

REŠITVE

- 1.1 izhlapevanje vode
 1.2 sublimacija
 1.3 ločevanje z magnetom
 1.4 sejanje
-

- 2.1 dušik
 2.2 kripton
-

3. a, b, c
-

- 4.1 12 atomov
 4.2 9 atomov
 4.3 9 atomov
 4.4 17 atomov
-

- 5.1 $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$
 5.2 $2 \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow 4 \text{Cr} + 3 \text{O}_2$
 5.3 $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{AlCl}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
 5.4 $2 \text{C}_6\text{H}_6 + 15 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
-

6. B
-

7. b, c
-

- 8.1 Apnica je prišla v stik z ogljikovim dioksidom./Reagira z ogljikovim dioksidom./
 veže CO_2 ./Kemijska reakcija z ogljikovim dioksidom./
 8.2 Za gorenje je premalo/ob pomanjkanju zraka/kisika.
 8.3 Železo rjavi. /Izloči se železov oksid./Oksidacija
-

- 9.

Sprememba	Eksotermna reakcija	Endotermna reakcija
fotosinteza		✓
dihanje	✓	
gorenje zemeljskega plina	✓	
reakcija med kislino in bazo; temperature raste	✓	
reakcija med klorovodikovo kislino in natrijevim karbonatom; temperatura pade		✓

10.

Lastnost	Litijev oksid	Magnezijev oksid	Aluminijev oksid	Ogljikov dioksid	Žveplov dioksid
formula oksida	Li_2O	MgO	Al_2O_3	CO_2	SO_2
agregatno stanje	trdno	trdno	trdno	plinasto	plinasto