

REŠITVE

- 1.1 ker sublimira med segrevanjem,
ostali dve komponenti zmesi pa ne
- 1.2 po sublimaciji preostanek raztopimo v vodi,
filtriramo in filtrat segrevamo (ali pustimo na toplem),
da izpari (ali izhlapi), preostanek je trden kalijev klorid
-

2. a, c, č, d

3.

Formula snovi	Zapiši E (element) ali S (spojina)	Število atomov posameznega elementa	Ime elementa ali spojine
N ₂	E	2 atoma dušika	Dušik
SO ₃	S	1 atom žvepla 3 atomi kisika	Žveplov trioksid
CaCl ₂	S	1 atoma kalcija 2 atoma klora	Kalcijev klorid (ali kalcijev diklorid)

4. a, c

5. a, c, č

6. 12 molekul vode

- 7.1 NE
7.2 DA
7.3 NE
7.4 NE
7.5 DA
7.6 DA
-

- 8.1 kripton (ali Kr)
8.2 dušika (ali N₂)
-

- 9.1 $2 \text{ Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{ NaCl}$
9.2 $2 \text{ H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O}$
9.3 $2 \text{ CH}_4 + 3 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ CO} + 4 \text{ H}_2\text{O}$
9.4 $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{ NaOH} + \text{H}_2$
-

- 10.1 agregatno stanje
tekočem (ali kapljevinastem)

- plinastem
- fizikalna
- 10.2 elementa (ali plina)
- spojina (ali tekočina)
- kemijsko