

ПО ОСНОВАМ ОБЩЕЙ И НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

1) Se 2) Cs 3) O 4) Br 5) Te

ОТВЕТ:

ОТВЕТ:

Ответ: _____

1) Na_2SO_4 и NH_4Cl 2) NO_2 и Al_2O_3 3) H_2O и $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 4) CaCO_3 и K_2S

ОТВЕТ: _____

$$\text{Al(OH)}_3 + 3\text{H}^+ = \text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$$

4) $\text{Al}(\text{OH})_3$ и HNO_3

ОТВЕТ:

Задание 6.

Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами, которые преимущественно образуются при взаимодействии этих веществ. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) Cu и HNO_3 _(разб)	1) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ и H_2
Б) Cu и HNO_3 _(конц)	2) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NO и H_2O
В) Cu и HCl _(конц)	3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, NO_2 и H_2O
Г) Cu и H_2SO_4 _(конц)	4) CuCl_2 и H_2
	5) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, SO_2 и H_2O
	6) не реагируют

Ответ:	А	Б	В	Г

Задание 7.

Установите соответствие между названием вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит. К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	КЛАСС СОЕДИНЕНИЙ
А) H_2CrO_4	1) бескислородная кислота
Б) $\text{Zn}(\text{OH})_2$	2) основная соль
В) $\text{Mn}(\text{OH})_2$	3) средняя соль
Г) NaClO_3	4) кислородсодержащая кислота
	5) амфотерный гидроксид
	6) основной гидроксид

Ответ:	А	Б	В	Г

Задание 8.

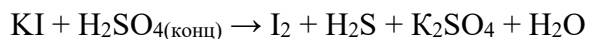
Установите соответствие между формулой вещества и продуктами электролиза его водного раствора на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА
А) CaCl_2	1) Ca , O_2 , Cl_2
Б) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	2) Fe , H_2 , Cl_2
В) K_2SO_4	3) K , H_2 , SO_3
Г) FeCl_3	4) Fe , H_2 , O_2
	5) H_2 , Cl_2
	6) H_2 , O_2

Ответ:	А	Б	В	Г

Задание 9.

Установите соответствие между веществом и его ролью в окислительно-восстановительной реакции, представленной следующей схемой:



НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	РОЛЬ В ДАННОЙ РЕАКЦИИ
А) Йодид калия	1) окислитель
Б) Серная кислота	2) восстановитель
В) Вода	3) и окислитель и восстановитель
	4) не проявляет окислительно-восстановительные свойства

Ответ:	А	Б	В

Задание 10.

В раствор, полученный при растворении 16 г оксида серы (VI) в 150 г 19,6 %-ного раствора серной кислоты, прибавили 16 г гидроксида натрия. Определите массу образовавшейся соли в граммах. Запишите число с точностью до целых.

Ответ: _____ г.