

Аша дап сѣрѣиле haloide, прекѣм chloruri, ioduri, bromuri, fluoruri, sulfuri, пот де мѣлте опі, сѣ се dissolvе кѣ intrepime in апѣ сѣрѣ сѣ черче deskompozitie.

Кѣ toate ачестеа hydracidi пот а се комбина intrep кѣ vasele; спре esemplѣ, acidul chlorhydricѣ poate forma chlorhydrati кѣ vasele, ши оаре-каре chloruri се transformѣ in chlorhydrati in контакт кѣ apa. Аша chloruri de magnesiumѣ ши de aluminumѣ, че desvѣлзе о temperature inaltѣ kind се пѣн in контакт кѣ apa, ши але кѣ-пора dissolvѣ се deskomпѣн лесне prin evaporatione prodѣkind acidѣ chlorhydricѣ, пе пар а се transforma in chlorhydrati kind се dissolvѣ in апѣ.

Bom admite iarѣщи кѣ D. Chevreul кѣ sesquichlorurul de chromѣ anhidru, care este roșietik deskis, ши devine verde dissolvѣndѣ-se in апѣ, се transformѣ in chlorhydratѣ de sesqui-oxidѣ de chromѣ, лѣsind faѣа чеа verde caracteristikѣ а сѣрѣилор de sesqui-oxidѣ de chromѣ.

Р е с з м а т: Kind ѣн hydracidѣ ши о vase anhidre лѣкреазѣ ѣнл асѣпра алѣia, аѣнчи се formѣ апѣ ши ѣн компѣс binariѣ.

Kind reakѣiea acidѣлѣ ши а vasei се face in presenѣiea apei, ши аѣнчи паре кѣ се prodѣче foarte adesea ѣн компѣс binariѣ.

Дар се poate intimpла iarѣщи ка hydracidul сѣ се combine intrep кѣ vase: kasѣл ачеста се aratѣ foarte rar.

Afarѣ de ачестеа propriѣtѣиле generale ale hydracidilor провѣ, кѣ reakѣиле ши modѣл лор де prodѣкѣie се espѣикѣ кѣ ачесамѣ inlesnipe in теорѣеа chlorurilor ка in теорѣеа chlorhydratilor.

Nѣ се vor examina аичи propriѣtѣиле тѣлѣlor hydracidilor: in класа intѣia а hydracidilor vom studia, acidul chlorhydricѣ ши fluorhydricѣ, care sѣnt singuri hydracidi ale кѣрора propriѣtѣиле sѣnt importante а се кѣноаѣе.

Acidul sulfhydricѣ се ва аѣѣе drent esemplѣ de hydracidѣ din класа а доа.

#### ACIDUL CHLORHYDRICU. HCL.

Acidul chlorhydricѣ s'a nѣmit mѣлѣ vreme acidѣ marinѣ, acidѣ muriaticѣ, acidѣ hydrochloricѣ.