

PONOVI!



Alkalijske kovine so elementi v I. skupini, zemeljskoalkalijske kovine pa v II. skupini periodnega sistema. Ker so zelo reaktivni elementi, so v naravi vedno vezani v spojinah. Alkalijske kovine so bolj reaktivne od zemeljskoalkalijskih. Pri reakciji alkalijskih in zemeljskoalkalijskih kovin z vodo nastanejo hidroksidi in plin vodik.

1. Element, ki ga hranimo v petroleju, zelo burno reagira z vodo. Pri segrevanju ta element obarva plamen rumeno. Kateri element je to?
2. Kateri so produkti reakcije iskanega elementa z vodo?

PREHODNI ELEMNTI

Med oljnimi barvami, ki jih uporabljajo slikarji, najdemo tudi kobaltovo modro, kadmijevo rdečo in druge barve s podobnimi imeni. Veliko barvil je namreč narejenih iz spojin s kovinami: zeleno barvilo vsebuje kromove spojine, belo svinčeve ali cinkove, modro bakrove ali kobaltove, rumeno in oranžno pa kromove ali kadmijeve spojine...



PREHODNI ELEMNTI

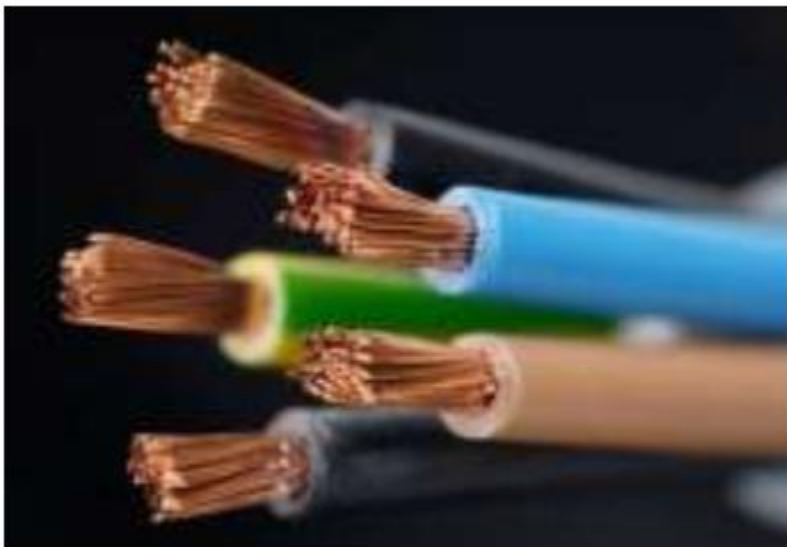
1. Za boljše razumevanje najprej preberi besedilo v učbeniku na strani 103-106.

2. ZAPIŠI NASLOV



1. Prehodni elementi so tipične kovine

Naštej 7 najbolj poznanih prehodnih elementov, pomagaj si s PSE.
Zapiši njihova imena in simbole.



bakrena žica



nitka iz volframa

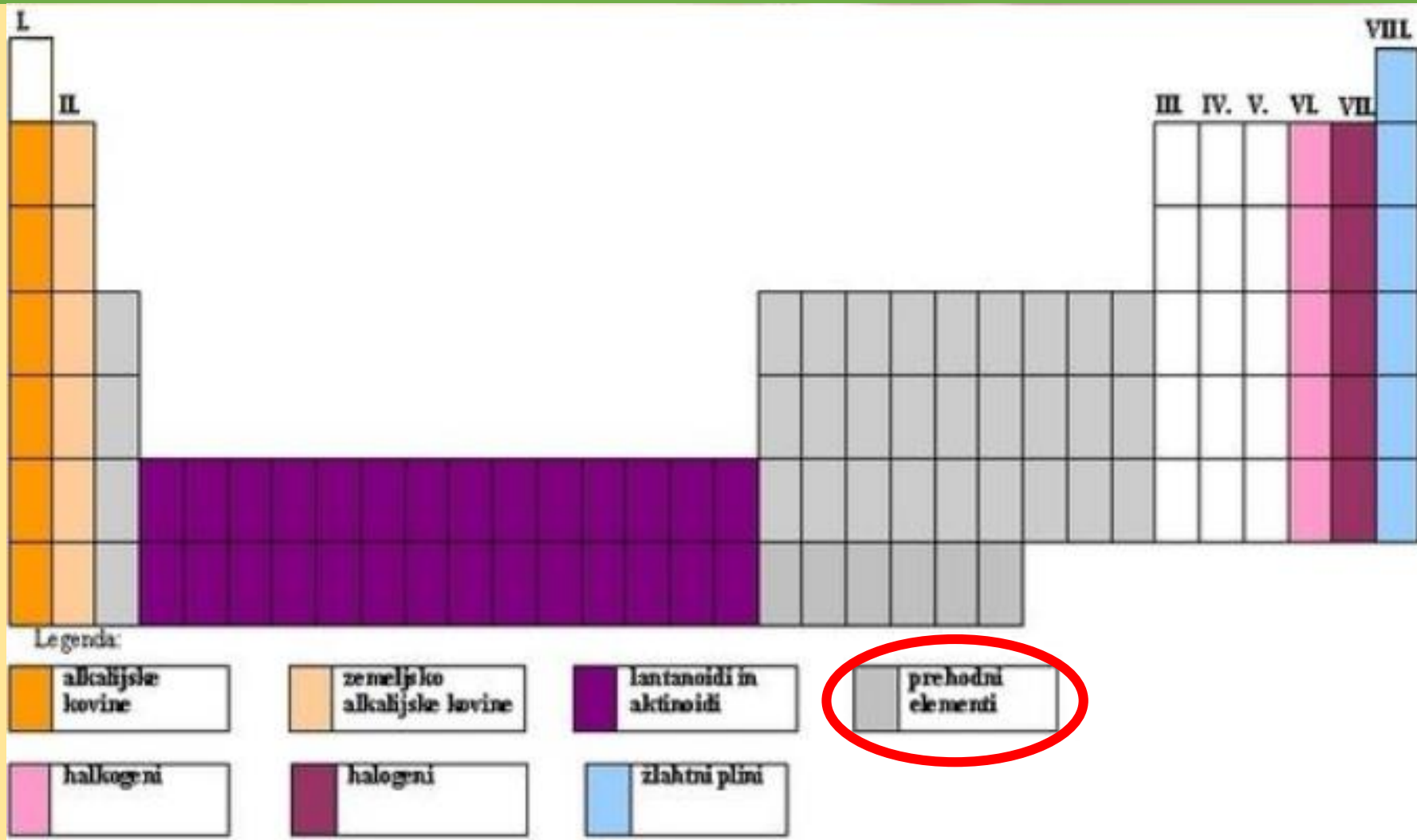


železni žebelj



zlat prstan

2. V periodnem sistemu jih najdemo med II. in III. skupino periodnega sistema



3. Lastnosti prehodnih elementov

V spodnjo preglednico zapiši lastnosti prehodnih elementov in jih primerjaj z že poznanimi alkalijskimi in zemeljskoalkalijskimi kovinami .

lastnost	prehodne kovine	alkalijske in zemeljskoalkalijske kovine
reaktivnost		
vrelišče		
tališče		
gostota		
obarvanost spojin		

POMOČ: Učbenik str.103 preglednica 3

4. Uporaba

Opiši baker, živo srebro in zlato, ter zapiši simbol in zakaj se uporablja.

ime kovine (simbol)	lastnost	uporaba
baker ()		
živo srebro ()		
zlato ()		

5. Propadanje kovin

Kaj povzroča razpad kovin oz. s čim reagirajo nekatere prehodne kovine in kako imenujemo ta proces?



6. Reši anagram in razloži pojem.

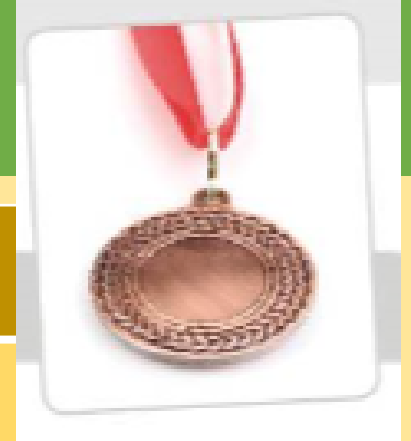
Vrt NI ZALIT, vendar mi iščemo kemijski pojem. Premeči črke NI ZALIT in dobil boš kemijski pojem.

Vpiši rešitev:

--	--	--	--	--	--	--

Ne pozabi! Razloži pojem!

7. Poišči podatke o kovinah, ki sestavljajo navedene zlitine in zapiši zakaj se uporabljajo



zlitina	sestava	uporaba
bron		
jeklo		
belo zlato		
medenina		

8. Recikliranje kovin

Katere kovine recikliramo? Podatke poišči tudi na spletu.

9. Katere kovine imajo magnetne lastnosti?

PONOVI IN UTRDI ZNANJE!

Obkroži značilne lastnosti prehodnih elementov.

visoka trdnost

močna reaktivnost

visoko tališče

korozivnost

nizko tališče

povzročajo trdoto vode

so manj reaktivni od alkalijskih kovin

Preberi in ponovi zapis v zvezku

- Reši kviz do petka 17.4.2020 – do 16. ure

https://kahoot.it/challenge/01548298?challenge-id=b41fbe64-abf2-440d-85cf-d41b97c0f111_1586432411737

ZA RADOVEDNE

POSKUS:

Če imaš doma ustrezne pripomočke lahko izvedeš poskus. Pri poskusu poskrbi za varnost – delo z ognjem. **Obvezno pod nadzorom starša!**

Pripomočki:

- košček bakra
- pinceta
- gorilnik

Potek dela:

S pinceto primi košček bakra in ga segrevaj v plamenu gorilnika.

1. Kaj opaziš?

2. Pri reakciji nastane CuO.

Napiši urejeno enačbo za reakcijo in v njej označi agregatna stanja reaktantov in produktov.

