

1. Ločiti moramo zmes kalijevega klorida, bakra v zrnih in joda.

1.1 Zakaj lahko ločimo jod iz te zmesi?

1.2 Kako iz te zmesi najenostavneje in najhitreje dobimo trden kalijev klorid?

2. Kaj velja za atome elementov?

- a V jedru atomov so protoni in nevtroni.
- b V atomih istega elementa je število nevtronov vedno enako.
- c Skoraj vsa masa atomov je v njihovih jedrih.
- č V elektronski ovojnici so negativno nabiti elektroni.
- d Atomi istega elementa imajo enako število lupin, na katerih so elektroni.

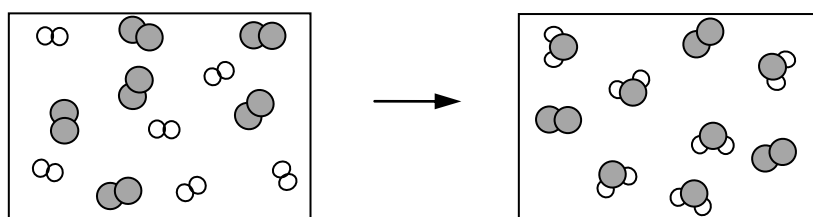
3. Izpolni tabelo.

Formula snovi	Zapiši E (element) ali S (spojina)	Število atomov posameznega elementa	Ime elementa ali spojine
N <sub>2</sub>			
SO <sub>3</sub>			
CaCl <sub>2</sub>			

4. Kaj velja za periodni sistem elementov?

- a V periodnem sistemu so elementi razvrščeni v skupine in periode.
- b V isti skupini periodnega sistema so elementi z istim številom elektronov.
- c V isti periodi periodnega sistema so elementi z istim številom lupin.
- č Na istem mestu v periodnem sistemu sta lahko dva elementa z istim številom nevtronov in različnim številom protonov.

5. Shema predstavlja začetno in končno stanje pri neki kemijski reakciji. Katere trditve **ne** veljajo?



Legenda: reaktant A      reaktant B

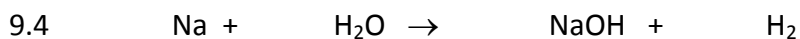
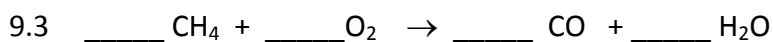
- a Shema predstavlja kemijsko reakcijo, pri kateri reagira le en reaktant.
- b V molekulah nastale spojine so vezani trije atomi.
- c Shema podaja kemijsko reakcijo med dvema snovema v tekočem agregatnem stanju.
- č Reagirata dve spojini.

6. Pri reakciji med ogljikovim dioksidom in vodo nastane spojina s formulo  $C_6H_{12}O_6$ . Koliko molekul vode potrebujemo, da zreagira dvanajst molekul ogljikovega dioksida in nastane spojina s formulo  $C_6H_{12}O_6$ ?
7. V električnem kotličku segrevamo deževnico. Ko deževnica izhlapi, si ogledamo notranje stene kotlička. Obkroži pravilen odgovor ob vsaki trditvi:
- 7.1 Ko deževnica izhlapi, ostane bela sled.
- 7.2 V deževnici so raztopljeni plini.
- 7.3 V deževnici so raztopljene trdne snovi.
- 7.4 Plini pustijo sledi, ko deževnica izhlapi.
- 7.5 Pralna sposobnost mila je v deževnici večja.
- 7.6 Deževnica je primerna za pranje perila.
8. Iz utekočinjenega zraka lahko dobimo posamezne pline, ki sestavljajo zrak. V tabeli so podana vrelišča teh plinov.

plin	temperatura vrelišča
kripton	- 153 °C
kisik	- 183 °C
argon	- 186 °C
dušik	- 196 °C

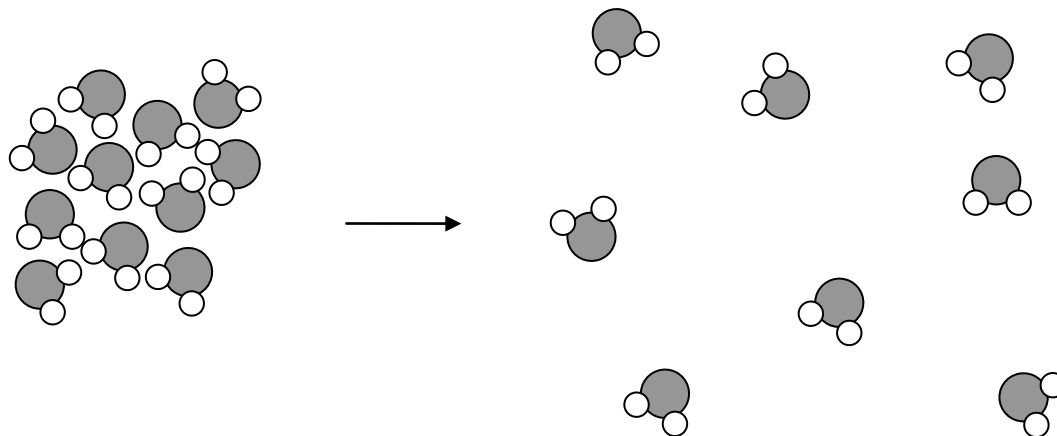
- 8.1 Kateri plin se najprej utekočini pri ohlajanju zraka?
- 8.2 Katerega plina dobimo največ iz tekočega zraka?

9. Uredi enačbe.



10. Oglej si sheme za porazdelitev delcev snovi in dopolni manjkajoče besedilo. Ena črtica pomeni eno besedo.

10.1 Snov smo segrevali. Iz sheme je razvidno, da se je pri tem spremenilo \_\_\_\_\_ snovi. Iz snovi v \_\_\_\_\_ stanju je nastala snov v \_\_\_\_\_ stanju. Potekla je \_\_\_\_\_ sprememba.



- 10.2 V snov damo gorečo trsko. Pri tem pride do spremembe, ki jo ponazarja shema. Izhodni snovi sta \_\_\_\_\_, nastala snov pa \_\_\_\_\_. Shema ponazarja \_\_\_\_\_ spremembo.

