

Кристаллогидрат $\text{MeSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ растворили в растворе массой 100 г с массовой долей MeSO_4 , равной 10 %. В результате получили раствор с массовой долей MeSO_4 , равной 20,8 %. При добавлении к этому раствору избытка раствора нитрата бария выпало 37,86 г осадка. При обезвоживании кристаллогидрата выделяется столько воды, сколько требуется для гидратации 11,2 дм³ (н. у.) этена. Укажите молярную массу (г/моль) кристаллогидрата.