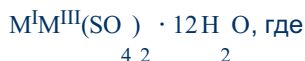




КВАСЦЫ́

Авторы: Л. Ю. Аликберова

КВАСЦЫ́, групповое название кристаллогидратов двойных солей состава



M^I – однозарядный катион (

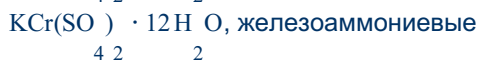
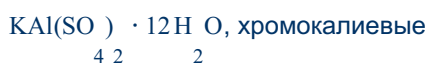


Tl^+ и др.),

M^{III} – трёхзарядный катион (



In^{3+} и др.). Наиболее распространены К. алюмокалиевые



$NH_4Fe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$. *Квасцы природные* образуют отд. группу минералов класса сульфатов.

К. – бесцветные или окрашенные кристаллич. вещества, хорошо растворимые в воде. Вследствие гидролиза водные растворы К. имеют кислую реакцию. Из растворов К. выпадают в виде крупных октаэдрич. кристаллов с кубич. кристаллич. решёткой. Водные растворы К. имеют вязущий кисловатый вкус. Назв. «К.» дано в 15 в. и происходит от слав. кысати – киснуть. При нагревании К. сначала плавятся в кристаллизац. воде, затем обезвоживаются, образуя т. н. жжёные К. В результате дальнейшего прокаливания К. образуется смесь оксидов металлов.

К. получают смешиванием растворов соответствующих сульфатов с последующим выпариванием и кристаллизацией. Хромокалиевые К. получают восстановлением дихромата калия

$K_2Cr_2O_7$ щавелевой кислотой или этанолом в разбавленной

H_2SO_4 . В пром-сти К. получают при переработке минер. сырья (напр., алюмокалиевые К. получают из алунита и нефелина, алюмонатриевые К. – из нефелина).

К. применяются как дубильные вещества в кожевенной пром-сти, протравы при крашении тканей, для проклеивания бумаги в бумажном произ-ве, в качестве вяжущего средства в медицине (жжёные К.), коагулянтов в процессах водоочистки, реагентов в фотографии и аналитич. химии и др.

Литература

Лит.: Неорганическая химия / Под ред. Ю. Д. Третьякова. М., 2004. Т. 2.

Processing math: 100%