**KEMIJA 8. razred**

**DELO NA DALJAVO (DOMA), torek, 24.3.2020**

**Navodila za učence**

V učbeniku na strani 85- 87, si preberi vse o zemeljskoalkalijskih kovinah (lastnosti, značilnosti…). Nato tudi na spletni strani i-učbeniki, učbenik KEMIJA 8 (kazalo: ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU; KOVINE), si prebereš vse o zemeljskoalkalijskih kovinah in rešiš naloge.

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/952/index4.html>

Povzetek vse o zemeljskoalkalijskih kovinah, zapiši v zvezek (***Zapis v zvezek***), naslov Zemeljskoalkalijske kovine. V delovnem zvezku str. 98-101 reši vse naloge, pomagaj si z učbenikom.

*Zapis v zvezek, torek, 24.3.2020*

**ZEMELSKOALKALIJSKE KOVINE**

Kovine druge skupine periodnega sistema elementov Be ( berilij ), Mg ( magnezij ), Ca ( kalcij ), Sr ( stroncij ), Ba ( barij ) in Ra ( radij ).

*(samo opomba radij je radioaktiven element in ga ne bomo obravnavali)*

Fizikalne lastnosti zemeljskoalkalijskih kovin:

* imajo višja tališča in vrelišča od alkalijskih,
* imajo višjo gostoto od alkalijskih,
* dobro prevajajo električni tok,
* so dobri prevodniki toplote,
* so mehke, lahko jih režemo z nožem.

Reaktivnost zemeljskoalkalijskih kovin narašča po skupini navzdol. V naravi jih najdemo vezane v spojinah.

Najpogosteje najdene spojine zemeljskoalkalijskih kovin v naravi:

* karbonati: kalcijev karbonat CaCO3, magnezijev karbonat MgCO3,
* sulfati,
* silikati,
* fosfati.

Zemeljskoalkalijske kovine ( razen berilija – Be ) reagirajo z vodo, ampak počasneje kot alkalijske kovine.

* *berilij: z vodo ne reagira,*
* *magnezij: reagira le z vročo vodo,*
* *kalcij: reagira s toplo vodo,*
* *stroncij: dobro reagira s hladno vodo,*
* *barij: dobro reagira s hladno vodo.*

ZEMELJSKOALKALIJSKA KOVINA + VODA → KOVINSKI HIDROKSID + VODIK

**Mg + 2H2O → Mg(OH)2 + H2**

 Magnezij + voda → magnezijev hidroksid + vodik

Pravila:

* ZEMELJSKOALKALIJSKA KOVINA + KISIK → KOVINSKI OKSID

**2Mg + O2 → 2MgO**

 Magnezij + kisik → magnezijev oksid