

ДЕМОВЕРСИЯ ЭКЗАМЕНАЦИОННОГО ЗАДАНИЯ ПО ХИМИИ

В 10 МЕДИЦИНСКИЙ КЛАСС

1. Определите степени окисления всех элементов в веществах:
 CaH_2 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, K_2O_2 , $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$, NaHCO_3 , Li_2O , HAlO_2 , H_2FeO_4
2. Составьте уравнения реакций, соответствующие следующей схеме.
 $\text{Cu} \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{Cu} \rightarrow \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
(Запишите уравнения в молекулярной и ионной форме, где это возможно)
3. Напишите уравнения окислительно-восстановительных реакций (с составлением электронного баланса и указанием переноса электронов) взаимодействия:
а) алюминия с соляной кислотой; б) оксида железа (III) с водородом
4. Какую массу раствора гидроксида натрия с массовой долей 20% надо добавить к 0.5 л воды, чтобы получить раствор с массовой долей 10%?
5. Смешали 2л раствора серной кислоты с массовой долей 60% и плотностью 1,5 г/мл и 3л раствора той же кислоты с массовой долей 14% и плотностью 1,1 г/мл. Определите массовую долю кислоты в конечном растворе.
6. В 45мл раствора гидроксида натрия с плотностью 1,1г/мл и массовой долей щёлочи 10% прибавили 5,48г хлороводорода. Определите массу образовавшейся соли.