

NAVODILA ZA DELO PONEDELJEK 30.3.2020 IN PETEK 3.4.2020

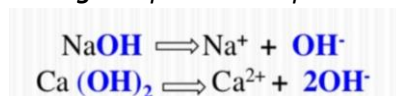
Pozdravljeni, tudi ta teden ste dobili navodila za samostojno delo doma. Upam, da vam je do sedaj šlo dobro. Nihče mi ni sporočil, da bi imel kakšne težave. Če sem kdaj nejasna pri dajanju kakšnih navodil, mi kar napišite, me opomnite. Trudim se, da bi mi to kar najbolj uspevalo. Predvsem je pri takšnem 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.

Baze

1. Natančno preberi snov v učbeniku od str. 108**2. Zapis v zvezek: BAZE**

- a. Med baze uvrščamo **amonijak** NH_3 in **kovinske hidrokside** npr. natrijev hidroksid NaOH , kalcijev hidroksid Ca(OH)_2

***Razlaga:** ni potrebno zapisat v zvezek kar je zapisano s poševno pisavo*



Kovinski hidroksidi so spojine, ki vsebujejo kovinske ione in hidroksidne ione OH^- .

b. NaOH - natrijev hidroksid:

- Kovinski hidroksid,
- V obliki belih zrn ali vodna raztopina,
- Jedka snov,
- Nahaja se v nekaterih čistilih, milih, zobni pasti.

c. Ca(OH)_2 – kalcijev hidroksid:

- Kovinski hidroksid,
- Uporaba v gradbeništvu za beljenje in pripravo malte.

d. NH_3 - amonijak

- Uporaba pri izdelavi umetnih gnojil
- Nahaja se v barvah za lase, čistilih, sredstvih za blaženje pika žuželke.

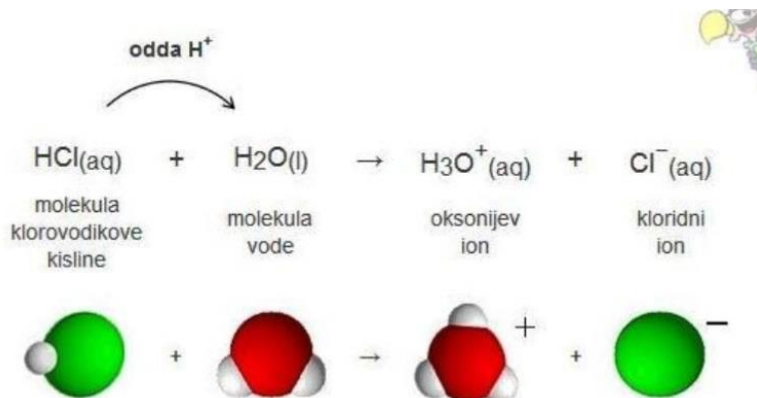
3. Reši DZ str. 118– 121 – pomagaj si z učbenikom. (kar je * ni potrebno reševati – po želji)

Oksonijevi in hidroksidni ioni

1. Natančno preberi snov v učbeniku od str. 109 - 110

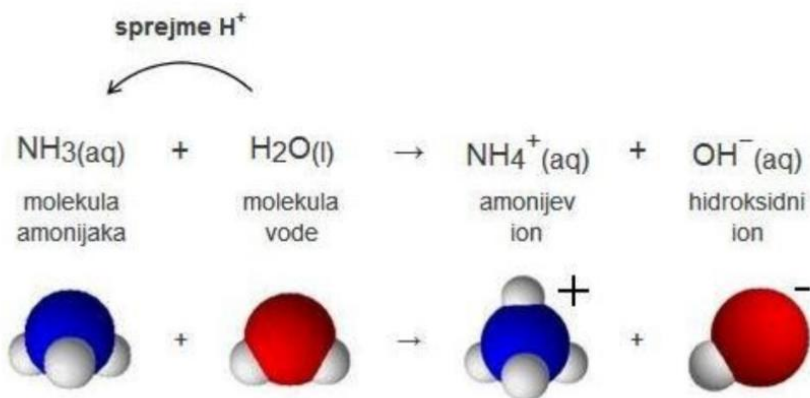
2. Zapis v zvezek: OKSONIJEVI IN HIDROKSIDNI IONI

- a. Kisline in baze so **elektroliti** (tekočine, ki prevajajo električni tok saj vsebujejo ione).
- b. Za vodne **raztopine kislin** so značilni **oksonijevi ioni H_3O^+** .
nariši



Natančno preberi v učbeniku kako nastane oksonijev ion! Str. 109

- c. Za vodne **raztopine baz** so značilni **hidroksidni ioni OH^-** .
nariši



Natančno preberi v učbeniku kako nastane hidroksidni ion! Str. 110

3. Reši DZ str. 122 - 125 – pomagaj si z učbenikom. (kar je * ni potrebno reševati – po želji)

Preko e – asistenta sem pod zavihek komunikacija ustvarila skupino 8.g KE-BI. V kolikor so kakšne nejasnosti me kontaktirajte preko skupine ali e-maila tina.grapulin-bavcar@os-cerknica.si

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