

Kontrolltöö nr 5. Põhivara kordamine

1. Kirjuta lünkadesse sobivad mõisted nii, et laused oleksid õiged.

- _____ on ühest elemendist koosnev aine.
- _____ on aine, mis annab vesilahusesse hüdroksiidioone.
- _____ on ühtlane segu, mis koosneb lahustist ja lahustunud ainest.
- _____ on keemiline side, mis tekib ühiste elektronipaaride abil.
- _____ on ainete muundumine teisteks aineteks.

2. Iseloomusta magneesiumi aatomi ehitust.

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

3. Täida tabel.

Valem	Nimetus	Aineklass
	ränihape	
	mangaan(II)sulfaat	
Ba(OH) ₂		
SiO ₂		
Co ₂ O ₃		

4. Kirjuta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid.

- $P_4O_{10} + H_2O \rightarrow$ _____
- $SrO + H_2O \rightarrow$ _____
- $Cr_2O_3 + H_3PO_4 \rightarrow$ _____
- $LiOH + SO_3 \rightarrow$ _____

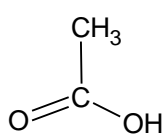
5. Kirjuta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid.

- tsink \rightarrow tsink(II)oksiid _____
- Ni \rightarrow nikkel(II)sulfaat _____
- alumiiniumhüdroksiid \rightarrow alumiiniumsulfit _____

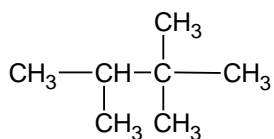
6. Mitu g joodi ja mitu g etanooli tuleb võtta, et valmistada 400g 2%-list joodtinktuuri? Kui suur on selle lahuse ruumala, kui tema tihedus on 0,95 g/cm³?

7. Järgnevalt on toodud 5 orgaanilise aine struktuurivalemid.

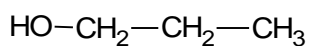
- Leia nende hulgast 1 alkohol, 1 karboksüülhape ja 1 süsivesinik (kirjuta klass valemite kohale).
- Leia nende hulgast 1 hargnenud süsinikahelaga ja 1 tsüklilise süsinikahelaga aine (kirjuta valemite alla hargnenud või tsükliline).



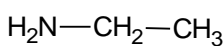
A



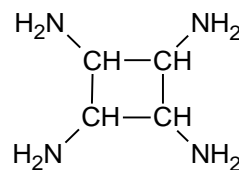
B



C



D



E

- Koosta aine B summaarne molekulivalem. _____
- Koosta aine B täieliku põlemise võrrand ja tasakaalusta see.

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

- Redutseerija on element, mis (loovutab, liidab) elektrone, seejuures tema oksüdatsiooniaste (suureneb, väheneb, ei muutu).
- Oksüdeerumine on elektronide (liitmise, loovutamise) protsess.
- Orgaaniliste ainete põlemisel on oksüdeerijaks (hapnik, süsinik, vesi, süsinikdioksiid).

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

Valem	Nimetus	Tähtsus / kasutusala
SiO ₂		
CH ₄		
NaHCO ₃		

10. Rehv täideti 560 g lämmastikuga? Kui suur on selle lämmastikukoguse ruumala (nt)?

11. Mitu grammi vett eraldus põlemisel, kui põles 280 liitrit metaani?

