

Dragi učenci 8c in 8b oddelka.

V delovnem zvezku na strani 67 in 68 preberi učno snov.

Z rdečo barvo si v delovnem zvezku (str. 68) naredi rdeč okvirček, kot kaže slika spodaj in si preberi primer pod njim.

Tako izraženo primerjalno maso atoma kateregakoli elementa imenujemo **relativna atomska masa** elementa in jo označimo z A_r . Pove nam, kolikokrat je masa atoma določenega elementa večja od $\frac{1}{12}$ mase atoma ogljika, in sicer njegovega izotopa $^{12}_6\text{C}$.

A_r ← Atomska masa
← relativna

$$A_r = \frac{\text{masa atoma določenega elementa}}{\frac{1}{12} \text{ mase atoma } ^{12}_6\text{C}}$$

Nadaljuj z učno snovjo na naslednji strani delovnega zvezka – Relativna molekulska masa – M_r in si preberi učno snov, ter si z rdečo barvo naredi okvirček, kot kaže slika spodaj.


Tudi molekul ne moremo neposredno stehitati. Vemo pa, iz katerih atomov so sestavljene. Če seštejemo relativne atomske mase vseh atomov elementov, iz katerih je molekula sestavljena, dobimo **relativno molekulsko maso**; označimo jo z M_r . Pri tem moramo upoštevati število atomov posameznih elementov v molekuli.

M_r = vsota relativnih atomskih mas vseh atomov v molekuli

M_r ← Molekulska masa
← relativna

$$M_r = \frac{\text{masa molekule}}{\frac{1}{12} \text{ mase atoma } ^{12}_6\text{C}}$$

Relativna molekulska masa nam pove, kolikokrat je masa molekule večja od $\frac{1}{12}$ mase atoma ogljika, in sicer izotopa $^{12}_6\text{C}$. Tudi relativna molekulska masa je število brez enote.



Preberi si primer spodaj in reši naloge v delovne zvezku:

- Str. 70/ 42, 43
- Str. 71/ 44, 45, 46, 47
- Str.73/ 51

Rešitve vam bodo posredovane na skupni kanal e-Asistenta. Preglejte naloge, v kolikor česa ne razumete, vprašajte.