

Итоговая контрольная работа по химии
за курс 8 класса
Демонстрационная версия

Время работы – 1 урок

1. Определите тип химической связи в следующих веществах:
CaO, H₂S, O₂, NaCl, N₂, NH₃.
2. Определите степень окисления в приведённых формулах:
H₂O, CO₂, Na₂O, HCl, H₂S, SO₂, HNO₃
3. Выпишите формулы: а) кислотных оксидов б) оснований
NaOH, SO₃, BaO, HNO₃, Zn(OH)₂, BaCl₂, P₂O₅, Al(OH)₃
Назовите каждое из выбранных веществ.
4. Расставьте коэффициенты и определите тип реакции:
а) Ca + HCl → CaCl₂ + H₂ в) HgO → Hg + O₂
б) CaO + P₂O₅ → Ca₃(PO₄)₂
5. Допишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде:
а) BaO + HCl → б) H₂SO₄ + BaCl₂ →
6. Определить положение в периодической системе и составить формулу строения атома химического элемента фосфора.
7. Вычислить количество вещества оксида углерода (IV) массой 88 граммов.