

Pozdravljeni učenci osmih razredov.

Ta teden nadaljujemo z obravnavo učnih vsebin o elementih v periodnem sistemu – tokrat nas čakata dve skupini in sicer prehodni elementi in polkovine.

Upam, da ste zaključili vse naloge kemije preteklih tednov. Nalog nekaterih učencev še vedno nisem dobila v pregled. V kolikor želite povratno informacijo mi jih pošljite, v kolikor ne, pa prosim preverite vaše rešitve z rešitvami, ki so v spletni učilnici in odgovore popravite oz. dopolnite, če je to potrebno.

Tisti, ki ste vse zadolžitve pridno opravili imate podane v nadaljevanju učne vsebine za 4. teden pouka na daljavo. Tistim, ki še niste uspeli opraviti preteklih nalog predlagam, da najprej opravite vse pretekle naloge, šele nato se lotite tega tedna.

**V naslednjih tednih nas čaka preverjanje kot priprava na ocenjevanje, ki ga bomo izvedli v mesecu maju. Za preverjanje bom pripravila vsebine od kemijskih vezi do vsebin, ki jih obravnavama ta teden (prehodni elementi in polkovine). O natančnem poteku in načinu preverjanja vas bom obvestila v naslednjih dneh.**

Sedaj pa pridno na delo.

Lep pozdrav,  
učiteljica Barbara



## A. PREHODNI ELEMENTI

1. Preberi vsebine v učbeniku na str. 70. Če imaš to možnost, si preberi in oglej tudi vsebine na irokusplus poglavje 2.4.2. (videoposnetek Prehodni elementi).
2. V zvezek zapiši naslednje točke:
  - Prehodni elementi ležijo v osrednjem delu periodnega sistema.
  - **Imajo prave kovinske lastnosti, kot so visoko vrelišče in tališče, trdnost, kovnost....**
  - Mednje sodijo železo, baker, nikelj, srebro, zlato in druge kovine, ki so manj pogoste.
  - So manj reaktivne, kot kovine prve ali druge skupine periodnega sistema. Večina jih reagira z kisikom iz zraka in tvori kovinske okside.
  - Nekatere so nereaktivne (zlato, platina, srebro...), zato jih imenujemo **žlahtne ali plemenite kovine.**

### 3. Naloga

Izberi si element med prehodnimi kovinami in ga opiši. V opisu navedi podatke o:

- odkritju elementa,
- nahajališčih,
- oblikah elementa v naravi,
- lastnostih elementa (kemijske in fizikalne lastnosti),
- uporabi elementa in njegovih spojin (izberi eno spojino tega elementa),
- zanimivostih.

Pri pripravi naloge lahko uporabljaš vse vire, do katerih imaš dostop, vendar jih pri nalogi natančno navedi.

Nalogo oddaš na [barbara.arcon@os-franaerjavca.si](mailto:barbara.arcon@os-franaerjavca.si) v pdf obliki do petka, 17. 4. 2020.

## B. POLKOVINE

1. Preberi vsebine v učbeniku na str. 71. Če imaš to možnost, si preberi in oglej tudi vsebine na irokusplus poglavje 2.4.3.
2. V zvezek zapiši naslednje točke:
  - Polkovine predstavljajo ločnico med kovinami in nekovinami v periodnem sistemu.
  - To so elementi, ki imajo nekaj lastnosti kovin in nekaj lastnosti nekovin.
  - Njihove kemične lastnosti so podobne nekovinam, saj tvorijo spojine podobno kot nekovine.
  - Imajo pa, tako kot kovine, visoka tališča in v določenih pogojih prevajajo električni tok – so **polprevodniki**.

### 3. Naloga

Naštej in zapiši z imenom in simbolom vse polkovine.

### 4. Naloga: Utrjevanje in ponavljanje

Reši vprašanja v učbeniku na str. 71 v razdelku ponovi.

Vprašanja in odgovore zapiši v zvezek, jih fotografiraj in pošlji v obliki pdf datoteke v pregled na [barbara.arcon@os-franaerjavca.si](mailto:barbara.arcon@os-franaerjavca.si) do petka, 17. 4. 2020.

## PREVERI SVOJE ZNANJE

### Kriteriji uspešnosti – učna vsebina – prehodni elementi in polkovine

<b>Kriteriji uspešnosti</b>	<b>Razumem in bi znal razložiti tudi sošolcu</b>	<b>Nekaj že vem, vendar še ne dovolj</b>	<b>Prvič slišim oz. ne razumem</b>
Poznam nahajališče prehodnih elementov in polkovin v periodnem sistemu.			
Znam poimenovati nekaj polkovin in prehodnih elementov.			
Poznam nekaj primerov uporabe prehodnih kovin in polkovin.			
Poznam lastnosti prehodnih elementov in polkovin.			