

Задача 4.

При прокаливании навески широко распространенного в природе неорганического вещества в атмосфере водорода образуется 1.822 г воды, а в остатке остается 4.285 г металла. При прокаливании такой же навески в атмосфере CO выделяется 2.265 л (н.у.) углекислого газа, и остается такое же, как и в первом случае, количество металла.

Определите формулу неизвестного неорганического соединения и напишите уравнения протекающих реакций.