

лѣвилъ в апъ de chlorŭ, че'л transformъ в bi-chlorurŭ de mercurŭ (sublimatŭ corrosivŭ).

Azotatul de argintŭ este чел маѣ вѣн реактивъ супре а рѣкѣноаще chloruri; формъ в dissolvŭciea лор ѣн precipitat алѣ, бѣлос, caseiform, nesolvibil в апъ, авѣа solvibil в acidŭ, преа solvibil в ammoniacŭ, colorindъ-se repede в violet kind се пѣне ла лѣминъ, ши dissolvindъ-se кѣ inlesnire в hyposulfiti alcalinŭ.

BROMURŪ.

Bromuri seamънъ пѣл кѣ chloruri, кѣ карѣ sînt isomorfŭ. Înкълзindъ-se втр'ѣн тѣв de sticlъ кѣ bisulfatŭ de potassъ, deraѣе bromŭ, че се рѣкѣноаще дѣпъ колоареа са чеа галѣенъ портокалие ши дѣпъ mrosъл сѣѣ чел вѣѣ ши неплѣкѣт. О amestecътъръ de acidŭ sulfuricŭ ши de peroxidŭ de manganesŭ prodъѣе asemenea ѣн deraѣement de bromŭ.

Bromuri в dissolvŭcie se descompън prin chlorŭ; ликѣоареа се колоръ в рoшѣ гѣлѣениѣ: etherul че се клетѣще кѣ ликѣоареа аѣеаста се вкаркъ de bromŭ ши ѣа о факъ галѣенъ.

Bromuri формъ кѣ azotatul de argintŭ ѣн precipitat алѣ каре este solvibil в ammoniacŭ.

IODURŪ.

Ioduri se descompън de chlorŭ, каре дѣ d'o parte iodul; се констатъ лесне presenѣciea квантитѣѣи челѣи маѣ micŭ de iodurŭ втр'o ликѣоаре, аѣѣогинд втр'insa amidon в stare de скрoвѣалъ ши кѣте-ва пѣкѣтърѣ de апъ de chlorŭ; iodul, gonit, лѣкреазъ атѣнчѣ аѣѣпра amidonълѣи, ши prodъѣе iodurul алѣастъръ de amidon. În аѣеастъ esperimentъ, тревѣе а се пѣзи чѣне-ва d'a аѣѣога ѣн prisos de chlorŭ каре, лѣкринд аѣѣпра iodului ши аpei, ар prodъѣе acidŭ chlorhydricŭ ши acidŭ iodicŭ, каре este фъръ акѣие аѣѣпра amidonълѣи.

Ioduri deraѣе iodŭ kind се вкълзѣск кѣ о amestecътъръ de acidŭ sulfuricŭ ши de peroxidŭ de manganesŭ.

FLUORURŪ.

Аѣестѣ компѣши, трактатѣ prin acidul sulfuricŭ кончен-