

KEMIJA 8. RAZRED

Pozdravljeni učenci

Zakorakali smo v 4. teden poučevanja na daljavo. Verjamem, da si je vsakdo izmed vas že ustvaril rutino, po kateri najlažje deluje in dela. Nekateri si delo razdelite, nekateri vse opravite naenkrat. Praktično je vseeno kako, le da je delo opravljeno.

Veliko izmed vas, je delo do sedaj že opravilo sproti in ste me o tem pridno obveščali. Zato hvala vsakemu posebej, ker se trudite in želite delo narediti, kar se da najbolje. Ostali boste to naredili v času, ki prihaja.

Želim vam, da ostanete zdravi in v dneh, ki prihajajo namenite, kaj časa tudi zase.

4. Teden (6.4.2020 – 10.4.2020)

Za nekaj trenutkov postani pravi kemik. Že nekaj časa se pogovarjamo o ionskih in kovalentnih spojinah. Kakšne so razlike v zgradbi med njima, smo že dodobra spoznali. Kaj pa LASTNOSTI? Nekaj o teh smo že omenili, zdaj pa jih preizkusimo, če imaš to možnost in če ti starši seveda dovolijo. 😊 Če te možnosti nimaš, si preberi snov v učbeniku, stran 73 - tabela.

Tipičen primer ionske spojine je **SOL (NaCl)**

Tipičen primer kovalentne spojine je **SLADKOR (C₆H₁₂O₆)**.

Verjamem, da jih najdeš doma v kuhinji. Oglej si jih.



V čem se ti dve spojini razlikujeta. Na videz sta si namreč obe zelo podobni. Pa preizkusi.

OPIS POSTOPKA:

a) TOPNOST

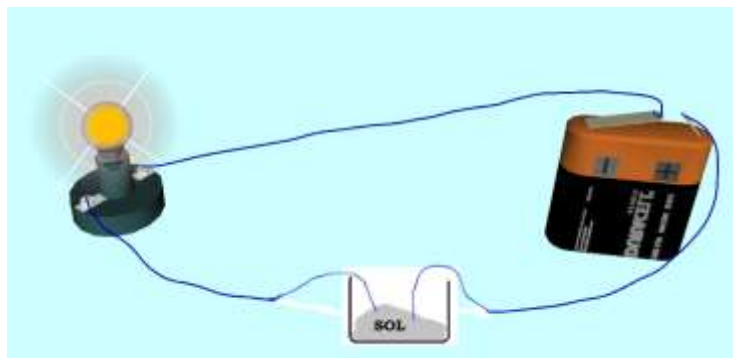
Vzemi dva kozarca, v vsak kozarec nalij vodo in preveri ali se topita. V en kozarec daj žličko soli, v drug kozarec pa žličko sladkorja. Kaj ugotoviš? Meniš, da se dobro ali slabo topita.

b) TALIŠČE, VRELIŠČE

Vzemi manjšo posodo za kuhanje. Vanjo daj eno žličko soli in segrevaj na štedilniku. Kaj opaziš? Se sol stali, opaziš mogoče kaj drugega? Odstrani sol in dodaj žličko sladkorja. Kaj opaziš? Želeli smo staliti in doseči temperaturo tališča, ali smo jo dosegli v katerem primeru. Če smo jo, potem imajo te spojine NIZKO TEMPERATURI TALIŠČA in posledično NIZKO TEMPERATURI VRELIŠČA. Če se spojina ni stalila, potem je ta temperatura VISOKA.

c) ELEKTRIČNA PREVODNOST

Glede izvedbe bo morda malo težav. Potrebovali boste, baterijo, žico, malo žarnico (mogoče se vam doma kje potika še komplet od tehnike, tam boste našli vse potrebno. Če pa ne pa nič hudega). Sestavi si aparaturo kot kaže slika in preveri prevodnost. (prevri sol, preveri sladkor, nato prevri, če je sol raztopljena v vodi, oziroma če je sladkor raztopljen v vodi). Kaj opaziš?



UGOTOVITVE: Do kakšnih ugotovitev si prišel?

- a) TOPNOST (Ionske in kovalentne spojine so DOBRO topne v vodi)
- b) TALIŠČE, VRELIŠČE (Ionske spojine imajo VISOKO TEMPERATURO, kovalentne pa NIZKO)
- c) ELEKTRIČNA PREVODNOST (Imajo jo samo IONSKE SPOJINE in sicer kot RAZTOPINE (zmešane z vodo) in NE KOT TRDNA snov).

V zvezek napiši naslov LASTNOSTI IONSKIH IN KOVALENTNIH SPOJIN.

Prepiši tabelo iz učbenika na strani 73.

Reši naloge v delovnem zvezku, stran 47 (33, 34, 35 naloga) in stran 48 (37, 38, 39 naloga)

Če želiš dobiti povratno informacijo o tem, kako boš naloge reševal, mi rešene naloge pošlji na mail naslov (an chy.antlogaana@gmail.com) in ti odgovorim. Drugače bomo naloge pregledali v šoli, ko se vrnemo.

Lepo vas pozdravljam.
Ostanite zdravi.

Učiteljica kemije
Ana Antloga