



МОЛИБДАТЫ ПРИРОДНЫЕ

Авторы: Н. А. Пекова

МОЛИБДАТЫ ПРИРОДНЫЕ, класс минералов, солей молибденовой кислоты. Общая упрощённая химич. формула $\text{R}(\text{MoO}_4)$ или $\text{R}(\text{MoO}_4) \cdot n\text{H}_2\text{O}$, где $\text{R} = \text{Ca}, \text{Pb}, (\text{UO}_2)^{2+}, \text{Cu}, \text{Bi}, \text{Fe}$ и др. В основе структуры лежат искажённые тетраэдры MoO_4^{2-} . Класс малочисленный; известно ок. 30 малораспространённых минер. видов. Наиболее значимыми являются: повеллит $\text{Ca}(\text{MoO}_4)$, вульфенит $\text{Pb}(\text{MoO}_4)$, ферримолибдит $\text{Fe}_2(\text{MoO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$, кёхлинит $\text{Bi}_2(\text{MoO}_4)_2\text{O}_2$ и группа молибдатов урана и уранила [умохоит $(\text{UO}_2)\text{MoO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, иригинит $\text{U}(\text{MoO}_4)_2(\text{OH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ и др.]. М. п. кристаллизуются в тетрагональной, ромбической или моноклинной [сингониях](#). Простые безводные М. п. имеют островное строение, близкое структуре [шеелита](#), и образуют кристаллы изометрич. облика. Водные М. п. часто имеют слоистую структуру, встречаются в виде землистых и чешуйчатых агрегатов. Окраска обычно яркая (жёлтая, красноватая и др.); характерны невысокая твёрдость (1–4 по [Мооса шкале](#)) и плотность (в осн. 3000–4500 кг/м³, исключение – вульфенит с плотностью 6300–7000 кг/м³). М. п., как правило, возникают в зоне окисления молибденовых, полиметаллических и урановых месторождений. При значит. скоплениях добываются попутно с молибденитом в качестве [молибденовых руд](#).

Processing math: 0%