

**REŠITVE**

- 1.1 Simbol atoma: Kr
  - 1.2 Simbol kationa:  $H^+$
  - 1.3 Formulo molekule elementa:  $P_4$ ,  $N_2$
  - 1.4 Formulo molekule spojine: CO,  $NH_3$
- 

2. Č

---

3.1  $C_2H_4O_2$

---

- 4.1  $HCl(aq) + KOH(aq) \rightarrow KCl(aq) + H_2O(l)$
  - 4.2  $H_2SO_4(aq) + 2 NaOH(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + 2 H_2O(l)$
  - 4.3  $HNO_3(aq) + NH_3(aq) \rightarrow NH_4NO_3(aq)$
- 

5. Topnost je večja pri  $45\text{ }^\circ\text{C}$  za 5 g.

---

6. B

---

- 7.1 B, Č
  - 7.2 A, C
  - 7.3 cikloalkeni
- 

- 8.1 metilpropan ali 2-metilpropan
  - 8.2 butan
- 

- 9.1  $C_{11}H_{24}$
  - 9.2 11 molekul  $CO_2$ , 12 molekul  $H_2O$
- 

- 10.1 Delci v spojinah so ioni:  
kalijev bromid, kalcijev klorid.
  - 10.2 Delci v spojinah so molekule:  
heksan, eten, etanol, ogljikov dioksid
-