

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина;

Вариант 2: Кисаринова, Краюшкина; Крюкина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина;

Вариант 3: Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова; Назмеева, Найденкова;

Вариант 4: Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.

2. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** до 15.00 04.06.2020.

Практическое занятие.

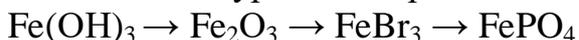
Итоговое занятие по курсу общей и неорганической химии

Вариант №1.

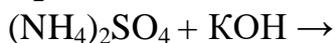
№1. Выписать формулы соединений с ковалентной полярной связью:

NaBr; Cu; NH₃; H₂; SO₂; P₂O₅; N₂; HCl; Fe; LiS; Zn; Cl₂; KCl

№2. Записать уравнения реакций для следующих превращений:

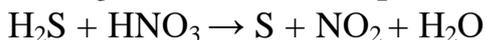
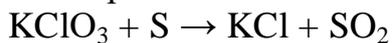


№3. Написать уравнения реакций ионного обмена в молекулярной, полной и сокращенной ионной форме:



№4. Написать уравнение гидролиза солей, указать значение pH среды: FeSO₄; K₂CO₃

№5. Уравнять ОВР методом электронного баланса:



№6. Найти молярную концентрацию раствора, полученного при растворении 42,6 г сульфата натрия в воде массой 300 г. Плотность полученного раствора 1,12 г/мл.

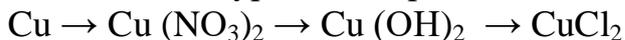
№7. Определите массу ортофосфорной кислоты, которую можно получить из фосфора массой 3,1г. Выход кислоты 85% от теоретически возможного.

Вариант №2.

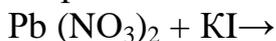
№1. Выписать формулы соединений с ковалентной неполярной связью:

NaBr; Cu; NH₃; H₂; SO₂; P₂O₅; N₂; HCl; Fe; LiS; Zn; Cl₂; KCl

№2. Записать уравнения реакций для следующих превращений:

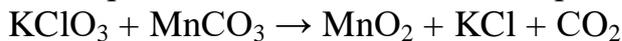


№3. Написать уравнения реакций ионного обмена в молекулярной, полной и сокращенной ионной форме:



№4. Написать уравнение гидролиза солей, указать значение pH среды: K_2S , NH_4Cl

№5. Уравнять ОВР методом электронного баланса:



№6. Какая масса хлорида калия потребуется для приготовления раствора этой соли объемом 300 мл и концентрацией 0,15 М KCl?

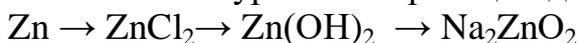
№7. Определите массу аммиака, образующегося при взаимодействии азота массой 2,8 г с водородом массой 0,2 г.

Вариант №3.

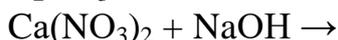
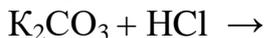
№1. Выписать формулы соединений с ионной связью:

NaBr; Cu; NH_3 ; H_2 ; SO_2 ; P_2O_5 ; N_2 ; HCl; Fe; LiS; Zn; Cl_2 ; KCl

№2. Записать уравнения реакций для следующих превращений:

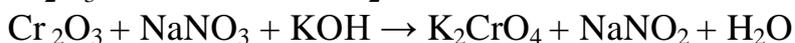


№3. Написать уравнения реакций ионного обмена в молекулярной, полной и сокращенной ионной форме:



№4. Написать уравнение гидролиза солей, указать значение pH среды: $CuBr_2$; $(NH_4)_2S$

№5. Уравнять ОВР методом электронного баланса:



№6. В воде растворили гидроксид калия массой 11,2 г. Объем раствора довели до 200 мл. Определить молярную концентрацию полученного раствора.

№7. Определите массу 20 %-ного раствора гидроксида натрия, которая потребуется для нейтрализации ортофосфорной кислоты массой 9,8г

Вариант №4.

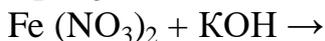
№1. Выписать формулы соединений с металлической связью:

NaBr; Cu; NH_3 ; H_2 ; SO_2 ; P_2O_5 ; N_2 ; HCl; Fe; LiS; Zn; Cl_2 ; KCl

№2. Записать уравнения реакций для следующих превращений:

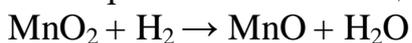


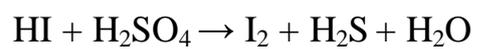
№3. Написать уравнения реакций ионного обмена в молекулярной, полной и сокращенной ионной форме:



№4. Написать уравнение гидролиза солей, указать значение pH среды: $FeCl_2$; Na_2S

№5. Уравнять ОВР методом электронного баланса:





№6. Определить молярную концентрацию раствора с массовой долей гидроксида натрия 0,2, плотность которого равна 1,22 г/мл.

№7. Определите массу аммиака, образующегося при взаимодействии азота массой 2,8 г с водородом объемом 2,24 л.