

**REŠITVE****1. naloga**

1.1	29 p <sup>+</sup> , 34 n <sup>0</sup> , 29 e <sup>-</sup>	1,5 T	
1.2	v številu nevtronov, masnemu številu, masi	0,5 T	
1.3	$A_r(\text{Cu}) = 0,6917 \times 62,9296 + 0,3083 \times 64,9278 = 63,55$	1 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>

OPOMBA: v nalogi 1.1. se točke ne delijo. En napačen odgovor in dodeli se 0 T.

**2. naloga**

2.1	dušika, klora, kalcija	3 x 0,5 T	
2.2	kalcij, [Ar] ali 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>	0,5 T	<b>Skupaj: 2,0 T</b>

**3. naloga**

Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Mg <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	2 x 1 T	<b>2,0 T</b>
---	--------------------------------	---------	--------------

**4. naloga**

4.1	Ioni so delci/gradniki v snoveh (eni ali več): A	0,5 T	
4.2	Molekule so delci/gradniki v snoveh (eni ali več): B, C, E	3x0,5 T	
4.3	Atomi so delci/gradniki v snoveh (eni ali več): D	0,5 T	
4.4	Delci v elementih so prikazani na shemah (eni ali več): B, D, E	3x0,5 T	<b>Skupaj: 4,0 T</b>

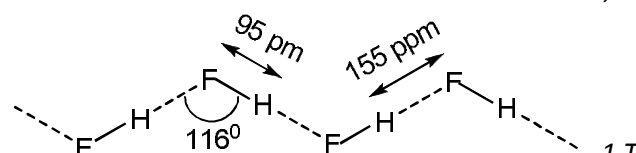
(za vsak napačen odgovor odštejemo 0,5 T, manj kot 0 T ne moremo dodeliti)

**5. naloga**

5.1	kovalentna kristala	0,5 T	
5.2	štirje atomi ogljika; oblika tetraedra	2x0,5 T	
5.3	štirje atomi kisika; oblika tetraedra	2x0,5 T	
5.4	B	0,5 T	<b>Skupaj: 3,0 T</b>

**6. naloga**

6.1	plin	0,5 T	
6.2	vodikova vez	0,5 T	

6.3		1 T	<b>Skupaj: 2,0 T</b>
-----	---	-----	----------------------

**7. naloga**

V prebitku je 0,5 mol kisika; to je $3,01 \cdot 10^{23}$ molekul kisika.	<b>2,0 T</b>
--	--------------

**8. naloga**

0,558 g/L	<b>2,0 T</b>
-----------	--------------

**9. naloga**

9.1 Br – F 0,5 T

9.2 P – Cl 0,5 T

9.3 Si – O 0,5 T

**Skupaj: 1,5 T****10. naloga**10.1  $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O$  1 T1,1 · 10<sup>25</sup> molekul 1 T10.2  $4 Fe(s) + 3 O_2(g) \rightarrow 2 Fe_2O_3(s)$  1,5 T

56 g železa 1 T

**Skupaj: 4,5 T****Vse skupaj: 26,0 T ?**