

KEMIJA 8 **od 1. do 5. 6. 2020**

Pozdravljeni

Uredite zapiske za kemijo. Ko se vidimo, bom pregledala opravljeno delo.

Prav tako boste k uram KEM prinesli učbenik, zvezek, PSE in pisala.

Odpri učbenik str.99, ponovno ustno odgovori na naslednje naloge:

1, 2, 3, 4 in 5. Naloga 6 → preveri če si jo pravilno rešil.

V tem tednu boste spoznali alkalijske in zemeljskoalkalijske kovine.

ALKALIJSKE KOVINE

Učbenik str.100, preberi o alkalijskih kovinah.

So mehke kovine (režemo jih z nožem).

Na zraku hitro potemniijo – reagirajo s kisikom iz zraka in vodo.

Sveže prerezane se bleščijo.

Od vseh kovin so najbolj reaktivne.

Reaktivnost kovin po skupini navzdol NARAŠČA.

Reaktivnost narašča po skupini navzdol.

Li
Na
K
Rb
Cs
Fr



Ker so alkalijske kovine **zelo reaktivne**, zlahka (zelo rade) **tvorijo spojine**, jih v naravi najdemo le v spojinah - najbolj znani NaCl in KBr. Te spojine so dobro topne v vodi.

Alkalijske kovine niso **nikoli SAMORODNE**.

Spojine Rb in Cs so v naravi redke.

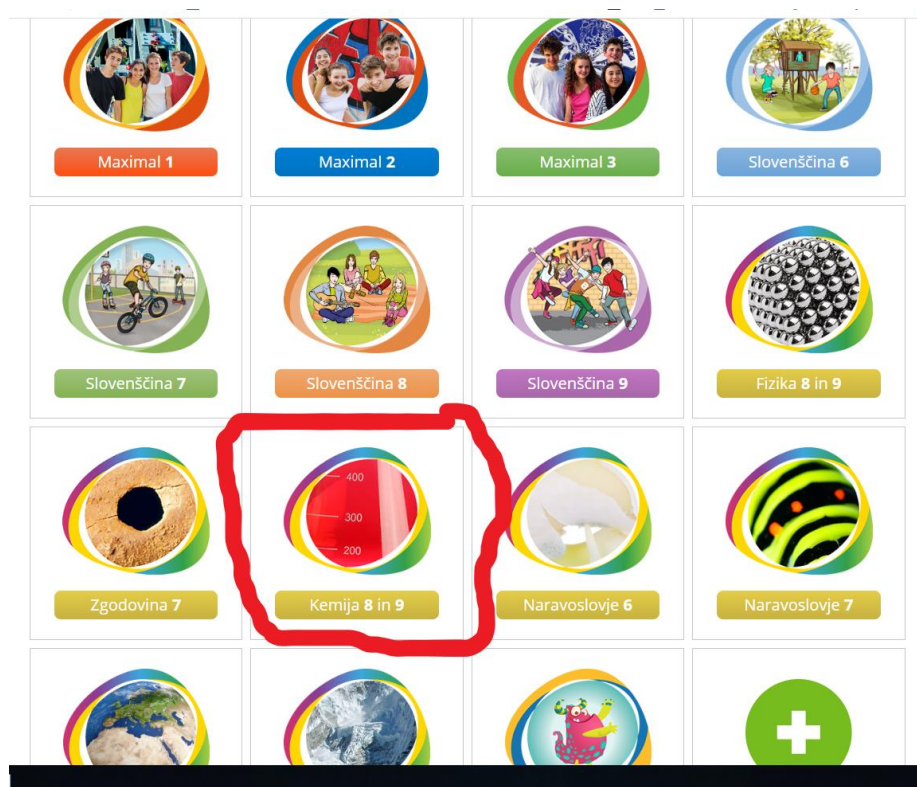
Fr in Cs sta radioaktivna elementa.

Alkalijske kovine hranimo v tekočih ogljikovodikih (motorno olje, bencin ali petrolej), ker tako preprečimo stik s kisikom in vodo.

Obvezen ogled novih interaktivnih gradiv. Glej navodila.

<https://www.irokusplus.si>

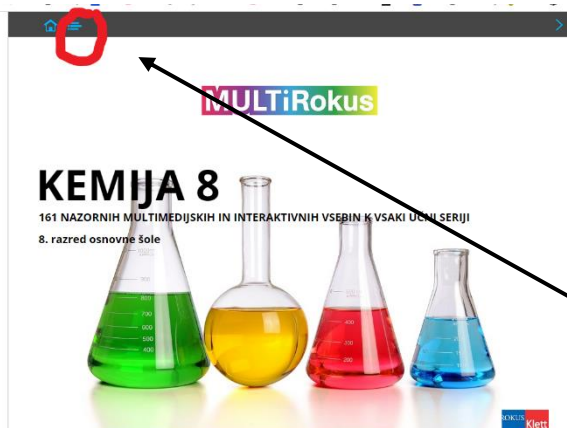
Se vpišeš, poišči gradivo, ki je obkroženo, klikneš.



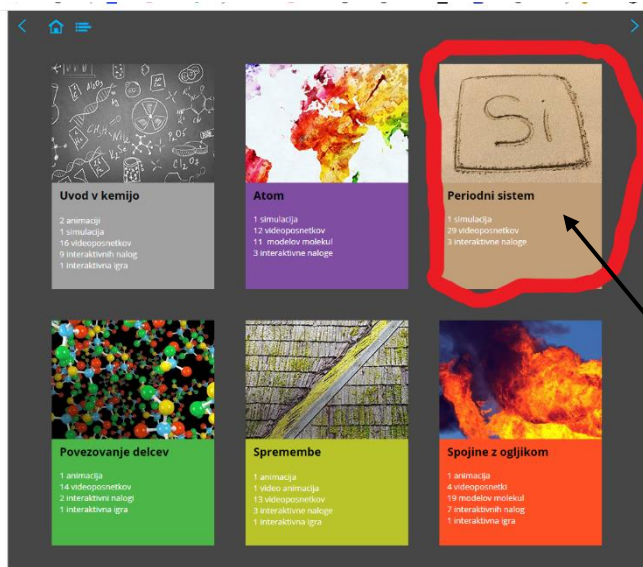
Prideš na to stran



Klikneš na Kemija 8

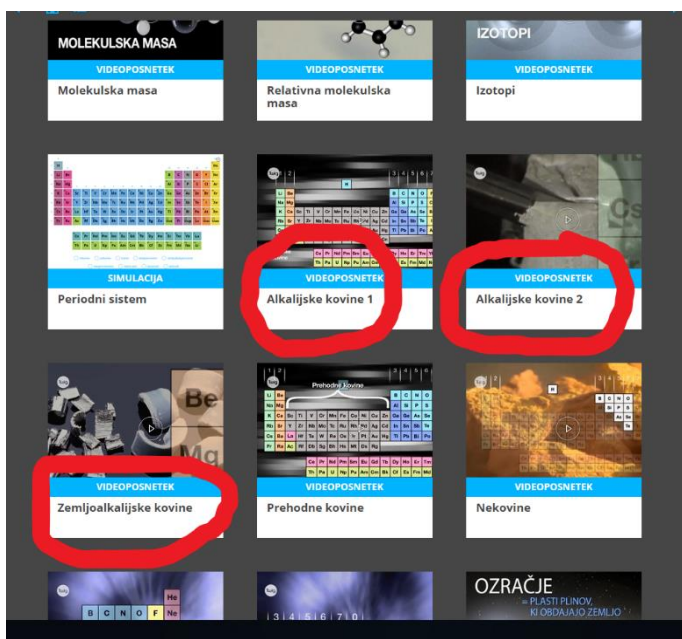


Klikneš na kazalo



Na Periodni sistem

Sledi tole:



Tukaj so trije zelo, zelo zanimivi posnetki. Obvezno si jih oglejte večkrat.

Na isti strani bolj spodaj je tudi posnetek s kalijem .

ZEMELJSKOALKALIJSKE KOVINE

- So manj reaktivne kot kovine I. skupine.
- Reaktivnost kovin po skupini navzdol narašča

Reaktivnost narašča po skupini NAVZDOL.

Be
Mg
Ca
Sr
Ba
Ra



- V naravi so le v spojinah.

Najbolj razširjene spojine v naravi so: CaCO_3 , MgCO_3 , MgCl_2 in CaHCO_3 .

Oglej si video posnetek v interaktivnem gradivu (navodila so zgoraj).

SPOJINE ALKALIJSKIH IN ZEMELJSKOALKALIJSKIH SPOJIN

- Spojine alkalijskih in zemeljskoalkalijskih kovin imajo značilno obarvan plamen.
- Po barvi plamena lahko ugotovimo, katera od teh kovin je vezana v spojini.
- Ognjemeti so tako različno obarvani, ker so v njih spojine teh elementov.

Učbenik str.102. Dobro si oglej barve posameznih plamenov in dopolni razpredelnico z imenom ali simbolom elementa.

Barva plamena	vijoličast	rumen	rožnat	opečnato rdeč	rdeč	zelen
Kovina, ki je prisotna v spojini.						

REŠI NASLEDNJE NALOGE

Učbenik str. 104, naloge 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7 in 8. V zvezek napiši pravilne odgovore.