

При обжиге на воздухе минерала **A**, состоящего из двух химических элементов, образовались оксиды **B** и **B**. Массовые доли химических элементов в **B** равны. **B** является газообразным веществом (н. у.) с резким характерным запахом. Его водный раствор изменяет окраску метилоранжа на красную. В состав формульной единицы **B** входят три атома металла **Г**, причем у одного из них степень окисления +2, у двух других +3. **B** имеет красно-коричневый цвет, твердое агрегатное состояние (н. у.). Массовая доля металла в оксиде **B** равна 72,4 %. По распространенности в земной коре элемент **Г** занимает второе место среди металлов. Найдите сумму молярных масс (г/моль) веществ **B** и **B**.