

REŠITVE**1. NALOGA**

| | | |
|-----|---|-----|
| 1.1 | heterogena zmes | 1 T |
| 1.2 | $w(B) = 0,375$ (priznamo tudi zapis 37,5 %) | 1 T |
| | $m(C) = 8,0 \text{ g}$ | 1 T |
| 1.3 | B: SiO_2 | 1 T |
| | C: CaCl_2 | 1 T |

Skupaj: 5 T**2. NALOGA**

| | | |
|-----|---|-----|
| 2.1 | X = N, Z = O <i>(Ni delnih točk za pravilno ugotovljen le en element.)</i> | 1 T |
| 2.2 | $m = 0,250 \text{ kg} = 250 \text{ g}$ <i>(Ne priznamo odgovora brez enote ali z napačno enoto. Ne priznamo odgovora, zaokroženega na eno zanesljivo mesto.)</i> | 1 T |
| 2.3 | B | 1 T |

Skupaj: 3 T**3. NALOGA**

| | | |
|-----|--|-----|
| 3.1 | A = Kr (zahteva se formula snovi) | 1 T |
| | B = Ne (zahteva se formula snovi) | 1 T |
| | C = Na_2O (zahteva se formula snovi) | 1 T |
| | Č = SCl_2 (zahteva se formula snovi) | 1 T |
| 3.2 | orientacijske sile | 1 T |

Skupaj: 5 T**4. NALOGA**

| | | |
|-----|--|-----|
| 4.1 | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ | 1 T |
| 4.2 | 10 | 1 T |
| 4.3 | 2. (ali II.) skupina; zemeljskoalkalijske kovine <i>(Ni delnih točk.)</i> | 1 T |

Skupaj: 3 T**5. NALOGA**

| | | |
|-----|---------------------------------------|-----|
| 5.1 | aluminij | 1 T |
| 5.2 | Cu | 1 T |
| | 34 | 1 T |
| 5.3 | 238 (zahteva se zapis celega števila) | 1 T |
| 5.4 | protoni: 66 | 1 T |
| | neutroni: 68 | 1 T |

Skupaj: 6 T

6. NALOGA

| | | |
|-----|-------------|--------------------|
| 6.1 | argon | 1 T |
| 6.2 | fluor | 1 T |
| 6.3 | živo srebro | 1 T |
| | | Skupaj: 3 T |

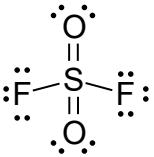
7. NALOGA

| | | |
|-----|--|--------------------|
| 7.1 | 16 | 1 T |
| 7.2 | O ₂ ⁺ | 1 T |
| 7.3 | ionizacijska energija | 1 T |
| 7.4 | dušikov oksid / dušikov monoksid / dušikov(II) oksid | 1 T |
| | | Skupaj: 4 T |

8. NALOGA

| | | |
|--|---------|-------------|
| a, d | 2 x 1 T | Skupaj: 2 T |
| (Za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti.) | | |

9. NALOGA

| | | |
|--|---|--------------------|
| 9.1 | P ₄ , SF ₂ O ₂ | 2 x 1 T |
| (Priznamo tudi formule sulfuril fluorida z drugačnim zaporedjem simbolov elementov.) | | |
| |  | |
| 9.2 | | 1 T |
| | (Upoštevamo formule, v katerih je nazorno označena tetraedrična razporeditev kisikovih in fluorovih atomov okoli žveplovega atoma, lahko tudi perspektivna/stereokemijska formula.) | |
| 9.3 | 60° | 1 T |
| 9.4 | F < O < S < P | 1 T |
| | (Upoštevamo tudi odgovor z imeni elementov: fluor < kisik < žveplo < fosfor) | Skupaj: 5 T |

10. NALOGA

| | | |
|------|-------------------------------------|--------------------|
| 10.1 | ionski kristal | 1 T |
| 10.2 | ploskovno centrirana osnovna celica | 1 T |
| 10.3 | Na ₂ S | 1 T |
| 10.4 | 10 | 1 T |
| | | Skupaj: 4 T |

Vse skupaj: 40 T