Домашнее задание №1

Цель: повторить свойства неорганических веществ, ОВР

Задание №1: Реши цепочку превращений. Для реакций ионного обмена составь сокращённые ионные уравнения, для ОВР составь электронный баланс.

$Cu \rightarrow CuCl_2 \rightarrow Cu(OH)_2 \rightarrow CuSO_4 \rightarrow Cu(NO_3)_2$

1)_____

_____

_____

2)_____

_____

3)_____

_____

4)_____

_____

Ответь на вопросы:

1) ☐ Уверен в правильности решения

2) ☐ Есть сомнения в правильности решения.

Сомневаюсь в уравнениях №:_____

Задание №2: Вычисли массу осадка, выпадающего при сливании 200г 15%-го раствора сульфата алюминия с 150г 18%-го раствора хлорида бария.

Решение:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____ Ответ: _____

LIVEWORKSHEETS

Задание №3:

Определите степень окисления центральных элементов в соединениях:

$Cr_2(SO_4)_3$ $Al(NO_3)_3$ $KMnO_4$ $K_2Cr_2O_7$

Определите степень окисления азота в соединениях:

HNO_3 NH_3 NH_4NO_3 N_2O_5 $NaNO_2$

Ответь на вопросы:

1) Уверен в правильности решения
2) Есть сомнения в правильности решения.

Задание №4 :

Составьте уравнение баланса, определите процесс:

$N^{+5} \rightarrow N^{-3}$ процесс: _____

$S^{-2} \rightarrow S^{+4}$ _____

$P^{-3} \rightarrow P^{+5}$ _____

$2Fe^{+2} \rightarrow 2Fe^{+3}$ _____

$O_2^{\ 0} \rightarrow 2O^{-2}$ _____

Ответь на вопросы:

1) Уверен в правильности решения
2) Есть сомнения в правильности решения.

Сомневаюсь в уравнениях №:_____

Задание №5 :

Реши уравнение методом электронного баланса, указав окислитель и восстановитель:

$Ca + HNO_3 = Ca(NO_3)_2 + NO + H_2O$

_____

_____

_____

_____

LIVEWORKSHEETS