

Rešitve1. Formula je $C_8H_{10}N_4O_2$ **2,0 T**

2.

Simbol	Število protonov v atomu	Število nevtronov v atomu	Število elektronov v atomu	Naboj
As³⁺	33	42	30	3+
¹²⁸ ₅₂ Te ²⁻	52	76	54	2-
S	16	16	16	-
Tl⁺	81	123	81	1+
¹⁹⁵ ₇₈ Pt	78	117	78	-

(Vsaka pravilno rešena vodoravna vrsta 0,5 T)

Skupaj: 2,5 T

- 3.1 D 0,5 T
 3.2 B, E 0,5 T
 3.3 MgF₂ (ali EA₂) 0,5 T
 3.4 A, C, D 0,5 T

Skupaj: 2,0 T

4. $C_8H_8 + 10 O_2 \rightarrow 8 CO_2 + 4 H_2O$ 1,0 T
 104,0 kJ/mol 1,5 T

Skupaj: 2,5 T

5. B

2,0 T

6. 11,1 kPa

2,0 T

7. a Ba(NO₃)₂ 4 1 T
 b NaCl 2 1 T
 c K₂CO₃ 3 1 T
 d MgSO₄ 1 1 T

Skupaj: 4,0 T

8.1	KF		
8.2	ne, ker so v kristalni strukturi druge vrste ioni, naboj 2+		
8.3	ker med ioni delujejo ionske vezi, med molekulami CF ₄ pa ni močnih vezi		
8.4	ker so v raztopini prosto gibljivi ioni, v trdni snovi pa ne (4 x 0,5 T)		Skupaj: 2,0 T

9.	B		2,0 T
----	---	--	--------------

10.	B		2,0 T
-----	---	--	--------------

11.1	Ker nastanejo med molekulami teh hidridov močne medmolekulske, vodikove vezi.	1,5 T	
11.2	amoniak, vodikov fluorid, voda	1,5 T	
			Skupaj: 3,0 T

12.	$2 \text{NH}_3(\text{g}) + 3 \text{CuO}(\text{s}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{Cu}(\text{s}) + 3 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$	1,5 T	
	0,88 L	2,5 T	
			Skupaj: 4,0 T

Vse skupaj: 30,0 T