

*Spodaj so rešitve nalog prejšnjega tedna. Preglej in popravi, če je to potrebno.*

1. Bron.



2. Korozija je razpadanje kovin zaradi reakcije s kisikom iz zraka, vodo in drugimi snovmi iz okolja.

3. Zaloge kovin so omejene, zato jih je treba reciklirati.

**Učbenik na stran 106.**

1. Ag – srebro, Mg – magnezij, Mn – mangan, Al – aluminij, Cr – krom, N – dušik, P – fosfor, Ni – nikelj (prehodne kovine: Ag, Mn, Cr in Ni) .

2. Podčrtana kovina v paru ima izbrano lastnost.

a) Ima večjo gostoto: baker

b) Je manj reaktivna: zlato

c) Pri običajnih pogojih je v tekočem agregatnem stanju: živo srebro

č) Vodna raztopina te snovi je obarvana: bakrov sulfat

d) Ima katalitične lastnosti: platina

e) Je zlitina bakra: bron

3. električne žice: odličen električni prevodnik, tanljivost, odporen proti koroziji za vodovodne cevi in žlebove: odporen proti koroziji

za zlitine bron, medenina v glasbilih: večja trdota od bakra

4. Recikliramo kovine: aluminij, baker, cink, železo, svinec, kadmij, živo srebro, nikelj

**1. Kot zanimivost si na spodnji povezavi poglej kratek filmček o žlahtnih kovinah:**

<https://www.youtube.com/watch?v=CelyUHGmXQ>

**2. Vsaj 2x preberi učbenik na straneh 107 do 109.**

Imaš kakšno vprašanje? Napiši mi ga na: [rahela.selan@guest.arnes.si](mailto:rahela.selan@guest.arnes.si)