**8. razred: KEMIJA**

Petek, 17. 4. 2020 Zaporedna ura: 7., 8.

Sreda, 22. 4. 2020

Nova snov: **Alkalijske kovine**

***Učni cilj:***

* *učenci poznajo osnovne značilne lastnosti in uporabo alkalijskih kovin*

Prejšnjo uro ste spoznali lastnosti kovin in nekovin. Vaša naloga je bila, da dopolnite tabelo o lastnostih kovin in nekovin. Pomagali ste si z učbenikom, tako, da vam je uspelo.

* Danes boš spoznaval alkalijske kovine, to so kovine prve skupine PSE. V i-učbeniku Kemija 8 si na spletnem naslovu:

 <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/952/index1.html>

 na strani 166 preberi, oglej animacije ter reši naloge.

* *Oblikuj zapis v zvezek:*

**Alkalijske kovine** imenujemo elemente, ki se nahajajo v I. skupini periodnega sistema elementov. To pomeni, da imajo v zunanji lupini en elektron.

*V stolpec po vrsti zapiši elemente prve skupine*. Pazi, da se vmes ne znajde tudi vodik (*zakaj ne?)!*

Spodaj zapiši njihove lastnosti.

**Lastnosti alkalijskih kovin:**

• imajo nizka tališča,

• imajo majhno gostoto,

• imajo kovinski sijaj,

• dobro prevajajo električni tok,

• so dobri prevodniki toplote,

• so mehke, režemo jih z nožem

* **Reaktivnost alkalijskih kovin**

V i-učbeniku na strani 167, si oglej poskus, kako Li, Na in K reagirajo z vodo.

*Kateri element je najbolj in kateri najmanj reaktiven?*

* Oblikuj zapis v zvezek:

Alkalijske kovine so **zelo reaktivne**, zato **jih hranimo v petroleju**. Na zraku se prevlečejo z oksidno plastjo. V naravi jih najdemo vezane v spojinah. Reaktivnost kovin **narašča po skupini navzdol**. To pomeni, da je kalij bolj reaktiven od natrija.

*Ob stolpcu naštetih elementov I. skupine povleci puščico navzdol in zapiši:* ***reaktivnost elementov po skupini navzdol narašča.***

Kateri element v tej skupini periodnega sistema pa je najbolj reaktiven?

\_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_ \_\_\_

2. ura

* **Reakcije alkalijskih kovin** (zapiši v zvezek):

**ALKALIJSKA KOVINA + KISIK → KOVINSKI OKSID**

Primer (enačbo uredi):

Li + O2 → Li2O

**ALKALIJSKA KOVINA + VODA → KOVINSKI HIDROKSID + VODIK**

Primer (enačbo uredi):

Li + H2O → LiOH + H2

**ALKALIJSKA KOVIN A + KISLINA → SOL KISLINE + VODIK**

Primer (enačbo uredi):

Li + HCl → LiCl + H2

Zapiši še tri enačbe reakcij z Na.

* **Nahajališče in uporaba alkalijskih kovin**

U i-učbeniku na strani 168, preberi o nahajališču in uporabnosti alkalijskih kovin. Zapiši si v zvezek.

* Vadiš lahko še z nalogami na spodnji povezavi.

 <http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/6-sklop/alkalijske_kovine.html>

**NALOGA!**

**Prosim, da mi učenci, ki so v redovalnici pod številkami 3, 5, 13, 16 in 18, odgovore fotografira in pošlje na moj elektronski naslov. Prvi del naloge mi pošljite že do 18. aprila.**