**9. razred: KEMIJA** – ***pouk na daljavo***

Petek, 15. 5. 2020 Zaporedna ura: 14./60.

**Ponavljanje in utrjevanje o milih**

* **Naredi spodnje naloge.**
1. Podan je racionalni zapis aniona v milu. V zapisu označi nepolarni del z modro barvo in polarni del z rdečo barvo. Pomagaj si z učbenikom, na strani 197 – vsi odgovori se skrivajo v zapisu.

CH3(CH2)14COO-

1. Kam se bo vezal nepolarni del mila, kam polarni del mila?
2. V kateri vodi se mila najbolj penijo? Razloži zakaj.

Pri pranju se uporablja tudi **detergente,** ki jih naredijo v tovarnah. Vsebujejo tudi fosfate, ki mehčajo vodo in s tem povečajo pralni učinek. Odpadna voda s fosfati pa je hrana za alge, ki se pospešeno razrastejo.

1. Kakšne so posledice onesnaženosti površinske vode z odpadno vodo, ki vsebuje fosfate? Pomagaj si z učbenikom, na strani 198.

**Naslednjo uro začnemo z računanjem v kemiji. Zato imaš nalogo, da ponoviš o relativni atomski masi - Ar in relativni molekulski masi – Mr.**

**V učbeniku je to na strani 52 in 53, v spletnem učbeniku pa na strani (148 – 151).**

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/949/index.html>

* Vzvezek zapiši oziroma izračunaj:

Ar(Na), Ar(Mg), Ar(Cl), Ar(S), Ar(Hg) Kje dobimo te podatke? Na PSE.

Mr(O2), Mr(CO2), Mr(H3PO4), Mr(C2H5OH), Mr(Cl2)

**Na mail sporočim tistemu, ki mi bo to nalogo še isti dan poslal v vpogled.**

**Izkoristi toplo vreme in preživi vikend čim več časa v naravi.**