

Število možnih točk: 45	Odstotek:
Število dosenih točk:	Ocena:

1. Dopolnite stavke. (4T)

Zmesi delimo na _____ in _____. Filtrat je raztopina _____ v vodi. Z izparevanjem ločimo _____. Filtracija in izparevanje sta _____ procesa. Osnovna enota v kemiji za gostoto snovi je _____. Masa je ponavadi izražena v _____ (zapiši simbol enote). Oznaka za trdno agregatno stanje je s, za tekoče l, za plinasto pa _____.

2. Poimenuj, kakor zahtevajo primeri. (6T)

žveplova (VI) kislina	železov (II) hidrid
N_2O_3 (Stock)	HNO_3
H_2O (gr. števnički)	HCl

3. Odgovori na vprašanja. (10T)

a) Kaj je relativna atomska masa? Pazi pri izražanju.

b) Kje je večje število molekul, v 1 g vodika H_2 ali v 1 g kisika O_2 ? Razloži.

c) Kako imenujemo maso 1 mol snovi? Zapiši še osnovno enoto.

č) Pojasni razliko med relativno molekulsko maso in molsko maso.

d) Koliko atomov natrija je v 1 mol natrija?

4. Zapiši simbolno.

(3T)

5 atomov dušika: _____

3 molekule kisika: _____

12 atomov fosforja: _____

Dobro preberi navodila nalog in rezultate zaokroži na dve številski mest!

5. Bor in vodik se spajata v razmerju 1 : 0,28. Izračunaj masne deleže obeh elementov.

(3T)

6. Izračunaj masno razmerje elementov v propanu.

(3T)

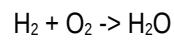
7. Koliko atomov dušika je v 220 g didušikovega oksida?

(3T)

8. Koliko mol posameznih elementov je v 0,5 mol SO_2 ? (3T)

9. Izračunaj množino 132 g didušikovega oksida, N_2O . Koliko molekul vsebuje ta množina? (3T)

10. Koliko g vode nastane, če zreagira 8,0 g vodika s kisikom. Uredi enačbo, ki je podana. (4T)



11. Koliko g O₂ se razvije, če segrejemo 10 g kalijevega (V) klorata. (3T)



*** 12. Izračunaj maso ene molekule dušika, O₂. (3T)