

Dober dan ☺.

Napotki za današnji dan ☺.

S pomočjo zvezka in učbenika, ponovi vsebine pod poglavjem Količinski odnosi.

V zvezek zapiši naslov Vaja.

1. Reši naloge (če jih še nisi v šoli ali za DN): učb.140/1.,2.,3.
2. Učb. 145/1.,2.,3.
3. Rešuj še:
<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/949/index.html> (in naslednje strani)
<https://eucbeniki.sio.si/kemija9/963/index.html> (in naslednje strani)

V zvezek zapiši, iz vsakega poglavja, po 5 nalog z rešitvami.

Lep pozdrav od doma☺, učiteljica Irena Stegnar

Če imaš učbenik v šoli, prilagam fotografiji.

► mol
► Avogadrova konstanta
► množina snovi
► molska masa

• Število 6×10^{23} (atomov, molekul, ionov) je 6×10^{23} . Število 6×10^{23} imenujemo Avogadrova konstanta.

• Masa enega mola snovi je: za elemente relativna atomska masa, izražena v gramih, za snovi iz molekul relativna molekulska masa, izražena v gramih, za ionske spojine pa relativna formulska masa spojine, izražena v gramih.

• Mol je enota za množino snovi.

• Maso enega mola snovi imenujemo molska masa.

💡 RAZMISLI IN ODGOVORI

1. Kaj pomeni število 6×10^{23} ?
2. Relativna atomska masa aluminija je $A_r(\text{Al}) = 27,0$.
 - a) Koliko atomov je v 1 mol aluminija?
 - b) Koliko atomov je v 27,0 g aluminija?
 - c) Kolikšna je masa 6×10^{23} atomov aluminija?
3. Določi ali izračunaj molske mase snovi. Za spojine najprej napiši njihove formule in nato izračunaj molske mase snovi. Relativne atomske mase poišči v periodnem sistemu elementov.
 - a) natrij
 - b) ogljikov dioksid
 - c) magnezijev bromid
 - č) etanojska kislina

140

Množina snovi

Vrednosti relativnih atomskih mas elementov poišči v periodnem sistemu elementov.

1. Koliko in katerih delcev je v 1 mol:

- a) kroma Cr,
- b) cikloheksana C_6H_{12} ,
- c) magnezijevega klorida $MgCl_2$.

2. Kolikšna je masa 1 mol:

- a) kroma Cr,
- b) cikloheksana C_6H_{12} ,
- c) magnezijevega klorida $MgCl_2$.

3. Preriši preglednico v zvezek in jo dopolni.

Snov	Simbol ali formula snovi	Molska masa snovi
silicij		
klor		
natrijev oksid		
žveplova kislina		