

Простое газообразное вещество А желто-зеленого цвета с резким запахом реагирует с металлом Б, в результате чего получается вещество В. Газ А имеет плотность (н. у.), равную  $3,17 \text{ г/дм}^3$ . Химический элемент, образующий Б, в соединениях имеет валентность II, а избыток его катионов обуславливает жесткость воды. При действии на В массой  $33,04 \text{ г}$  избытка концентрированной серной кислоты с выходом  $84\%$  выделяется бесцветный, хорошо растворимый в воде газ Г объемом (н. у.)  $11,2 \text{ дм}^3$ . Определите сумму молярных масс (г/моль) веществ Б и В.