

Складні речовини. Амфотерні сполуки. Солі.

I варіант

I рівень

1. Речовини, формули яких NO_2 , Fe_2O_3 , Na_2O , називаються:

а) солями, б) кислотами, в) основами, г) оксидами.

2. Дайте визначення солей. Напишіть формули й назвіть три-чотири солі різних кислот.

II рівень

3. Напишіть формули цинк нітрату, калій гідроксиду, ферум (II) карбонату.

4. За допомогою рівнянь хімічних реакцій доведіть амфотерність берилій гідроксиду.

III рівень

Напишіть рівняння реакцій

1. Взаємодія ферум (III) хлориду з калій гідроксидом.

2. Одержання кальцій карбонату з кальцій оксиду.

3. Взаємодія цинку із купрум сульфатом.

6. Здійсніть перетворення:

IV рівень

7. Яка маса водню утвориться при взаємодії алюмінію кількістю речовини 10 моль з сульфатною кислотою.

8. За нормальних умов під час взаємодії заліза (валентність=2) масою 7г. із сульфатною кислотою можна добути водень. Визначте об'єм водню.

Тематичне оцінювання з теми:

”Складні речовини. Амфотерні сполуки. Солі.”

II варіант

I рівень

1. Речовини, формули яких KNO_3 , FeCl_2 , Na_2SO_4 , називаються:

а) солями, б) кислотами, в) основами, г) оксидами.

2. Що таке „амфотерність”? Наведіть приклади формул і назв амфотерних сполук.

II рівень

3. Напишіть формули ферум (III) сульфату, калій фосфату, магній гідроксиду.

4. За допомогою рівнянь хімічних реакцій доведіть амфотерність цинк оксиду.

III рівень

Напишіть рівняння реакцій

1. Взаємодія кальцій карбонату із хлоридною кислотою.

2. Одержання хлороводню з натрій хлориду.

3. Взаємодія ортофосфату кальцію із сульфатною кислотою.

6. Здійсніть перетворення:

IV рівень

7. До сульфур (VI) оксиду кількістю речовини 3,5 моль додали води. Яка маса кислоти утворилася?

8. Який об'єм хлору (н.у.) вступить у реакцію з 65г. цинку. (Валентність хлору=1).

