

**REŠITVE****1. naloga**1.1  $m = 28,6 \text{ g}$ **1,0 T****2. naloga**

2.1 V steklenici B, ker je topnost plinov večja pri nižji temperaturi.

**2x0,5 T**2.2 V steklenici C, ker je topnost plinov večja pri večjem tlaku  
(v Kopru je zračni tlak večji kot na Pohorju).**2x0,5 T**2.3  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ **1 T****Skupaj: 3,0 T****3. naloga**3.1 po eni uri je koncentracija  $27 \text{ mol L}^{-1}$ **1 T**

3.2 reaktantov zmanjka po 10 urah

**1 T****Skupaj: 2,0 T****4. naloga**4.1  $K_c = [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2\text{O}]^2 / ([\text{NO}]^2 \cdot [\text{H}_2]^2) = 337,5$ **1 T**

4.2 Znižan tlak pomakne reakcijo v levo ali v smer reaktantov

**1 T****Skupaj: 2,0 T****Opomba:** 4.1. Zapis formule konstante in pravi rezultat prinese točko.**5. naloga**5.1  $\text{HNO}_3 < \text{CH}_3\text{COOH} < \text{NH}_4\text{Cl} < \text{NaCl} < \text{CH}_3\text{COONa} < \text{NH}_3$ **1 T**5.2  $3,98 \cdot 10^{-12} \text{ mol/L}$ **1 T****Skupaj: 2,0 T****Opomba:** 5.1 Samo popolnoma pravilno zaporedje prinaša točke.

5.2 Brez enote je naloga ocenjena z 0 T.

**6. naloga**

pH = 1,09

**2,0 T****7. naloga**7.1  $2 \text{ FeCl}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{S}(\text{g}) \rightarrow 2 \text{ FeCl}_2(\text{aq}) + \text{S}(\text{s}) + 2 \text{ HCl}(\text{aq})$ **2 T****Enačba zapisana z napačnimi agregatnimi stanji ali brez se šteje 1 T.**

7.2 D

**1 T****Skupaj: 3,0 T****8. naloga**b, c, d **3 x 0,5 T****Skupaj: 1,5 T****(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)**

**9. naloga**

A	Cu(s)	0,5 T
B	ZnCl <sub>2</sub> (aq)	0,5 T
C	CuSO <sub>4</sub> (aq)	0,5 T
D	SO <sub>2</sub> (g)	0,5 T
E	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> (aq)	0,5 T
F	H <sub>2</sub> (g)	0,5 T
G	H <sub>2</sub> O(l)	0,5 T

**Skupaj: 3,5 T****10. naloga**

žveplo

**2,0 T****Vse skupaj: 22,0 T**