

ALLUME DI ROCCA (Allume potassico)

SCHEDA TECNICA

Si trova in natura, in forma di efflorescenze nelle zone vulcaniche, si trova pure nei minerali allumite e kalinite.

Kal (SO₄) 12H₂O

Produzione: Si ottiene industrialmente trattando la bauxite con acido solforico, e successivamente con solfato potassico.

Si può anche preparare a partire da allumite mediante arrostitimento del minerale in forni a riverbero

Caratteristiche: Grossi cristalli ottaedrici o cubici, incolori, trasparenti, che all'aria sfioriscono lentamente; oppure polvere bianca, cristallina. A temperatura ambiente è stabile. Scaldato fonde nella sua acqua di cristallizzazione e, per ulteriore riscaldamento (fino a 200°) si disidrata completamente, si rigonfia e si trasforma in una massa bianca spugnosa, che costituisce l'allume calcinato.

Solubilità: Facilmente solubile in acqua (1 g in 7,2 ml a 80° e in 0,3 ml a 100°) e negli acidi diluiti. La soluzione acquosa è acida (Ph = 4,2). Insolubile in alcool etilico. Facilmente solubile in glicerina.

Usi: Come mordente in tintoria,

Nella preparazione di vernici ignifughe, di inchiostri o di impermeabilizzanti.

Nella depurazione delle acque da caldaia

In medicina come astringente ed emostatico.

Nella preparazione di lieviti in polvere

Nella fabbricazione di sali d'alluminio

Nell'industria dello zucchero, come chiarificante

In cosmetica per lozioni astringenti, lozioni dopobarba

In fotografia come induritore prima o nei bagni di fissaggio

Nell'industria dei cementi e dei mastici come additivo atto a facilitare la presa.

Nella formulazione di mezzi antincendio di tipo schiumogeno.