

CARBONATŪ DE POTASSŪ.

Acidul carbonicŭ poate a se combina kŭ potassa în trei proporții spre a forma carbonatul neutru de potassŭ KO, CO_2 ; sesqui-carbonatul de potassŭ $(\text{KO})^2, 3(\text{CO}_2)$; bi-carbonatul de potassŭ $\text{KO}, 2(\text{CO}_2)$.

CARBONATU NEUTRU DE POTASSŪ. KO, CO_2 .

Adesea se desirŭ sarea acesa, în comerțiŭ, sŭb nume de alcali vegetal, sare de tartŕ, alcali dŭlciŭiat, saŭ numai potassŭ.

Proprietăți. — Carbonatul neutru de potassŭ are o savoare stifoasŭ și pŕizintel kŕsticŭ. Este prea solubil în apŭ și deliquescent; apa disolvŭ, la temperatură ordinarie, o greutate egalŭ kŭ a sa; reacțiua îi este alcalinŭ. Kristalisŭ în formŭ de table romboidale ce kŕpind 2 ekvivalenți de apŭ.

Carbonatul neutru de potassŭ este nesolubil în alcool, totitor la o temperaturŭ roșie, și nedecompozabil prin kŭldŕa singŕrŭ; dar kînd se sŕpŕne la acțiua abŕrŭlŭi de apŭ, atŕnŭ se descompune și se transformŭ în hydratŭ de potassŭ.

Kŕvŕnele, la o temperaturŭ roșie lŕcreazŭ asŕpra carbonatului de potassŭ și dŭ naștere de potassiumŭ; asŕpra aceslei reacții este întemeiatŭ preparăciua potassiumului prin modŭ D. Brunner.

Calcele, în presențciua apei, transformŭ carbonatul de potassŭ în hydratŭ de potassŭ.

Preparăciue. — Vegetalele kŕpind potassŭ sŭnitŭ kŭ deosebiți acidi organici, precŭm acidi aceticŭ, malicŭ, oxalicŭ, tartricŭ, etc. Kînd sŕrŕrile aceslea se sŕpŕn la calcinăciue, atŕnŭ se descompun în carbonatŭ de potassŭ ce se gŕsește în cenușa vegetalŭ.

Se dŭ nume de potassŭ de comerțiŭ pŕrđi solubile a cenușii ce s'a evaporat pînŭ la uskŭciune.

Carbonatul de potassŭ ce provine din leșciua cenușiei nŭ este kŕpat; ȕi este tot-d'azna amestecat kŭ diferite