прinde tot-d'auna кърбune. Supe a'л кръцї, se distilъ întp'un bas de fep saŭ întp'un корп de stiклъ pefpaктарїŭ акопеpit къ лut пъmîntos; aбъpi se kondensъ în олеїul de naft.

Операцiea aчeasta цine maї treї ope ші dъ 30 saŭ 40 grame de potassiumŭ; se съвîpшеще maї лesne dekît операцiea пpeчedentъ, dap dъ un metaл nъ аша de кърat.

Комбiнацiї але potassiumuluї къ oxigenul.

Potassiumul se комбiнъ къ oxigenul în treї пропорцiї, ші fopmъ treї oxidї че aŭ пentpu fopmълъ: —K.O —KO —KO³—.

Subt-oxidul ші peroxidul de potassiumŭ sînt fъpъ intepes; dap nъ este asemenea пentpu oxidul KO каре în stape de hydratŭ konstitue potassa каре este una din baseле челе maї impoptante.

PROTOXIDU DE POTASSIUMU. — POTASSЪ. KO.

Potassa saŭ protoxidul de potassiumŭ se aflъ în stape anhydrъ ші în stape hydratatъ.

Potassa anhydrъ se dobîndeще:

1° Комбinînd d'a дpentъл un еквiвалent de potassiumŭ, 489,30 къ 100 de oxigenŭ;

2° Пunînd sъ seînкълzeaskъ 1 еквiвалent de hydratŭ de potassъ къ 1 еквiвалent de potassiumŭ, atunчї se produce 2 еквiвaленцї de potassъ anhydrъ, ші se degaце hydrogenŭ:

KO,HO+K=2KO+H;

3°Înкълzind tape azotatul de potassъ, че se transfopmъ maї întîiŭ în peroxidŭ de potassiumŭ, ші пе ypmъ în oxigenŭ ші în potassъ anhydrъ.

Oxidul de potassiumŭ anhydru ape o mape afinitate пentpu anъ; se комбiнъ ла aep degaцind mълъ кълдupъ: ast-fel fopmъ hydratŭ de potassъ але къpъia пpopiетъцї principale ле вom черчета akum.

НАРОДЕН Й В.-ТЪРНОВО