

Демонстрация экзаменационной работы для поступления в 9 медицинский класс.

1. Определите степени окисления элементов в следующих соединениях:
 KMnO_4 , KClO_2 , NH_3 , HPO_3 , Na_2SO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
2. Изобразите структурные формулы, определите вид химической связи:
а) ортофосфорной кислоты; б) карбоната кальция.
3. Составьте уравнения реакций, соответствующие схеме, назвать вещества, определить типы реакций:

хлорид меди (II) → медь → оксид меди (II) → нитрат меди (II) → гидроксид меди(II) → оксид меди (II)

4. Составьте уравнения окислительно-восстановительных реакций (с указанием переноса электронов) взаимодействия:
а) оксида железа (III) с водородом; б) алюминия с кислородом.
5. В соединении массовая доля натрия равна 32,4 %, серы – 22,5 %, кислорода – 45,1%.

- 1) Определите молекулярную формулу вещества.
- 2) К какому классу неорганических веществ оно относится?
- 3) Напишите уравнение реакции получения данного вещества.

6. 170 г раствора нитрата серебра смешали с избытком раствора хлорида натрия. Выпал осадок массой 8,61 г. Вычислите массовую долю соли в растворе нитрата серебра.