

Bilič. Katjuša Ana: Kemijsko računanje vosnovni šoli
Math, Ljubljana, 2003

Vzorčne rešene naloge:

Naloga 1) Izračunaj relativno molekularno maso mravljične ali metanojske kisline, HCOOH. Ta kislina se nahaja v žlezah mravelj, gosenic ali koprivah.

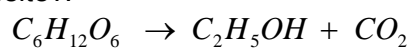
Rešitev:

$$\begin{aligned}M_r(\text{HCOOH}) &= 2A_r(\text{H}) + 2A_r(\text{O}) + 1A_r(\text{C}) \\ &= 2 \cdot 1 + 2 \cdot 16 + 1 \cdot 12 \\ &= 2 + 32 + 12\end{aligned}$$

$$\underline{M_r(\text{HCOOH}) = 46}$$

Naloga 2) Iz glukoze (grozdni sladkor) s formulo $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, ki se nahaja v moštu, nastaja pri alkoholnem vrenju alkohol etanol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ in ogljikov dioksid CO_2 . Uredi enačbo!

Rešitev:



Pazi: število atomov elementov na levi strani enačbe je enako številu atomov elementov na desni strani enačbe.

Naloga 3) 10 g natrijevega klorida NaCl (kuhinjske soli) raztopimo v 30 g vode. Koliko odstotkov je v raztopini natrija?

Rešitev naloge prepuščam tebi.
Pravilni rezultat je 25%.