



# ХАЛЬКОФИЛЬНЫЕ ЭЛЕМЕНТЫ

---

ХАЛЬКОФИЛЬНЫЕ ЭЛЕМЕНТЫ, в *геохимической классификации элементов* В. М. *Гольдшмидта* группа химич. элементов [S, Sb, Bi, As, Se, Te и ряд тяжёлых цветных металлов (Cu и др.) – всего 19 элементов], склонных к образованию природных сульфидов, селенидов, теллуридов, сульфосолей и иногда встречающихся в самородном состоянии (Au, Ag, Hg, Bi, As и др.). Относит. термодинамич. устойчивость сульфидов по сравнению с кислородными соединениями (силикатами, оксидами, карбонатами, фосфатами и др.) у этих элементов выше, чем у железа – самого распространённого в природе тяжёлого металла. Х. э. располагаются на участках возрастания кривой атомных объёмов; катионы сравнительно легко восстанавливаются из своих соединений. Все Х. э. составляют только 0,046% массы земной коры, но благодаря способности накапливаться в определённых условиях они образуют месторождения *сульфидных руд*, гл. обр. гидротермальные жильные. Сульфиды меди, свинца, цинка и частично серебра в осадочных породах образуют стратиформные рудные залежи.