

Оксид металла X_2O_3 массой 3,06 г полностью растворили в соляной кислоте. Из полученного раствора выделили 9,66 г кристаллов состава $XCl_3 \cdot 6H_2O$ (выход 66,7 %). Укажите молярную массу (г/моль) металла X.