

# 1. KONTROLNA NALOGA

IME IN PRIIMEK:  
RAZRED:

OCENA:  
ŠTEVILO TOČK: /30 T  
ODSTOTKI:

1.1 K imenom spojin pripiši kemijske formule. H kemijskim formulam pripiši ime spojine. (3,0T)

žveplova (VI) kislina		$P_4S_6$	grš. štev.
nikijev dihidrid		$Ca(OH)_2$	
železov (III) klorid		$CO_2$	Stock:

1. 2 Košček cinka vžremo v epruveto z vodno raztopino klorovodikove kisline. Nastajajo mehurčki in raztopina cinkovega (II) klorida. Zapiši in uredi enačbo kemijske reakcije ter pripiši agregatna stanja snovi. (3,0T)

2. 1 Naslednje snovi opredeli kot čiste snovi ali zmesi. Napiši tudi, za katero vrsto čiste snovi ali zmesi gre. (4,0T)

led \_\_\_\_\_ morska voda \_\_\_\_\_  
malta \_\_\_\_\_ svinec \_\_\_\_\_

2.2 Zmes vsebuje sladkor, drobne delce stekla in železove opilke. Katere fizikalne postopke bi izbral za ločevanje zmesi – razvrsti jih po ustreznem vrstnem redu. (3,0T)

1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_

3. Uporabi simbolni zapis za: (1,0T)

2 atoma joda: \_\_\_\_\_ 4 molekule dušika: \_\_\_\_\_

4. Obkroži tisto lab. steklovino, ki jo uporabljamo za natančno odmerjanje prostornine: (1,0T)

A. epruveta B. lij ločnik C. menzura Č. erlenmajerica D. pipeta

5. Obkroži *kemijsko spremembo* snovi: (1,0T)

kisanje soka sladkanje čaja sublimacija joda alkoholno vretje

6. Z uporabo ustrezne definicije pojasni pomen zapisa:  $Ar(He) = 4,00$ . (1,0T)

---

---

7. Pojasni, v kateri snovi je večje število molekul, v 3 mol vodika ali 3 mol vode. (1,0T)

---

Ali je masa omenjenih množin vodika in vode enaka? Razloži. (1,0T)

---

Pri računskih nalogah pazi na pravilen zapis, enote. Rezultat podaj na tri veljavna števila, če ni drugače zahtevano.

8. Pri razpadu 2,00 g kalcijevega bromida dobimo 1,60 g broma. Izračunaj masno razmerje kalcija in broma v spojini. Končni rezultat podaj kot razmerje celih števil. (2,0T)

9. Izračunaj *masni delež* ogljika v  $C_4H_{10}$ . (2,0T)

10. Pravilno izpiši podatke in izračunaj. (3,0T)

a) Koliko atomov kisika je v 192 g  $SO_2$ ?

b) Koliko mol posameznih elementov je v 3,5 mol kalcijevega diklorida? (2,0T)

c) množino 93,5 g amoniaka,  $\text{NH}_3$ . Koliko molekul vsebuje ta množina? (3,0T)

\* Dodatna naloga (2,0T)

Izračunaj maso ene molekule kisika.