

REŠITVE**1. NALOGA**

1.1 natrij	1 T	
1.2 NaNO_2	1 T	
1.3 polarna kovalentna vez	1 T	
1.4 Pogine več kot polovica (več kot 50 %) populacije. (Ne priznamo odgovora z natančno zapisanim deležem/odstotkom poginulih podgan.)	1 T	
		Skupaj: 4 T

2. NALOGA

2.1 Zemeljskoalkalijske kovine (Upoštevamo tudi starejši izraz: zemljoalkalijske kovine.)	1 T	
2.2 L in M	1 T	
2.3 X in L	1 T	
2.4 Sr^+	1 T	
2.5 38	1 T	Skupaj: 5 T

3. NALOGA

3.1 $C < A < D < B$	1 T	
3.2 orientacijske sile (vezi)	1 T	
3.3 klorov(I) oksid (Zahteva se zapis rimske številke znotraj oklepaja. Le popolnoma natančen zapis se točkuje z 1 točko.)	1 T	
3.4 ionski kristal	1 T	
3.5 $n = 3,42 \text{ mol}$ (Upoštevamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti: 3,4 mol. Odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto, se točkuje z 0 točkami. Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
		Skupaj: 5 T

4. NALOGA

4.1 Neon	1 T	
4.2 X1	1 T	
4.3 20 (Odgovor, zapisan kot decimalno število, npr. 20,0, se točkuje z 0 točkami.)	1 T	
4.4 Število elektronov: 10	1 T	
Število nevtronov: 11	1 T	
4.5 $1s^2 2s^2 2p^6$	1 T	Skupaj: 6 T

5. NALOGA

5.1 Simbol elementa X = F	1 T	
Simbol elementa Z = O	1 T	
5.2 $\begin{array}{c} \cdot\ddot{\text{O}}\cdot \\ \\ :\ddot{\text{F}}-\text{Xe}-\ddot{\text{F}}: \\ \cdot\cdot\quad\cdot\cdot\quad\cdot\cdot\quad\cdot\cdot \end{array}$	1 T	
(Zahteva se formula z ustrežno razporeditvijo veznih in neveznih elektronskih parov.)		
5.3 90°	1 T	
5.4 Trikotna bipiramida	1 T	Skupaj: 5 T

6. NALOGA

6.1 $2 \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_4 \rightarrow \text{CS}_2 + 4 \text{H}_2$	1 T	
6.2 vodikov sulfid	1 T	
6.3 $\text{H}_2\text{S} < \text{CH}_4 < \text{CS}_2$	1 T	
6.4 H_2	1 T	
6.5 C	1 T	Skupaj: 5 T

7. NALOGA

7.1 -2 (Upoštevamo tudi odgovor: -II. Ne upoštevamo odgovorov 2- in II-.)	1 T	
7.2 $A_r(\text{kovina}) = 181$	1 T	
7.3 Ta_2O_5	1 T	
Ta_3N_5	1 T	
7.4 $3 \text{Ta}_2\text{O}_5 + 10 \text{NH}_3 \rightarrow 2 \text{Ta}_3\text{N}_5 + 15 \text{H}_2\text{O}$	1 T	Skupaj: 5 T

8. NALOGA

8.1	CaO	1 T	
8.2	$n(\text{plinov}) = 0,0780 \text{ mol}$ (Upoštevamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti: 0,078 mol. Odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto, se točkuje z 0 točkami. Pravilen odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	
8.3	$\text{CaC}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO} + \text{CO}_2$	1 T	
8.4	$m(\text{CaC}_2\text{O}_4) = 5,00 \text{ g}$ (Upoštevamo odgovore od 4,9 g do 5,0 g. Upoštevamo tudi odgovor: 5 g. Pravilen odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	Skupaj: 6 T

9. NALOGA

9.1	$\overline{M} = 28,9 \text{ g mol}^{-1}$ (Upoštevamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti: 29 g mol ⁻¹ . Pravilen odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	
9.2	argon	1 T	
9.3	$V_m = 4,41 \text{ L mol}^{-1}$ (Upoštevamo tudi odgovor, zaokrožen na dve zanesljivi mesti: 4,4 L mol ⁻¹ . Odgovor, zaokrožen na eno zanesljivo mesto, se točkuje z 0 točkami. Pravilen odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)	2 T	Skupaj: 5 T

10. NALOGA

10.1	Formula aniona: Cl ⁻	1 T	
	Formula kationa: Ag ⁺	1 T	
10.2	Oktaedrična (oktaeder)	1 T	
10.3	23 orbital	1 T	Skupaj: 4 T

Vse skupaj: 50 T

OPOMBA: Naloge brez zahtevanega računa, so bile ob pravem zapisu rezultata, točkovane z 0 točkami.