

1. Ločiti moramo zmes natrijevega klorida, zrnca cinka in železove opilke.

1.1 Zakaj lahko ločimo železove opilke iz te zmesi?

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

2. Za atome elementov velja.

- a V jedru atomov so le protoni.
- b V atomu elementa je število elektronov enako številu nevtronov.
- c V atomih je skoraj vsa masa skoncentrirana v njihovih jedrih.
- d Elektronska ovojnica ima negativno nabite elektrone.
- e Atomi istega elementa imajo enako število lupin na katerih so elektroni.

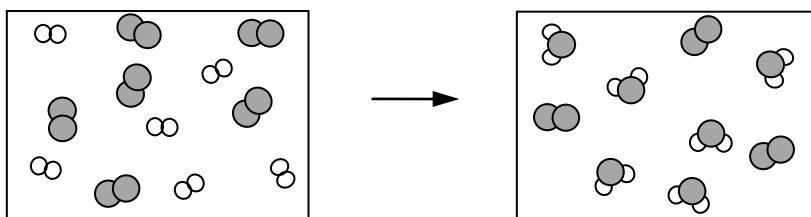
Napiši *nepravilne* ugotovitve: _____

3. Kaj imajo skupnega atomi elementov iste skupine periodnega sistema?

- a Enako število lupin.
- b Atomi elementov imajo enako razporeditev elektronov po lupinah.
- c Različno število protonov v jedru.
- d Enako število nevtronov v jedru.
- e Enako število valenčnih elektronov.

Napiši pravilne ugotovitve: _____

4. Shema predstavlja začetno in končno stanje pri neki kemijski reakciji. Katera trditev *ne* velja?



Legenda:  reaktant A  reaktant B

- a Shema predstavlja kemijsko reakcijo, pri kateri se oba reaktanta porabita.
- b Shema predstavlja reakcijo sinteze.
- c Shema podaja kemijsko reakcijo med dvema snovema v trdnem agregatnem stanju.
- č Reagirata dva plina.
- d Pri reakciji nastane molekula v kateri sta dva atoma.

Napiši pravilne ugotovitve: _____

5. Pri reakciji med ogljikovim dioksidom in vodo nastane spojina s formula $C_6H_{12}O_6$. Koliko molekul vode potrebujemo, da reagira šest molekul ogljikovega dioksida?

Odgovor: _____

6. V električnem kotličku segrevamo vodovodno vodo. Čez čas opazimo na stenah kotlička belo trdno snov. Odgovori na vprašanja.

6.1 Kako imenujemo belo trdno snov? _____

6.2 Ali se tudi pri segrevanju deževnice izloči ta bela trdna snov? _____

6.3 Ali se razlikujeta deževnica in vodovodna voda? _____

7. Zrak je zmes plinov.

7.1 Naštej pline v suhem čistem zraku in jih razvrsti po padajočem prostorninskem deležu.

7.2 Koliko je približno plina, ki ga je najmanj v zraku? Pri tem ne upoštevaj žlahtnih plinov.

7.3 Pri katerem procesu se ta plin v naravi porablja in pri katerem nastaja?

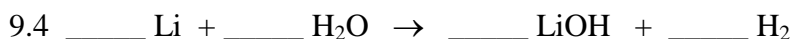
8. Iz utekočinjenega zraka lahko dobimo posamezne pline, ki sestavljajo zrak. V tabeli so podana vrelišča teh plinov.

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

8.1 Kateri plin najprej izhaja pri segrevanju tekočega zraka? _____

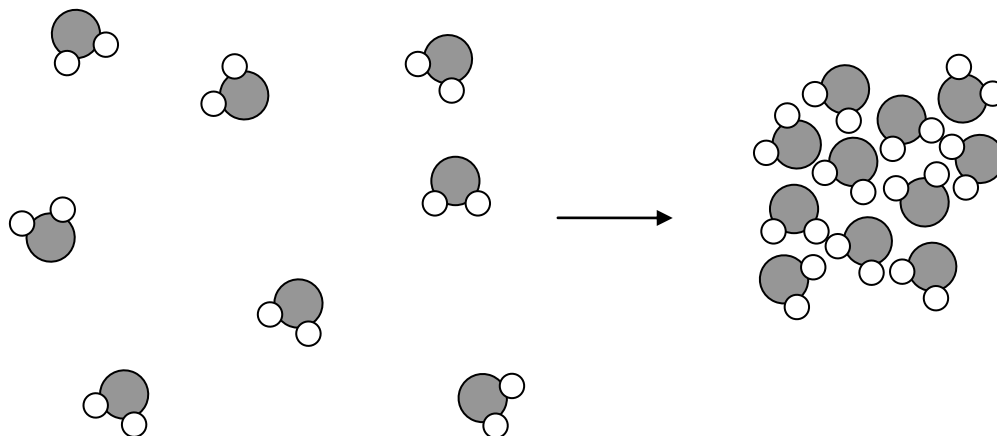
8.2 Katerega plina dobimo največ iz tekočega zraka? _____

9. Uredi enačbe.



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

10.1 Snov smo ohlajali. 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 Skozi snov steče enosmerni električni tok. Pri tem pride so spremembe, ki jo ponazarja shema. Iz snovi v _____ stanju, sta nastali dve snovi v _____ stanju. Izhodna snov je spojina, nastali snovi pa sta _____. Shema ponazarja _____ spremembo.

