

## Vigade paranduse tingimused

### Ülesanne nr 1 (KT-s nr 2)

Selgitada eksimusi ainete valemite koostamisel, nimetamisel, aineklassi määramisel. Iga vea kohta kirjutada tegelik õige vastus ja selgitada reegligna.

### Ülesanded nr 2 ja 3 (KT-s nr 3 ja 4)

Kirjutada reaktsioonivõrrand õigesti (sh tasakaalustada) ja lisada reaktsioonitüüp (aineklasside analüüs: mis aineklassi kuuluvad vastavalt lähteained ja mis aineklassi saadusained). Lisada igale poole oksüdatsiooniastmed.

Ülesanded vigade paranduseks

## **ANORGAANILISTE AINETE PÕHIKLASSID JA NENDE REAKTSIOONID**

A

### **I. Täitke tabel aineklassidest, ainete valemitest ja vastavatest nimetustest!** /10

aineklass	aine valem	aine nimetus
	$Mn_2O_7$	
		liitiumvesinikfosfaat
hapnikuta hape		
	$CaCO_3$	
	$Fe(OH)_2$	
		vask(II)kloriid
neutraalne oksiid		
	$KHSO_4$	
		dibroomtrioksiid
	$HCl$	

### **II. Kirjutage ja tasakaalustage skeemidele vastavad reaktsioonivõrrandid!** /14

2.1 vääveldioksiid + vesi

2.2 kaltsium + hapnik

2.3 fosforhape + magneesiumoksiid

2.4 kroom(III)hüdrosiid + vesinikbromiidhape

2.5 vask(II)hüdrosiidi lagunemine kuumutamisel

2.6 nõrga hapnikhappe reageerimine leeliselega

2.7 tetrafosfordekaoksiidi reageerimine kaaliumoksiidiga

### **III. Kirjuta muundumiste skeemile vastavate reaktsioonide võrrandid!** / 6



## Vigade paranduse tingimused

### Ülesanne nr 1 (KT-s nr 2)

Selgitada eksimusi ainete valemite koostamisel, nimetamisel, aineklassi määramisel. Iga vea kohta kirjutada tegelik õige vastus ja selgitada reegluga.

### Ülesanded nr 2 ja 3 (KT-s nr 3 ja 4)

Kirjutada reaktsioonivõrrand õigesti (sh tasakaalustada) ja lisada reaktsioonitüüp (aineklasside analüüs: mis aineklassi kuuluvad vastavalt lähteained ja mis aineklassi saadusained). Lisada igale poole oksüdatsiooniastmed.

Ülesanded vigade paranduseks

## **ANORGAANILISTE AINETE PÕHIKLASSID JA NENDE REAKTSIOONID**

B

### **I. Täitke tabel aineklassidest, ainete valemitest ja vastavatest nimetustest!** /10

aineklass	aine valem	aine nimetus
	HBr	
		vask(II)sulfaat
amfoteerne oksiid		
	Cr(OH) <sub>3</sub>	
		liitiumvesinikfosfaat
	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
		dikloorheptaoksiid
üheprootoniline hape		
	NaHCO <sub>3</sub>	
	KCl	

### **II. Kirjutage ja tasakaalustage skeemidele vastavad reaktsioonivõrrandid!** /14

2.1 tseesiumoksiid + vesi

2.2 süsinik + hapnik

2.3 väävelhape + alumiiniumoksiid

2.4 mangaan(II)hüdroksiid + soolhape (vesinikkloriidhape)

2.5 magneesiumkarbonaadi lagunemine kuumutamisel

2.6 tugeva üheprootonilise happe reageerimine leelisega

2.7 dilämmastikpentaoksiidi reageerimine baariumoksiidiga

### **III. Kirjuta muundumiste skeemile vastavate reaktsioonide võrrandid!** /6

