

KT nr 1 harjutusülesandeid. Anorgaaniliste ainete põhiklassid

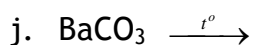
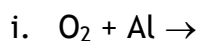
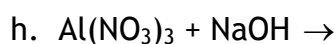
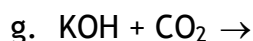
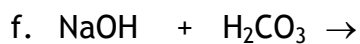
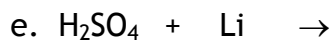
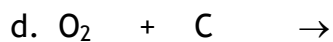
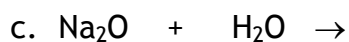
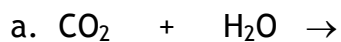
1. Kontrolli, kas oskad selgitada küsimustes toodud mõisteid ja teema teoreetilist tausta.
2. Millised väited on õiged, millised valed? Kirjuta väite järgi „õige” või „vale”. Vale väite korral paranda viga ja kirjuta õige väide.
 - a. Neutraalses lahuses on ülekaalus hüdroksiidioonid.
 - b. Kustutamata lubja CaO toodetakse kustutatud lubja Ca(OH)₂ kuumutamisel.
 - c. Käele sattunud väävelhape tuleb maha pesta rohke veega ja siis loputada söögisooda lahusega.
 - d. Käele sattunud leelis tuleb maha pesta lahja äädikalahusega.
 - e. Savitellised on looduslik ehitusmaterjal, silikaattellised aga on tehislik ehitusmaterjal.
 - f. Põhiliseks happelihmade tekitajaks on kütuste põlemisel õhku eralduv CO₂.
 - g. Graniit on väga kõva ja ilmastikule vastupidav looduslik ehitusmaterjal.
 - h. Paekivi on pehme ja ilmastikule mitte eriti vastupidav looduslik ehitusmaterjal.
 - i. Klaasi tootmise toorained on liiv, savi ja lubjakivi.
 - j. Tsemendi tootmise toorained on liiv, sooda ja lubjakivi.
3. Koosta ainete valemid

a. dijoodheptaoksiid	e. magneesiumfosfaat
b. mangaan(II)sulfaat	f. tina(IV)nitraat
c. strontsiumkarbonaat	g. nikkel(III)hüdroksiid
d. lämmastikhape	h. hõbe(I)oksiid

4. Kirjuta aine nimetus ja aineklass

Aine valem	Aineklass	Aine nimetus
H ₂ CO ₃		
Cr ₂ S ₃		
Cl ₂ O ₅		
Cs ₂ SO ₃		
Sn(OH) ₂		
Ni ₂ O ₃		
Na ₂ SO ₄		
HgCl ₂		

5. Lõpeta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid



6. Kirjuta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid

a. tetrafosfordekaoksiid + vesi

b. raud(III)oksiid + väävelhape

c. kaltsiumoksiid + vesi

d. väävel + hapnik

e. vesinikkloriidhape + raud

f. alumiiniumhüdroksiid + lämmastikhape

g. kaltsiumhüdroksiid + vääveltrioksiid

h. vask(II)sulfaat + liitiumhüdroksiid

i. magneesium + hapnik

j. raud(III)hüdroksiidi lagunemine

7. Kirjuta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid

a. $\text{K} \rightarrow$ kaaliumfosfaatb. naatriumhüdroksiid \rightarrow tsinkhüdroksiidc. $\text{Ba} \rightarrow$ baariumoksiidd. liitiumoksiid \rightarrow liitiumhüdroksiid

8. Kus võime igapäevaelus kokku puutuda oksiididega? Too kaks näidet oksiidide valemitega ja kasutusala. Sama hapete, aluste ja soolade kohta.