

ПРЕСКЪРТАРЕ

D E X I M I E.

МЕТАЛЕ.

P O T A S S I U M U.

Potassiumul s'a isolat, în anul 1807, de Humphry Davy. Această descoperire, zna din cele mai importante ce s'aș făcut în chimie, a hotărât adevăratea natură a alcalilor și a pământurilor.

Proprietățile potassiumului s'aș studiat dăpț aceea că cea mai mare îngrijire, de DD. Thenard și Gay-Lussac, care aș făcut cănoșcăt pentru întâia oară în mod lesne spre a se prepara metalul acesta.

Proprietăți. — Potassiumul este solid la temperatura ordinarie și are lăcișea metalică; toinde-se în oleiș de naft, este tot așa de alb ca argintul; dar kind se espăne la aer, atăci se încide repede și ia o culoare vinț alăstră; este moale ca ceapa și se poate frământa între degete; experiența aceea trebe se face numai în oleiș de naft, pentru că la aer potassiumul s'ar înflăcțra, kiar la temperatura ordinarie. Densitatea potassiumului la 15° este de 0,865; așa dar este mai mică decât densitatea apei.

Potassiumul este, dăpț mercuri, cel mai toitor din toate metalele: încene a se topi la 58°; este volatilă la o temperatură puțin înaltă; se poate volatilisa într'un țes de sticlă prin lampă de alcool: atăci se cănoășe că avărlă s'ă este verde; experiența aceea trebe făcută într'o atmosferă de azot, spre a feri metalul de oxidare.

Potassiumul are o mare afinitate pentru oxigenul. Se oxidă în contactul aerului; kind i se înalță tempe-