Pozdravljeni, upam, da s kislinami niste imeli prevelikih preglavic. Koliko znate bomo preverili s pomočjo Zooma, kjer se bomo zbrali:

8.a: torek, 19.5. ob 12.00

8.b: torek, 19.5. ob 11.00

8.c: torek, 19.5. ob 9.00

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/9898699305?pwd=WGNDbis0UUtNODlZV2M0UVZRTEhlZz09>

Meeting ID: 989 869 9305

Password: 654270

Pripravite potrebščine in se naučite formule in imena kislin.

Sedaj pa na današnjo temo:

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