

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ ЗА 8 КЛАСС

ВАРИАНТ № 1

1. Дайте характеристику химическому элементу № 17 по положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Изобразите схему строения атома алюминия.
3. Определите тип химической связи между атомами в веществах: F₂, MgBr₂, Mg, NH₃.
4. Вычислите массу и объем при нормальных условиях, который займут 5 моль фтора.
5. Определите степени окисления каждого химического элемента в веществах:
CH₄, S₈, H₃PO₄, Mg₃(PO₄)₂
6. Какие из реакций, схемы которых записаны ниже:
 1. CO₂ + Mg → MgO + C
 2. Ca(HCO₃)₂ → CaCO₃ + CO₂ + H₂O
 3. BaO + H₂O → Ba(OH)₂
 4. BaCl₂ + Na₃PO₄ → NaCl + Ba₃(PO₄)₂
 1. В схемах реакций расставьте коэффициенты.
 2. Укажите какие реакции относятся к реакциям: а) соединения, б) разложения, в) замещения, г) обмена, д) окислительно-восстановительным.
 3. Для окислительно-восстановительной реакции составьте уравнения электронного баланса. Укажите окислитель, восстановитель, процессы окисления и восстановления.
 4. Для реакции обмена составьте ионные уравнения.