



Kemija 9, ponedeljek, 16.3.

Navodilo: V zvezek zapišeš

UTRJEVANJE-množina snovi

in po točkah odgovarjaš in rešuješ naloge.

Učbenik str. 22,23-prebereš, str. 29 naloge:
9-12

REŠITVE NALOG, KI SO ŽE BILE ZA DOMAČO NALOGO

3.) 0,06 mol

4.) 560 g

5.) 1,25 mol

6.) $30,1 \times 10^{23}$ molekul

IN UČBENIK STR. 29:

9. NAL.: B

10. NAL.: C

11. NAL.: Č

12. NAL.: C

Domača naloga je bila:

3.) Izračunaj množino 5 g kalijevega klorida (KCl).

4.) Izračunaj maso 10 mol kalijevega hidroksida (KOH).

5.) Izračunaj množino 25 g neona.

6.) Koliko molekul je v 5 mol vode?

Učb. str.29 (9.-12.)

UTRJEVANJE

1.) Izračunaj maso 12 mol propanona (acetona) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$? Poišči in zapiši tudi njegovo strukturno formulo.

2.) Koliko atomov zlata je v 12 mol zlata?

3.) Izračunaj množino metanola v 160 g CH_3OH . Poišči in zapiši tudi njegovo strukturno formulo.

REŠITVE

1.) 696 g

2.) $72,24 \times 10^{23}$ atomov

3.) 5 mol

4.) Koliko molekul je v 5 mol vodika?

V 1 mol je $6,02 \cdot 10^{23}$ delcev,
v 5 mol je $5 \times 6,02 \cdot 10^{23}$ delcev

$$\begin{aligned} N &= 5 \text{ mol} \times 6,02 \cdot 10^{23} \text{ molekul/mol} \\ &= 30,1 \times 10^{23} \text{ molekul} \end{aligned}$$

Z Avogadrovo konstanto lahko povežemo množino snovi in število delcev v snovi.

$n = \frac{N}{N_A}$	$N = n \cdot N_A$
Množina snovi	Število delcev

Reši še naloge v zvezek iz učbenika str. 23

Ponovi

- Izračunaj molsko maso natrijevega klorida NaCl.
- Izračunaj maso 10 mol NaCl.
- Koliko molekul je v 12 mol ogljikovega dioksida?

Razmisli

- Koliko mol vode nastane, če zreagira s kisikom 6 mol vodika? Koliko mol kisika se pri tem porabi?

Dodatne naloge-množina snovi

Omogočena je brezplačna prijava na Rokus Klett (glej spodaj)

https://www.znamzavec.si/vsebine/iZZV_KEM_9~005/index.html

DOSTOP DO e-gradiv založbe Rokus Klett

Elektronska gradiva so za vse brezplačno dostopna na spletnih straneh:

OSNOVNA ŠOLA

- www.lilibi.si (1.–3. razred)
- www.radovednih-pet.si (4.–5. razred)

- www.iRokus.si (6.–9. razred)
- www.iRokusPlus.si
- www.znamzavec.si (interaktivne osnovnošolske vadnice za SLO, MAT, ANG, KEM)

Postopek prijave/registracije:

1. Na izbranem portalu kliknite na gumb **Prijava**.
2. Če ste že uporabnik portala, vnesite svoj e-naslov in geslo ter sledite navodilom. Če na portal dostopate prvič, kliknite na polje **Nimam še uporabniškega računa** in vnesite zahtevane podatke. Tako se boste registrirali in ustvarili uporabniški račun.
 1. 3. a. Na portalu iRokus.si gradiva v svojo izbirko dodate s klikom na gumb **Dodaj brezplačna gradiva**.
 2. b. Na portalih Lilibi.si, Radovednih-pet.si in iRokusPlus.si pa vas bodo vsa gradiva že čakala v vaši izbirki.
 - 3.

Priporočamo uporabo brskalnika **Mozilla Firefox**.

Založba Rokus