**KEMIJA 8. razred**

**POUK NA DALJAVO ( DOMA ), ponedeljek, 25. 5. 2020**

**Navodila za učence**

Spoznali smo, da imajo baze večji pH od 7. Nekatere baze se pogosto uporabljajo, v gradbeništvu kalcijev hidroksid Ca(OH)2 (gašeno apno), v nekaterih čistilih (natrijev hidroksid NaOH ).

V **učbeniku** na str. 108, si preberi katere snovi so baze. V **zvezek** si zapiši naslov **Baze** in prepiši zapis v zvezek.

V DZ na str.118-119 reši naloge 1 - 7, pomagaj si z učbenikom.

***Razlaga BAZE***

NH3 amonijak

NaCO3 natrijev karbonat

******

LiOH litijev hidroksid

NaOH natrijev hidroksid

Ag(OH) srebrov hidroksid

CrO kromov hidroksid

MgCO3 magnezijev karbonat

NaCO3 natrijev karbonat

CrO kromov oksid

Mn2O3 manganov oksid

CaO kalcijev oksid

Na2O natrijev oksid

**Kako pripravimo baze?**

**Hidroksidi nastanejo pri reakciji kovinskih oksidov z vodo.** Če na primer kalcijev karbonat CaCO3, ki je sestavina apnenca, žgemo pri 1100 °C, razpade na kalcijev oksid CaO in ogljikov dioksid CO2, kar z enačbo zapišemo kot:

CaCO3(s) → CaO(s) + CO2(g)

Ko kalcijev oksid (imenujemo ga tudi žgano apno) prelijemo z vodo, poteče reakcija in nastane bazična raztopina kalcijev hidroksid, ki mu pravimo tudi gašeno apno:

CaO(s) + H2O(l)  → Ca(OH)2(aq)

**Bazične raztopine nastanejo pri reakciji kovin I. in II. skupine periodnega sistema z vodo** (z izjemo berilija (Be)). Če vržemo košček natrija v čašo z vodo, poteče **burna kemična reakcija**, pri kateri nastaneta vodna raztopina natrijevega hidroksida in vodik.

2Na(s) + 2H2O(l) → 2NaOH(aq) + H2(g)

Na spletni strani iRokusPlus si oglej videoposnetek baze <https://www.irokusplus.si/vsebine/irp-kem9/#10>

*Zapis v zvezek, ponedeljek, 25. 5. 2020*

BAZE

Med **baze** uvrščamo **kovinske hidrokside**, so spojine ki vsebujejo **kovinske ione** in **hidroksidne ione OH –**

**Imenujemo**: **kovini** dodamo končnico –**ev** oz. –**ov** in besedo **hidroksid**

**NaOH**  **natrijev** **hidroksid**

**Ca(OH)2****kalcijev** **hidroksid**

**Amonijak NH3**

Je **plin** značilnega **neprijetnega vonja**, ki se **dobro topi v vodi**. Dobimo ga z reakcijo iz elementov dušika N2 in vodika H2

N2 (g) + 3 H2 (g) 🡪 2 **NH3** (g)

dušik + vodik 🡪 amonijak