

**REŠITVE****1. NALOGA**

1.1  $A_r = 69,723$  2 T  
 (Odgovor z dodano enoto se točkuje z 1 točko.)

OPOMBA: Odgovor podan z manj kot s tremi decimalkami natančno se je točkoval z 0 točkami. Navodilo v nalogi je bilo zelo jasno.

1.2 Ga 1 T

1.3 31 protonov in 40 nevtronov 2 x 0,5 T **Skupaj: 4 T**

---

**2. NALOGA**

2.1 kisik < litij < kalcij < kalij 2 T

2.2 Najbolj elektronegativen: kisik 1 T  
 Najbolj elektropozitiven: kalij 1 T

**Skupaj: 4 T**

---

**3. NALOGA**

3.1 E 1 T

3.2 G 1 T

3.3 A in L 1 T

3.4 E in M 1 T

**Skupaj: 4 T**

---

**4. NALOGA**

4.1 D 1 T

4.2 Na / natrij 1 T

**Skupaj: 2 T**

---

**5. NALOGA**

5.1  $M = 138 \text{ g mol}^{-1}$  2 T  
 (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)

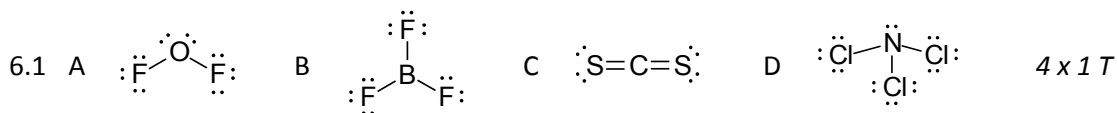
5.2  $\text{C}_2\text{F}_6$  1 T

5.3  $V_m = 19,9 \text{ L mol}^{-1}$  2 T  
 (Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)

5.4 Disperzijske sile 1 T

**Skupaj: 6 T**

---

**6. NALOGA**

6.2 kovalentna polarna vez  $1 T$

6.3  $A < D < B < C$   $2 T$

6.4 jedko  $1 T$

**Skupaj: 8 T**

**7. NALOGA**

7.1 Število protonov: 44; Število elektronov: 46  $2 \times 0,5 T$

7.2  $\text{CaC}_2\text{O}_4$   $1 T$

**Skupaj: 2 T**

**8. NALOGA**

8.1  $\text{Ca}_3\text{N}_2$   $1 T$

8.2  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$   $1 T$

8.3  $N(\text{Ca}^{2+}) = 2,7 \cdot 10^{21}$   $2 T$

(Odgovor z dodano enoto se točkuje z 1 točko.)

**Skupaj: 4 T**

**9. NALOGA**

9.1  $2\text{NF}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 6\text{HF} + \text{N}_2 + 3\text{Cl}_2$   $1 T$

9.2  $m(\text{NF}_3) = 75,5 \text{ g}$   $2 T$

(Odgovor brez enote ali z napačno enoto se točkuje z 1 točko.)

**Skupaj: 3 T**

**10. NALOGA**

10.1  $\text{Na}_2\text{O}$   $1 T$

10.2 Ionski kristal  $1 T$

10.3 Oksidni ion  $1 T$

**Skupaj: 3 T**

**Vse skupaj: 40 T**