Тест по теме

«Соли»

Составить фоторобот по описанию.

Группа 1

1. Назови соль Fe(NO 3)3

ЛИЦО: А. нитратат железа (III) (круглое);
 Б. нитрид железа (II) (квадратное);

 В. нитрит железа (III) (продолговатое);
 Г. нитрат железа (овальное).

2. Определите растворимость соли Ag2ŚО4

ГЛАЗА: А. не существует в растворе (квадратные синие);
 Б. растворимая (прямоугольные зеленые);
 В. малорастворимая (треугольные карие) ;

 Г. нерастворимая (круглые черные).

 3.Формула средней соли

 ВОЛОСЫ: А. CaOHCl (черные кудрявые);
 Б. Zn(NO3)2 (черные прямые длинные);
 В. NaHCO3(короткие рыжие);

 Г. H2SO4 (лысый).

4.Реакция нейтрализации.

 НОС: А. FeСl3 +2 ΝаОН = Fe(ОН)3↓ + 2ΝаСl . (прямоугольник);
 Б. ВаСl2 + Н2ŚО4 = ВаŚО4↓ + 2НСl. (кружок);

 В. NaOH + H2SO4 = Na2SO4 + H2O (треугольник);
 Г. Zn + Cu(NO3)2→ Zn(NO3)2 + Cu (квадрат).

 5. С какой солью взаимодействует Hg.

 ГУБЫ: А. Pb(NO3)2 (отрезок);

 Б. AgCl (треугольник) ;

 В. KCl (кружок);
 Г. CuSO4 (прямоугольник).

Тест по теме

«Соли»

Составить фоторобот по описанию.

Группа 2

1. Назови соль Fe2 (SO4 )3

ЛИЦО: А. сульфит железа (III) (продолговатое);
 Б. сульфид железа (II) (квадратное);

 В. сульфат железа (III) (круглое);
 Г. сульфат железа (овальное).

2. Определите растворимость соли СаСО3 – карбонат кальция

ГЛАЗА: А. не существует в растворе (квадратные синие);
 Б. растворимая (прямоугольные зеленые);
 В. малорастворимая (круглые черные);

 Г. нерастворимая (треугольные карие).

 3.Формула кислой соли

 ВОЛОСЫ: А. CaOHCl (черные кудрявые);
 Б. Zn(NO3)2 (черные прямые длинные);
 В. NaHCO3 (лысый);

 Г. H2SO4 (короткие рыжие).

4.Реакция нейтрализации.

 НОС: А. ВаСl2 + Н2ŚО4 = ВаŚО4↓ + 2НСl. (прямоугольник);
 Б. FeСl3 +2 ΝаОН = Fe(ОН)3↓ + 2ΝаСl . (кружок);

 В. СаŚО4 + ВаСl2 = ВаŚО4 ↓ + СаСl (квадрат);
 Г. Ca(OH)2 + H3PO4 = Ca3PO4 + H2O (треугольник).

 5. С какой солью взаимодействует алюминий.

 ГУБЫ: А. Fe2(SO4)3 (треугольник);

 Б. MgCl2 (прямоугольник);

 В. СаСО3 (кружок);
 Г. BaSO4 (квадратик).

Ответ:

