

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		

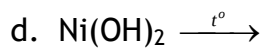
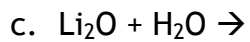
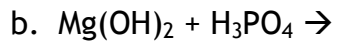
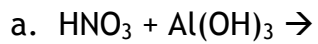
5. Kas järgmiste ainete vesilahuste pH < 7 või pH > 7?

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.

