

REŠITVE

1.1 Ker je železo magnetno.

1.2 1. Raztapljanje natrijevega klorida v vodi

2. Filtracija

3. Segrevanje ali izhlapevanje (ali izparevanje) vode

2. a, b

3. c, e

4. a, c, d

5. šest molekul vode

6.1 kalcijev karbonat (ali apnenec, ali kotlovec, ali vodni kamen)

6.2 ne

6.3 da

7.1 dušik, kisik, žlahtni plini, ogljikov dioksid

7.2 0,03 – 0,04 % ogljikovega dioksida

7.3 Porablja pri fotosintezi, nastaja pri dihanju.

8.1 dušik (N₂)

8.2 dušik (N₂)

9.1 $2 \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

9.2 $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$

9.3 $2 \text{NaNO}_3 \rightarrow 2 \text{NaNO}_2 + \text{O}_2$

9.4 $2 \text{Li} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{LiOH} + \text{H}_2$

10.1 Snov smo ohlajali. Iz sheme je razvidno, da se je pri tem spremenilo **agregatno stanje** snovi. Iz snovi v **plinastem** stanju je nastala snov v **tekočem** stanju. Potekla je **fizikalna** sprememba.

10.2 Skozi snov steče enosmerni električni tok. Pri tem pride so spremembe, ki jo ponazarja shema. Iz snovi v **tekočem** stanju, sta nastali dve snovi v **plinastem** stanju. Izhodna snov je spojina, nastali snovi pa sta **elementa**. Shema ponazarja **kemijsko** spremembo.