

**REŠITVE**

- 1.1 B 2,0 T  
 1.2 Č 2,0 T **Skupaj: 4,0 T**

- 2.1 P 1,0 T  
 2.2 N 1,0 T  
 2.3 N 1,0 T  
 2.4 P 1,0 T **Skupaj: 4,0 T**

3. b, č 2 x 1,0 T **Skupaj: 2,0 T**  
 (Za vsak napačen odgovor se odšteje 2,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)

- 4.1 B 2,0 T  
 4.2 raztapljanjem v vodi in filtracijo 2 x 0,5 T  
 4.3 Č 2,0 T  
 4.4 Ne vemo, ker nimamo podatka o magnetnih lastnostih snovi 2, ki je verjetno kovina, vse kovine pa niso magnetne. 1,0 T **Skupaj: 6,0 T**  
 (1 T za pravilen odgovor z ustrezno utemeljitvijo, sicer 0 T.)

- 5.1  $2 \text{ Na(s)} + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{ NaCl(s)}$  1,0 T  
 5.2  $2 \text{ NaHCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s}) + \text{H}_2\text{O(g)} + \text{CO}_2(\text{g})$  1,0 T  
 5.3  $2 \text{ Li(s)} + 2 \text{ H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2 \text{ LiOH(aq)} + \text{H}_2(\text{g})$  1,0 T  
 5.4  $2 \text{ H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2 \text{ H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$  1,0 T **Skupaj: 4,0 T**

(0,5 T za zapisano urejeno enačbo kemijske reakcije, 0,5 T za vsa pravilna agregatna stanja.)

- 6.1 a, c 2 x 1,0 T **Skupaj: 4,0 T**  
 (Za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.)  
 6.2 C 2,0 T

- 7.1  $\text{S}_8$  1,0 T  
 7.2  $\text{S}_8(\text{s}) + 8 \text{ O}_2(\text{g}) \rightarrow 8 \text{ SO}_2(\text{g})$  ali  $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g})$  1,0 T  
 (0,5 T za zapisano urejeno enačbo kemijske reakcije, 0,5 T za vsa pravilna agregatna stanja.)  
 7.3  $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$  1,0 T  
 7.4  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{HSO}_4$  (ali  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{ NH}_3 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ) 1,0 T **Skupaj: 4,0 T**

8. 4, 2, 3, 1 **2,0 T**  
 (2 T za pravilno zaporedje, drugače 0 T.)

---

9.1	pH < 7 (ali pH manjši od 7)	1,0 T	
9.2	ogljikov dioksid	1,0 T	
9.3	bazo (ali bazično snov ali hidroksid)	1,0 T	
9.4	nevtralizacija	1,0 T	<b>Skupaj: 4,0 T</b>

---

10.1	natrijev klorid	1,0 T	
10.2	Masni delež je 0,46.	1,0 T	
10.3	60 g amonijevega klorida na 100 g vode.	1,0 T	
10.3	Pri 75 °C se v 250 g vode raztopi 25 g kalijevega klorida več, kot pri 40 °C.	1,0 T	<b>Skupaj: 4,0 T</b>

---

**SKUPAJ: 38,0 T**