37. Солі: фізичні властивості, поширеність та застосування.

1. Який зв’язок обов’язково присутній в солях?

2. Які кристалічні гратки утворюють солі?

3. Охарактеризуйте фізичні властивості солей.

4. Якого кольору солі?

5. Чи мають солі запах?

6. Напишіть формулу солі, яка найбільше використовується в побуті.

7. Запишіть формулу солі, яку використовують для виготовлення скла, мила, пральних порошків, емалей, для чищення посуду.

8. Солі якої кислоти використовують для виготовлення пороху, добування кисню, як мінеральні добрива?

9. Напишіть формулу марганцівки.

10. Яку сіль широко використовують у будівництві?

11. Який металічний елемент входить до складу малахіту?

12. Яку сіль використовують для виготовлення дзеркал?

38. Хімічні властивості солей

1. До якого типу реакцій відносять взаємодію солей з лугами?

2. За яких умов відбуваються такі реакції?

3. Напишіть рівняння реакції між Купрум (ІІ) хлоридом і Натрій гідроксидом.

4. Які основи можуть реагувати з розчинами солей?

5. Напишіть рівняння реакції між Аргентум нітратом та хлоридною кислотою.

6. Напишіть рівняння реакції між Кальцій карбонатом та сульфатною кислотою.

7. Якими повинні бути солі-реагенти для взаємодії їх між собою?

8. Якою повинна бути одна із солей – продуктів реакції, щоб взаємодія відбулася?

9. Напишіть рівняння реакції між Барій нітратом та Калій сульфатом.

10. Запишіть формулу Алюміній сульфату.

11. Запишіть формулу Кальцій ортофосфату.

12. Запишіть формулу кухонної солі.