

Nici unul din cei-l-alcii oxidii nu se pedzche de tot prin kьлдзрь, dar oare-каре асиди металічі, пре-кзш асидул chromicű, асидул ferricű, асиди manganicű ши permanganicű, асидул plumbicű, киді-ва peroxidii, пре-кзш чеі де manganesű ши де cuprumű, перд о парте дин oxigenul лор kind се инкълзеск.

Oxidi металічі сінт інсз маі тоці фиксі. Чеі маі мълці се tonesк нзмаі ла о температурь преа іналть.

Акціяа пілеі. — Тоці oxidii, афарь де oxidii terrosi, се пот дескомпъне prin піль. Kind се пзне зн oxidii în контакт кз челе доь ползрі але пілеі, нзмаі декіт се vede металзл pedzс арьтіндз-се ла ползл negativ.

Kind металзл се poate amalгama, се інлеснече дескомпозиціяа oxidului întрезінцинд меркзр: се дь oxidului здат пзцинтел формь де о кзпель, че се змпле кз меркзр. Кзпела ачеаста се пзне пе о плакь металікь, че комзнікь кз ползл positiv ал пілеі, ши ползл negativ комзнікь кз меркзрл; дзпь кит-ва тїмп се довіндече зн amalгam каре, prin distilaция, дь металзл oxidului.

Акціяа oxigenului. — Маі мълці oxidii абсорь oxigenul kind сінт în контакт кз ачест раз саз кз аерл, fie ла температуря ordinarie, fie ла о температурь іналть: ast-фел сінт protoxidi де potassiumű, де sodiumű, де barium, де ferű, де manganesű, де stannumű, де cuprumű, де plumbű, etc.

Hydrati де protoxidű де ferű, де stannumű, де cuprumű, де manganesű, абсорь репеде oxigenul аерлзі, ши се скїмьз în oxidii noi, че аз pentрз формзла: Fe^2O^3 ; SnO^2 ; CuO ши Mn^2O^3 .

Акціяа hydrogenului. — Hydrogenul pedzche, сзвт інфлзнга кьлдзрі, oxidii челор патрз секції дин зр-мь; афарь інсз де oxidul де manganesű ши де oxidul де chromű.

Hydrogenul азче іар în stape де protoxidű peroxidii челор доь секції dintiiз, пре-кзш ши peroxidul де manganesű.

Oare-каре oxidii, маі кз seamь аї секціей дин зр-мь, се pedзк prin hydrogenű ла о температурь пзцин іналть.