

KT nr 4 harjutusülesandeid. Alused

1. Kontrolli, kas oskad selgitada küsimustes toodud mõisteid ja teema teoreetilist tausta.

2. Koosta ainete valemid

- a. liitiumhüdroksiid
- b. vask(II)hüdroksiid
- c. kaltsiumhüdroksiid
- d. tina(IV)hüdroksiid
- e. alumiiniumoksiid
- f. raud(II)oksiid
- g. fosforhape
- h. soolhape

3. Täida tabel

Aine valem	Aine nimetus	Aineklass
Co_2O_3		
H_2CO_3		
$\text{Pb}(\text{OH})_2$		
HgO		
$\text{Ca}(\text{OH})_2$		
$\text{Fe}(\text{OH})_3$		

4. Kirjuta välja leeliste ja lahustumatute hüdroksiidide valemid ja anna nimetused.

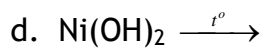
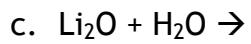
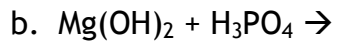
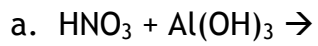
KOH, AlCl_3 , CuOH, HNO_3 , NaCl, $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Ni}(\text{OH})_2$, MgSO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH, FeSO_3 , CuO, H_3PO_4

	Valem	Nimetus
Leelised		
Lahustumatud hüdroksiidid		

5. Kas järgmiste ainete vesilahuste $\text{pH} < 7$ või $\text{pH} > 7$?

- a. H_2SO_4
- b. $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- c. H_2SO_3

6. Lõpeta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid.



7. Täida lüngad ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid.

