

Вариант №1

- Из чего состоит ядро, какие частицы входят в ядро, их заряд
- ?))) 2.1. Определить, что это за элемент;
2.2. Составить электронно-графическую формулу;
28 2.3. Написать электронную формулу
- Расположите в порядке возрастания активности: Mg, Ba, Li, Fe, Mn
- Определите степень окисления всех атомов: $H_2SO_4, K_2CO_3, H_3PO_4, HNO_3$
- Из чего состоят соли. Классификация солей.
- Определите какая среда (кислая, щелочная, нейтральная) - лакмус-фиолетового цвета, метилоранж - оранжевого цвета
- Классификация реакций (перечислить виды реакций)
- Написать уравнения реакций, расставить коэффициенты
 - $CO_2 + H_2O =$
 - $Fe(OH)_2 =$
 - $Fe_2O_3 + HCl =$
 - $Br_2 + Na_2S =$
 - $Ba(OH)_2 + H_3PO_4 =$
 - $Na + I_2 =$
 - $CaO + H_2O =$
 - $Na_2O + SO_2 =$
 - $KCl + NaNO_3 =$
 - $Fe(OH)_2 + HBr =$
 - $S + O_2 =$
- Окислительно-восстановительные реакции. Определите степень окисления и методом электронного баланса расставить коэффициенты.
 $P + H_2SO_4 = H_3PO_4 + SO_2 + H_2O$ - указать окислитель, восстановитель
- Реакции ионного обмена. Написать ионное уравнение в сокращенном виде.
 $CuCl_2 + KOH = Cu(OH)_2 \downarrow + 2KCl$
- К какому классу относятся вещества, напишите название, укажите степень окисления металла
 - CaO
 - $LiOH$
 - $Fe(OH)_3$
 - $Ba(NO_3)_2$
 - $CaSO_4$
 - $Fe_2(SO_4)_3$
 - $SnHPO_4$
 - $CaBrCl$
 - $KMn(NO_3)_2$
 - $K[Al(OH)_4]$
- Назовите типы химических связей
- Определите какая связь в соединениях: $F_2, H_2O, CaO, HBr, Fe, KCl$
- Какой тип реакции?
 - $2Mg + O_2 = 2MgO$
 - $KClO_3 \xrightarrow{t} 2KCl + 3O_2 \uparrow$
 - $CaSO_4 + Fe = Ca + FeSO_4$
 - $Fe_2(SO_4)_3 + 3BaCl_2 = 3BaSO_4 \downarrow + 2FeCl_3$
 - $Na + Br_2 = 2NaBr + Q$
- Задача №1. Найдите относительную массу вещества $M_r - CaCO_3$
- Задача №2. Найдите массовую долю $\omega(\%)$ каждого вещества, входящего в состав молекулы $Fe(OH)_2$
- Задача №3. Определите массовую долю $\omega(\%)$ K_2SO_4 в растворе, если K_2SO_4 массой 50г. растворен в воде массой 300г.