

apă ce căldura nu poate deașea, încălzind potassa cu acidi anhydri, precum acidi boricu, silicicu, carbonicu, ce furnu sursurile de potassu anhydre și eliminu ekvivalentul apei.

Potassa disolvu alumina și silicea, ataku stikla și porcelana: de aceea nu trebbe a concentra nici odatu potassa în vase de stiklu saș de porcelanu; operatiua aceasta trebbe făcuți în kapsule de argint.

Oxigenul se absoarbu de potassa tonitu, și produe peroxidu de potassiumu, care stu tot-d'azna amestecat cu un prisos de potassu.

Hydrogenul și azotul sînt furtu aciu asupra potassei.

Kind trece un kuant de chloru neste spintaru de potassu încălzite pîgintel, atuncu chlorul ia locul oxigenulu supu a forma chloruru de potassiumu, și se deașe oxigenu și apă. Aciuia chlorulu asupra potassei în disolvuie în apă se va descrie vorbindu-se desupe chloratul și desupe hypochloritul de potassu.

Sulfu lăkreazu asupra hidratulu de potassu supu a produe sulfuru de potassiumu; oxigenul potassei se combinu cu o porciu de sulfu, și formu, dăru temperaturu, acidu sulfuricu saș acidu hyposulfosu; operind la o temperaturu care nu trece peste 200°, se dobindește $3\text{KO} + 12\text{S} = \text{KO}_2\text{S} + 2\text{KS}^5$; dacă reaciuia se face la roșu, se formu $4\text{KO} + 16\text{S} = \text{KO}_2\text{S} + 3\text{KS}^5$.

Phosphorul, lăkrind asupra potassei, formu un hypophosphitu și un phosphuru de potassiumu, ce se descompune prin apă, și dă răz phosphoratu inflamabil de sine.

Carbonul descompune hidratul de potassu sãbt inflența călduri; se deașe oxidu de carbonu și potassiumu.

Un număr destul de mare de metale pot asemenea descompune potassa, absoarbu oxigenul ei și elimina potassiumul. Asupra acestei proprietăți este întemeiat modulu de preparație al potassiumulu cu potassa și ferul.

Preparație. — Se scoate potassa din carbonatul de potassu; sarea aceasta se poate dobindi prin diferite metode.

Ченъша вегеталор кърпнде carbonату de potassu.