



5. LASTNOSTI IZBRANIH ELEMENTOV IN SPOJIN

5.1 LASTNOSTI IN UPORABA NEKATERIH KOVIN IN NEKOVIN

1. $3 \text{CaO(s)} + 2 \text{Al(s)} \rightarrow 3 \text{Ca(s)} + \text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$
2. $2 \text{NaCl(l)} \rightarrow 2 \text{Na(l)} + \text{Cl}_2(\text{g})$
3. $2 \text{NaBr(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2 \text{NaOH(a)} + \text{Br}_2(\text{l}) + \text{H}_2(\text{g})$
4. a) $2,70 \text{ g/cm}^3$
b) 2700 kg/m^3

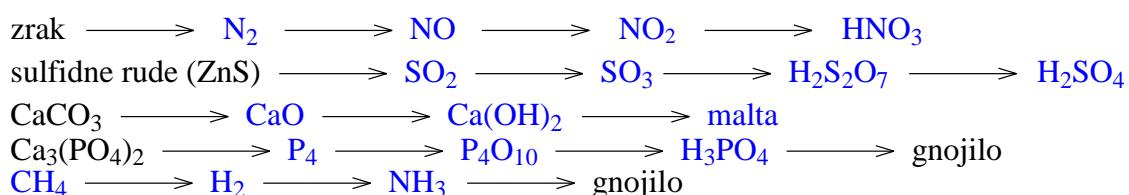
Trdnost in korozjska obstojnost aluminija se izboljšata v zlitinah z železom, manganom, magnezijem, silicijem, bakrom in cinkom. Najpogosteje so v uporabi zlitine aluminija z več kovinami hkrati; vsebnost posamezne kovine pa je lahko od 0,1 % do 7 %.

5.2 LASTNOSTI IN UPORABA POMEMBNIH ANORGANSKIH SPOJIN

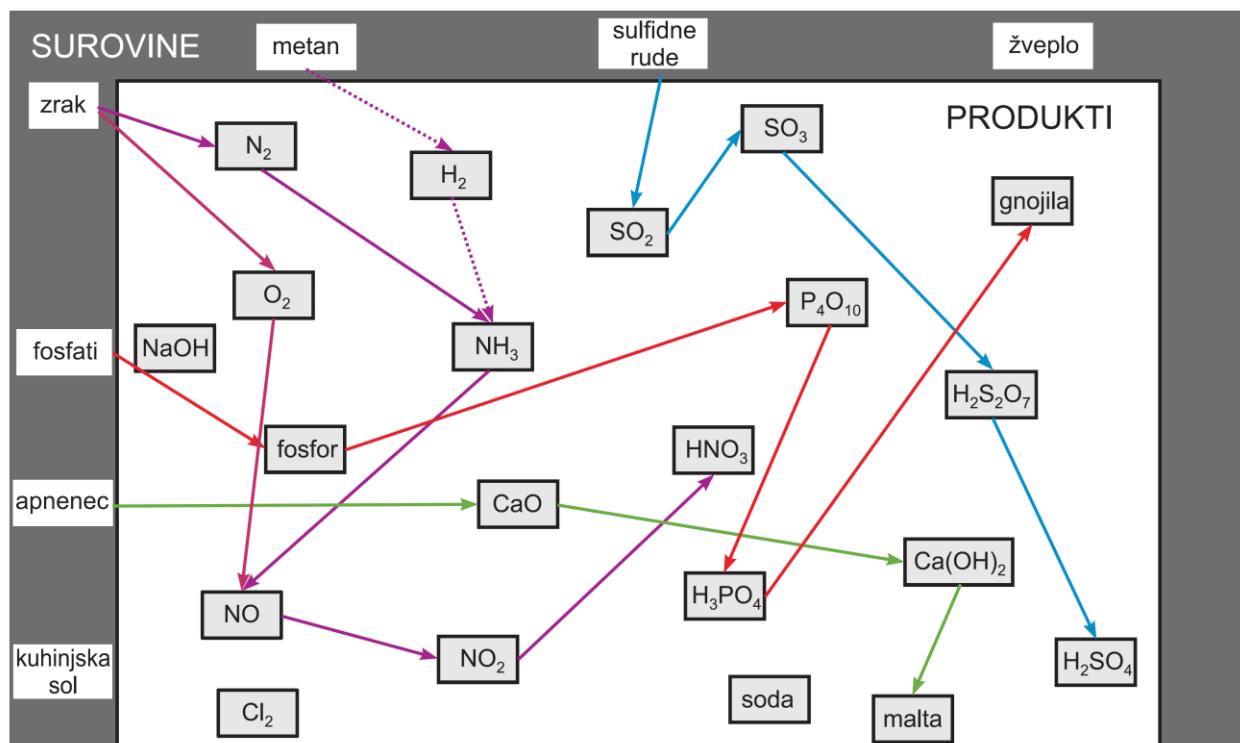
1.

- a) žveplo S_8 , cinkov sulfid ZnS , metan CH_4 , kalcijev fosfat $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, apnenec CaCO_3 , kuhinjska sol NaCl

b)



- c) V sliki s puščicami nakaži pot od izhodnih surovin do končnih produktov. Zaradi boljše preglednosti uporabljam barvna pisala.



3.

- a) dušika; $\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g})$
- b) kisika; $2 \text{ZnS}(\text{s}) + 3 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{ZnO}(\text{s}) + 2 \text{SO}_2(\text{g})$
- c) kalcijevega karbonata (apnenca); $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
- č) vode; $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7(\text{l}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2 \text{H}_2\text{SO}_4(\text{l})$
- d) tetrafosforjevega dekaoksida; $\text{P}_4\text{O}_{10}(\text{s}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 4 \text{H}_3\text{PO}_4(\text{aq})$