

REŠITVE**1. naloga**

Vrstno število	Element	Vrelišče [°C]	Prva ionizacijska energija [kJ mol ⁻¹]	Polmer atoma [pm]
11	natrij	881,3	495,8	186
12	magnezij	1105	734,1	160
17	klor	- 34,5	1254,5	100
35	brom	58,8	1139,9	115

2. naloga

a, c

3. naloga

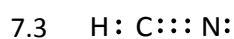
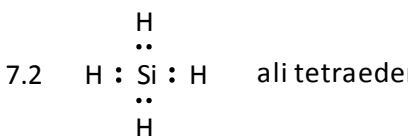
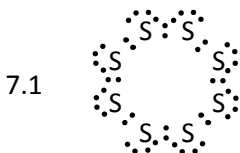
3.1 9 molekul

3.2 najmanjša $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18,01057$
največja $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 22,02736$ **4. naloga**

4.1 E, M

4.2 G, L ali G, A ali G, L, A

4.3 A

5. naloga5.1 Co³⁺5.2 Fe³⁺5.3 Ru³⁺5.4 Mo³⁺**6. naloga**6.1 atom klora
nima dipola6.2 atom kisika
ima dipol**7. naloga**

8. naloga

8.1 kovalentni kristali

8.2 4 atomi, tetraeder

8.3 4 atomi, tetraeder

8.4 Lastnosti so zelo podobne.

Snovi so zelo trde (visoka trdota) ali visoka tališča ali ne prevajajo električnega toka.

9. naloga

9.1 $\text{MnCl}_2 + 2 \text{KOH} \rightarrow \text{Mn(OH)}_2 + 2 \text{KCl}$

9.2 33,6 g KOH

10. naloga

Prostornini sta enaki in znašata 56,0 L.
