

în residii dela preparația amoniacului. Acesta face alcalin pe chlorurul de calcium care s'a calcinat la aer.

FLUORURU DE CALCIUMU. CaFl.

Acest compus se găsește în natură; în mineralogie poartă nume de spath fluor. Intră pentru căte-va dinții în compoziția oaselor, și mai că seamă în smălțul dinților.

Fluorurul de calcium este rar necolor, și prezintă ordinar niște fețe galbene sau violet. Forma sa dominantă este a cubului; densitatea sa, de 3,1. Când se săpare la acțiunea căldurii, atunci devine fosforescent. Oarecare varietăți de spath fluor, desinate sub nume de clorophan, emit o lumină verde după calcinare.

Fluorurul de calcium intră în topire la o temperatură înaltă, și cristaliză prin răcire. Fiind că este nesolubil, se poate dobândi prin îndoită descompoziție precipitând un fluorură solubil printre o sare de calce. Fluorurul de calcium persistă la acțiunea hidratilor de potasă și de sodă, dar se descompune lesne prin calce căcată sub influența carbonatilor de potasă și de sodă.

Fluorurul de calcium slăbește a se prepara acidul fluorhidric și fluoruri de siliciu și de bor.

Spre a dobândi, prin mijlocirea spath fluorului, acidul fluorhidric care se că prinț acidul hydrofluosilicic, se calcină spath fluorul ordinar că carbonat de potasă, și neste toată masă se pune pe zăm aer; se formează hydrofluosilicatul de potasă nesolubil care se desparte lesne, și rămâne în lichoare fluorură de potasiu ce se descompune după aceea prin acidul sulfuric.

Fluorurul de calcium prezintă adesea niște frumose fețe violet sau galbene: de aceea se întrebându-se spre a face obiecte de artă, precum căne, vase, etc.

Spath fluorul este o substanță că totu de filoni; există că mare număr de filoni de epocă destul de moderne. Se găsește într'unși insodit că minerale de plumb și de zinc.