



ВАНАДА́ТЫ

Авторы: Е. А. Померанцева, Ю. Д. Третьяков

ВАНАДА́ТЫ, соли не выделенных в свободном виде ванадиевых кислот. Наиболее распространены ванадаты(V) – соли H_3VO_4 , $\text{H}_4\text{V}_2\text{O}_7$, HVO_3 , $\text{H}_6\text{V}_{10}\text{O}_{28}$, $\text{H}_2\text{V}_{12}\text{O}_{31}$ и др. поливанадиевых кислот. Ванадаты(V) получают спеканием оксидов, карбонатов или нитратов металлов с V_2O_5 или NH_4VO_3 , растворением V_2O_5 в щелочах; малорастворимые ванадаты(V) – осаждением из растворов В. щелочных металлов или аммония растворимыми солями соответствующих металлов. Применяют в произ-ве V_2O_5 и др. соединений ванадия, как протраву при крашении тканей, компоненты катализаторов, стёкол, глазурей; В. Ca – лазерные материалы, $\text{Ca}_3(\text{VO}_4)_2$ – сегнетоэлектрик; В. РЗЭ – кристаллофосфоры, активаторы в люминесцентных стёклах, лазерные материалы; твёрдые растворы В. Y и Eu – красные люминофоры.

Processing math: 0%