

Kontrolltöö nr 5. Kordamine

- Kirjuta lünkadesse sobivad mõisted nii, et laused oleksid õiged.
 - _____ on keemiline side vastasmärgiliste ionide vahel.
 - _____ on aine, mis koosneb aluse katioonidest ja happeanioonidest.
 - _____ on vees lahustuv hüdroksiid.
 - _____ on positiivse laenguga ion.
 - _____ on pihus, mille korral on tahke aine pihustunud vedelikus.

- Kirjuta ainete nimetused ja aineklassid.

Valem	Nimetus	Aineklass
H_2SO_3		
Na_2SO_3		
$Ca(OH)_2$		
FeO		

- Koosta valemid.

- liitiumhüdroksiid _____
- plii(II)hüdroksiid _____
- vask(II)nitraat _____
- magneesiumfosfaat _____
- kaltsiumkarbonaat _____
- väävlhape _____
- alumiiniumkloriid _____
- raud(III)oksiid _____

- Lõpeta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid.

- $Ca(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$ _____
- $Al + HCl \rightarrow$ _____
- $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow$ _____
- $K + H_3PO_4 \rightarrow$ _____
- $Mg + O_2 \rightarrow$ _____

5. Iseloomusta fosfori aatomi ehitust.

p arv	n arv	e koguarv	e-kihtide arv	e arv väliskihil	elektronskeem

6. Vali sulgudest õige vastus ja tõmba sellele joon alla.

- Oksüdeerumine on elektronide (liitmise, loovutamise) protsess.
- Oksüdeerija on element, mis (loovutab, liidab) elektrone, seejuures tema oksüdatsiooniaste (väheneb, suureneb, ei muutu).
- Üks olulisemaid oksüdeerijaid Maal on (süsinik, vesinik, hapnik, süsinikdioksiid).
- Metallid lihtainetena käituvad keemilistes reaktsioonides alati (oksüdeerijatena, redutseerijatena).

7. Kirjuta aine nimetus (ükskõik, kas süstemaatiline või kõnekeelne) ja lisa kasutusala / tähtsus.

Valem	Nimetus	Tähtsus / kasutusala
CO ₂		
CaCO ₃		
NaOH		

8. Mitmete vasemineraalide põhiosiseks on vask(I)sulfiid, mis oksüdeerub hapnikus vask(II)oksiidiks ja väveldioksiidiks. Metall redutseerimiseks saadud metalloksiidist võib kasutada süsinikoksiidi, mis ise oksüdeerub süsihappegaasiks. Koosta kirjeldatud reaktsioonide võrrandid ja tasakaalusta need.

- vask(I)sulfiidi oksüdeerumine _____
- vask(II)oksiidi redutseerumine _____

9. Millistest komponentidest koosnevad järgmised sulamid ja milleks neid kasutatakse?

- messing
- malm
- pronks
- teras
- duralumiinium

10. Siirup sisaldab 12% suhkrut. Mitu grammi suhkrut on 200 g siirupis? Mitu g vett on 200 g siirupis? Kui suur on 200 g siirupi ruumala, kui lahuse tihedus on 1,2 g/cm³?