

Dragi učenci!

Počitnice so se končale. Upam, da ste se odpočili in si nabrali dovolj moči, da bomo skupaj kos novim izzivom, ki nas čakajo do konca šolskega leta.

Ker se zaključek šolskega leta približuje z veliko hitrostjo, bo v tem mesecu potrebno **oceniti** vaše **znanje** – pri **kemiji, v torek, 19. 5. 2020**. Ocenjevanje bo **ustno** in bo potekalo preko aplikacije ZOOM. O času in povezavi (linku) video konference boste pravočasno obveščeni po elektronski pošti. Več informacij o ocenjevanju znanja boste dobili prihodnji teden.

Pripravljajte se, ustno odgovarjajte na vsa vprašanja, ki ste jih že prejeli. Preberite učno snov iz učbenika in zvezka.

Pokličite, pišite mi, če naletite na težave, dileme... Skupaj jih bomo lažje in hitreje rešili.

Veliko uspeha pri delu in bodite dobro. Lep pozdrav, učiteljica Jerneja

PREHODNE KOVINE

Učbenik strani 70 in 71. Večkrat preberi.

Napiši naslov **Prehodne kovine**

Napiši v zvezek:

1. **Prehodne kovine** ležijo **med II. in III.** glavno **skupino** v PSE.
2. Imajo **vse lastnosti kovin**: visoko tališče, trdnost, kovnost.
3. So **manj reaktivne** kot alkalijske in zemeljsko alkalijske kovine.
4. Večina prehodnih elementov **reagira s kisikom** in tvori **OKSIDE**, kar imenujemo **korozija**.
5. Prehodni elementi so pomembni v elektroniki in elektrotehniki.
6. Prehodni elementi se uporabljajo tudi za izdelavo barvil.
7. Med prehodne kovine se v 6. in 7. periodi vrinejo aktinoidi in lantanoidi – elementi, ki jih v zemeljski skorji skoraj ne najdemo (so redki, nekateri umetno ustvarjeni).

Razmisli in napiši:

Od kod izvira izraz »plemeniti« oziroma »žlahten« za elemente?

Dodatna naloga (upošteva se pri ocenjevanju znanja, če jo rešiš in pošlješ v PDF obliki v ponedeljek ali torek!)

Kateri kovanci so iz bakra?

Je kateri kovanec iz plemenitih kovin?

POLKOVINE

Učbenik stran 71. Preberi in napiši odgovore v zvezek.

1. Kateri elementi predstavljajo ločnico med kovinami in nekovinami?
2. Kakšne so njihove kemijske lastnosti?
3. Katera je najpomembnejša polkovina?

4. Zakaj pravimo, da je silicij element sodobne dobe?

Več o siliciju na spodnjih povezavah:

<https://www.youtube.com/watch?v=tOgQ3Z-GVYg>

<https://www.avita.si/silicij-mineral-lepote/>

Reši naloge:

DZ stran 102 in 103. Odgovore sam preveri – glej Rešitve nalog.