Pozdravljeni, včeraj ste prejeli uro in datum za zoom, v kateri bomo malo preverili vaše razumevanje in znanje. Nadaljevali bomo z bazami. Da boste lažje sledili razlagi, pošiljam navodila in zapis v zvezke.

Današnja tema:

To so baze. V učbeniku si več o bazah preberite na strani **108**. Rešite pripadajoče naloge v DZ: **stran118,119**

V zvezke pa zapišite in se naučite naslednje formule:

BAZE

1. Baze so snovi, ki v vodni raztopini **sprejemajo** vodikove ione oz. protone (H+). Vodne raztopine baz vsebujejo **hidroksidne ione** (**OH−**).
2. Delitev:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **BAZE** | | | |
| **MOČNE- HIDROKSIDI** | | | **ŠIBKE** |
| 1. **SKUPINA** | 1. **SKUPINA** | 1. **SKUPINA** | **NH3 - AMONIJAK** |
| **LiOH** | **Be(OH)2** | **Al(OH)3** |
| **NaOH** | **Mg(OH)2** | **Ga(OH)3** |
| **KOH** | **Ca(OH)2** |  |
| **RbOH** | **Sr(OH)2** |  |
|  |  |  |

**3.Poimenovanje hidroksidov:**

**Primer:**

**Litijev hidroksid – LiOH**

(poimenujemo kovino, dodamo končnico ov ali ev in dodamo besedo hidroksid.)

**Poimenuj vse zapisane hidrokside.**

**Kako si boste lahko zapomnili formule posameznih hidroksidov?**

Nič lažjega: zapišeš simbol elementa in dodaš skupino OH. Če se element nahaja v 1. skupini PS, potem pustiš zapis tako kot si ga ustvaril.

Če je element iz druge skupine daš OH skupino v oklepaj in zadaj dvojko, če pa je iz tretje skupine, daš OH v oklepaj in zadaj 3.

Upam, da je razumljivo. Pozdrav, Simona