

naslov: UPORABNE KOVINE (prehodni elementi)

manjši naslov in zapis snovi: LASTNOSTI KOVIN

Vse kovine, razen živega srebra, so pri standardnih pogojih v trdnem agregatnem stanju.

Kovine imajo kovinske lastnosti: imajo kovinski sijaj, so dobri prevodniki električnega toka in toplote, imajo visoka tališča, vrelišča in gostoto in jih lahko kujemo.

Železo, nikelj in kadmij imajo tudi magnetne lastnosti.

Večina kovin je sive barve, z različnim sijajem. Izjemi sta: baker, ki je rdečkasto rjavo obarvan in zlato, ki je rumenkasto.

Kovinam lahko izboljšamo njihove lastnosti, če med seboj mešamo taline različnih kovin. Tako dobimo zlitine, kot so: bron (baker + različne druge kovine), medenina (baker + cink), invar (železo + nikelj), amalgam za zobne zalivke (živo srebro + druge kovine) ...

• V DZ, str. 69 – 71 rešite naloge:

1. Rešite samostojno!

2. Ti – v medicini za umetne sklepe

Cr – za zaščitni sloj kovinskih predmetov

Cu – za električne vodnike

Rh – je v avtomobilskem katalizatorju

W – v žarnicah (nitka v starih žarnicah, ker prenese zelo visoke temperature)

Anagram rešite sami!

3. Rešite samostojno!

4. a), b) Rešite samostojno!

4. c) Klodikova kislina = $HCl(aq)$

4. č) in d) Rešite, če želite!

Kdor ima možnost, naj doma pripravi poskus (pustite približno 1 teden), ki je opisan na str. 72. Namesto žebeljev lahko uporabite papirnate sponke, namesto epruvet jogurtove lončke, ki jih pokrijete z alufolijo in jih pogledate vsak drugi dan. Sušilno sredstvo lahko najdete v škatlah za čevlje ali v pokrovčkih šumečih tablet. Lahko pa naredite poskus samo z 2., 3. in 4. epruveto. Kdor bo poskus naredil, naj rezultat fotografira in mi pošlje.