

KORDAMINE KONTROLLTÖÖKS TEEMAST „LIHT- JA LIITAINED. KEEMILINE REAKTSIOON. TASAKAALUSTAMINE”

8. klass

I. Selgita põhimõisted!

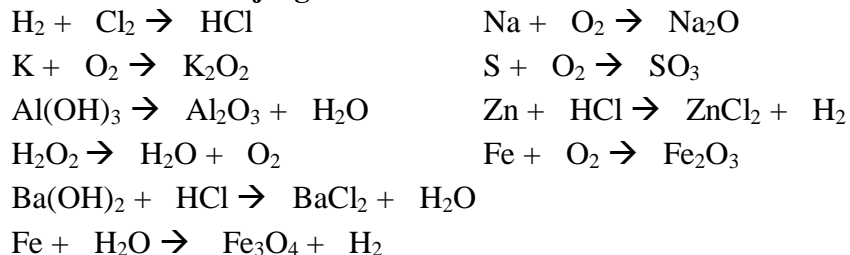
Lihtaine
Liitaine
Allotroopia
Molekul
Aatom
Ühinemisreaktsioon
Indeks
Molekulmass

II. Liht- ja liitainete eristamine, nende valemid

Kirjuta järgmiste ainete järele nende valem (kui pole antud) ja kas tegemist on liht- või liitainega. Abi saad õpik lk 72-77.

hapnik,	metaan,	osoon,
süsihappegaas,	vesinik,	etanool,
keedusool NaCl,	vesi,	
väävel	väävelhape H ₂ SO ₄	

III. Tasakaalusta järgmised reaktsioonivõrrandid:



IV. Kirjuta, kuidas tähistatakse.

kolm naatriumi aatomit	kaks vee molekuli
neli vesiniku molekuli	kaks joodi aatomit
kaks kloori aatomit	seitse lämmastiku molekuli

V. Kirjuta, mida märgitakse järgmiste tähistustega.

3 Cu	4H ₂ O
2 O ₂	5 Na
6 Cl	8 H

VI. Uuriti õun- ja sidrunhappe molekule. Õunhappe valem on C₄H₆O₅ ja sidrunhappe valem C₆H₈O₇.

5.1 Kumbas aines on kõrgem vesiniku protsendiline sisaldus, kas õunhappes või sidrunhappes? Vt näidet õpik lk 80 (näidisül 1)

5.2 Mitmes õunhappe molekulis on 64 süsiniku aatomit?

5.3 Mitu hapniku aatomit on kolmes sidrunhappe molekulis kokku?

5.4 Mitu sidrunhappe molekuli on tarvis, et seal oleks nii palju vesiniku aatomeid, kui on neid 3 õunhappe molekulis?

VII. Leia Ca₃(PO₄)₂ molekulmass ja kaltsiumi protsendiline sisaldus selles aines! Vt näidet õpik lk 80 (näidisül 2)

VIII. Millised elemendid esinevad lihtainena kaheaatomiliste molekulidena? Tõmba joon alla neile, mis on tavatingimustel gaasilised?