

КВАСЦЫ ПРИРОДНЫЕ

Авторы: Н. А. Пекова



Калиевые квасцы. Окрестности
г. Гаурдак (Туркмения).

Фото Н. А. Пековой

КВАСЦЫ ПРИРОДНЫЕ, группа минералов класса природных сульфатов, двойные водные сульфаты алюминия и щелочных металлов или аммония.

Включают натриевые квасцы –

$\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$, калиевые квасцы –

$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ и аммониевые квасцы (чермигит) –

$(\text{NH}_4)_2\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. Кристаллизуются в кубич. [сингонии](#). Обычно

образуют землистые порошковатые выцветы, налёты, плёнки в рыхлых горных породах или почвах. Кристаллы октаэдрич. формы редки.

Бесцветные или окрашены в белый цвет. Твёрдость по [Моосу шкале](#) 2–3;

плотность от 1650 кг/м³ (чермигит) до 1750 кг/м³ (калиевые квасцы). Легко

растворяются в воде. Встречаются среди продуктов вулканич. возгонов (в отложениях сольфатар и др.).

Образуются при угольных пожарах. В пром. количествах встречаются только калиевые квасцы (месторождение Чукикамата в Чили). Используются в химич. пром-сти, медицине, дубильном произ-ве, при крашении тканей.