

кз acidul sulfuricî che elimînă d'o-kam-datъ acidul chromicî, шî'l descompune dăpъ ачеа. Требе а лза în preparaџеа ачеаста 5 п. de bichromatû de potassъ шî 4 п. de acidû sulfuricû концентрат.

Acidul chromicî se descompune prin acidul sulfosû, шî se transformъ în sulfatû de sesqui-oxidû de chromû: $2\text{CrO}_3 + 3\text{SO}_2 = \text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{SO}_3$.

Acidul sulfuricî descompune asemenea acidul chromicî, dъ нащере de апъ, de sesqui-oxidû de chromû, шî de зп deposit de sulfur: $2\text{CrO}_3 + 3\text{HS} = 3\text{HO} + 3\text{S} + \text{Cr}_2\text{O}_3$.

Acidul chlorhydricî transformъ, prin ferbere, acidul chromicî în sesquichlorurû de chromû, шî deraџе chlorû: $2\text{CrO}_3 + 6\text{HCl} = 6\text{HO} + \text{Cr}_2\text{Cl}_3 + \text{Cl}_3$.

Preparaџе. — Se poate dosîndi acidul chromicî descompunînd chromatul de argintû чеа кз prisos prin acidul chlorhydricî, саџ traktînd bichromatul de potassъ prin acidul hydrofluosilicicî; dap se зрмеазъ ordinarіamente зп mod малт маі espeditiv каре permite a se prepara în пзџін timp 20 мінъ ла 30 grame de acidû chromicî.

Acest mod este dat de D. Fritsche; konsistъ a sats-ра апа de bichromatû de potassъ ла 40 саџ 50°, шî а amesteka пзџін kite пзџін ла ачеастъ disolvџіе оdatъ шî жџмџтате волџмџл стџ de acidû sulfuricî концентрат de комерчџџ. Acidul sulfuricî formъ, кз potassa chromatuluî, о sare ачідъ че стъ în disolvџіе, în време кз acidul chromicî se депџне prin рџчџтџра amestекџтџrei în ачелџнџі рошџі. Дџпъ стрекџрареа лікзоареі ачиде, се іаџ кристалеле кз зп кџџит de платин саџ кз о плакъ de стиклъ, се ласъ de се скџрг, шî се пџн не зрмъ не порчеланъ несмџлџџтъ саџ не о кџрџмідъ, snpe а се зска. Ачесте кристале реџін ordinarіamente зпа саџ доъ din sџте de acidû sulfuricî; се пот кџрџџі пџнџдџле а се disolve în апъ, шî преџнітџнд лікзоареа printp'o мџкъ кзантирате de bichromatû de baritъ; се prodџче sulfatû de baritъ neso-лџџл шî acidû chromicî; disolvџіеа dъ prin еванораџіе în гол, кристале de acidû chromicî кџрат.