

upinde tot-d'așna кървнe. Спре а'l къръцi, se distilă într'-șn bas de fep saă într'-șn корп de sticla pefraktarii akoperit кă лăt пъмъntos; аззи se kondensă în oleiul de naft.

Операдiea aceasta ține mai trei ore și dă 30 sau 40 граме de potassiumă; se съвършеше mai лесно докато операдия пречеденъ, дап дă șn metal нă аша de крат.

Комбинациi але potassiumului кă oxigenul.

Potassiumul se комбинă кă oxigenul în trei пропорции, ши формътъ трети oxidă че аă pentru formълъ: —K₂O —KO —KO₃—.

Subt-oxidul ши peroxidul de potassiumă синтъръ intepes; дап нă este асеменеа пентру oxidul KO каре въ стапе de hydrată konstituе potassa каре este șna din base-де челе mai importantante.

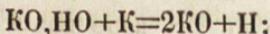
PROTOXIDU DE POTASSIUMU. — POTASSЬ. KO.

Potassa saă protoxidul de potassiumă se аflă въ стапе anhydră ши въ стапе hydrată.

Potassa anhydră se добиваще:

1° Комбинind d'a дрептул șn еквивалent de potassiumă, 489,30 кă 100 de oxigenă;

2° Пънind съ se инклезеaskъ 1 еквивалент de hydrată de potassă кă 1 еквивалент de potassiumă, atunci se продъвче 2 еквиваленти de potassă anhydră, ши se derau hydrogenă:



3° Înkъlzind tape azotatul de potassă, че se transformътъ mai intiu въ peroxidă de potassiumă, ши не сърти въ oxigenă ши въ potassă anhydră.

Oxidul de potassiumă anhydru are о mare afinitate пентру апъ; se комбинă la аер derauind тълтъ кълдъръ: astfel формътъ hydrată de potassă але кървя проприетътъ принципиале до вом черчета актом.

И В. ГЪРНОВО

И. В. ГЪРНОВО