, primjerice 1 mol molekula kisika približno ima masu 32 g, 1 mol molekula vode približno 18 g, 1 mol atoma zlata približno 197 g, a 1 mol običnih olovki ima masu približno 1000000000000 Tg. Kemičarima je mol važna mjerna jedinica jer pomoću mola izražavaju količinu tvari odnosno množinu čestica u sustavima koje promatraju. Daleko je jednostavnije reći da u epruveti ima 1 mol molekula vode nego 602 trilijarde 214 trilijuna 129 plus-minus 27 bilijardi molekula vode i tako svaki put. Ove će nam godine dr. sc. Nenad Raos ispričati zanimljivu povijesnu priču kako su određivane mase atoma.