

**REŠITVE**

- 1.1 Vrstno število je 7. Masno število je 14.  $2 \times 1,0 T$
- 1.2 Izotop B.  $1,0 T$
- 1.3 V zraku/ozračje/atmosfera  $1,0 T$
- 1.4 Molekule, formula delcev  $N_2$ .  $1,0 T$  **Skupaj: 5,0 T**
- Opomba: za dosego 1 točke morata biti podana oba odgovora (ni delitve točke)

2. a, b, d  $3 \times 1,0 T$  **Skupaj: 3,0 T**
- (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

- 3.1 2 8 6  $1,0 T$
- 3.2 b, d, e  $3 \times 1,0 T$  **Skupaj: 4,0 T**
- (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

- 4.1  $H \cdot \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{|}} \cdot \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{|}} \cdot \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{|}} \cdot \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{|}} \cdot$   $1,0 T$
- 4.2 a, c, d  $3 \times 1,0 T$  **Skupaj: 4,0 T**
- (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

- 5.1 270 sek /4,5 min  $1,5 T$
- 5.2 Upoštevajo se odgovori, kjer učenec označi temperaturo  $7^\circ C$  ali pa nakaže v grafu dvig temperature.  $1,5 T$  **Skupaj: 3,0 T**

- 6.1 c, e  $2 \times 1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**
- (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

- 7.1 2 milijona  $Cl^-$  ionov /2 x toliko kot  $Mg^{2+}$  ionov  $1,0 T$
- 7.2 B  $1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**

- 8.1  $CaCO_3(s) + 2 HCl(aq) \rightarrow CaCl_2(aq) + CO_2(g) + H_2O(l)$   $1,5 T$  (naloga je bila izločena)
- 8.2  $Ca(HCO_3)_2(aq) \rightarrow CaCO_3(s) + CO_2(g) + H_2O(l)$   $2,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**
- (enačba zapisana brez agregatnih stanj, ali z napačnimi agregatnimi stanji, se točkuje z 1,5 T)

9. a, c  $2 \times 1,0 T$  **Skupaj: 2,0 T**
- (za vsak napačen odgovor se odšteje 1,0 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

10.1 jod 1,0 T

10.2 kalij 1,0 T

10.3 baker 1,0 T

10.4 živo srebro 1,0 T

**Skupaj: 4,0 T**

Opomba: odgovor zapisan samo s simbolom se ne upošteva, saj naloga zahteva **ime**.

---

**Vse skupaj: 31,0 T**