

Демонстрационный вариант
Контрольная работа по химии за I полугодие 8 класс

Часть А

Часть В

11. Вычислите относительную молекулярную массу $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.
 12. Вычислите массу 0,25 моль FeCl_2 .
 13. Вычислите массовую долю лития в оксиде лития.
 14. Вычислите объём 72г кислорода.
 15. Вычислите, сколько молекул содержится в 8,8г углекислого газа (CO_2).
 16. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций, укажите тип реакции:
 - a) $\text{NH}_3 = \text{N}_2 + \text{H}_2$
 - б) $\text{MnO}_2 + \text{H}_2 = \text{Mn} + \text{H}_2\text{O}$
 - в) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

