

ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ ПО ХИМИИ В 8 КЛАССЕ (2 четверть)

1. Найдите молярные массы веществ, предложенных учителем.
Пример: Найти молярную массу вещества H_2SO_4
Решение: $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = (1 \times 2) + 32 + (16 \times 4) = 98 \text{ г/моль}$
2. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций, укажите тип реакций.
 - 1) $\text{Cr}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - 2) $\text{K} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2$
 - 3) $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
 - 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
3. Моль – это мера количества вещества, выражается в «моль».
4. Оксиды – это сложные вещества, состоящие из атомов 2-х элементов, один из которых – кислород (O) в степени окисления (-2).
5. Приведите примеры формул оксидов.