

NAVODILA ZA DELO TOREK 31.3.2020 IN PETEK 3.4.2020

Pozdravljeni, tudi ta teden ste dobili navodila za samostojno delo doma. Upam, da vam je do sedaj šlo dobro. Če sem kdaj nejasna pri dajanju kakšnih navodil, mi kar napišite, me opomnite. Trudim se, da bi mi to kar najbolj uspevalo. Predvsem je pri takšnem delu na daljavo, ko ne morete dobiti takojšnje povratne informacije, ko me ni zraven, pomembno to, da se **kar najbolj potrudite, dosledno upoštevate navodila in ste natančni**. Upam, da vestno in natančno izpolnujete naloge, tako kot sem vas učila v šoli in, da mi boste lahko pokazali svoje znanje in napredek, ko se spet vidimo. Če pa ima kdo od vas ali vaših staršev kakšno vprašanje, stisko, dilemo ali karkoli, me lahko povprašate, poveste... preko e-maila ali preko e-asistenta. Zdaj pa preidimo k delu.

Alkoholne pijače in alkoholno vrenje

1. Natančno preberi snov v učbeniku od str. 61

2. Zapis v zvezek: zapiši miselni vzorec

- V učbeniku je 6 odstavkov – naredi miselni vzorec s 6-imi vejami.
Npr. Etanol
Pridobivanje
Alkoholno vrenje
Vpliv na organe
Odvisnost/zastrupitev
Metanol
- POUDAREK na **Alkoholnem vrenju ali fermentacija**! *Formulo se morate naučit*

3. Reši DZ str. 73/15 – pomagaj si z učbenikom. (kar je * ni potrebno reševati – po želji)

Zanimivost – video o alkoholnem vrenju (pazi je v angleščini)

<https://www.youtube.com/watch?v=FYCICHVT00M>

Lastnosti alkoholov

1. Natančno preberi snov v učbeniku od str. 61 - 63

2. Zapis v zvezek:

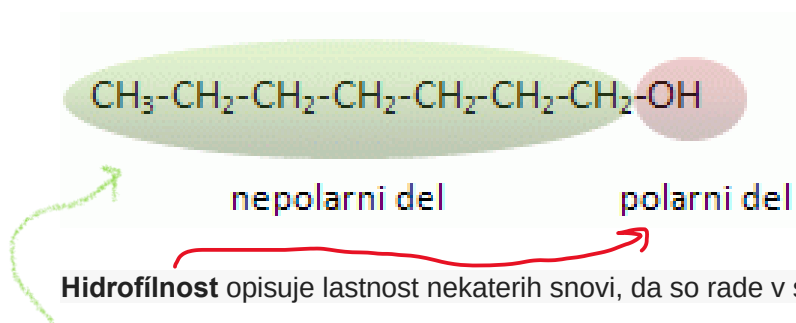
a. VRELIŠČE IN TALIŠČE:

- Z naraščanjem C - atomov se vrelišče in tališče večajo
- Več - OH skupin, višje je vrelišče
- Bolj je alkohol razvejan, nižje je vrelišče

b. TOPNOST:

- Metanol, etanol, propanol se popolnoma mešajo z vodo
- Butanol – zmerno
- → - netopni
- Z naraščanjem C – atomov v molekuli se topnost alkoholov v vodi manjša

Molekule alkoholov so sestavljene iz nepolarne verige ogljikovih atomov, ki je hidrofobna, in polarne skupine –OH, ki je hidrofilna



Hidrofóbnost pa lastnost nekaterih snovi, da ne marajo biti v stiku z vodo.

c. VNETLJIVOST:

- Hlapni
- Modrikast plamen <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1100/index4.html>
- Popolno gorenje

3. Reši DZ str. 74 – pomagaj si z učbenikom. (kar je * ni potrebno reševati – po želji)

Želim ti lep in zdrav dan, potrudi se, navodila in naloge vzemi resno in odgovorno in jih natančno opravi.

učiteljica Tina