



КА́ЛИЯ КАРБОНА́Т

Авторы: Г. В. Зими́на

КА́ЛИЯ КАРБОНА́Т (поташ), калиевая соль угольной кислоты, K_2CO_3 ; бесцветное гигроскопичное кристаллич. вещество; $t_{\text{пл}}$ 891 °С, плотность 2440 кг/м³; хорошо растворяется в воде (110,5 г в 100 г H_2O при 20 °С). Из водных растворов выделяется в виде кристаллогидратов состава $\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (где $n=0,5, 1,5, 5$). Проявляет химич. свойства *карбонатов* щелочных металлов. При взаимодействии с CO_2 в водном растворе превращается в гидрокарбонат KHCO_3 . Последний при нагревании разлагается на карбонат K_2CO_3 , CO_2 и воду. В пром-сти К. к. получают насыщением диоксидом углерода растворов KOH , как побочный продукт при получении Al_2O_3 из *нефелина*. Применяется в произ-ве калиевых стёкол и мыл, в фотографии, как калийное удобрение.

Литература

Лит.: Позин М. Е. Технология минеральных солей. 3-е изд. Л., 1970. Ч. 1–2.

Processing math: 0%