**Хімічні властивості солей**

1. Взаємодія солей з металами

Зробіть висновок:

1) З якими металами можуть реагувати розчини солей?

2) Які метали не можна використовувати для таких взаємодій? Чому?

3) В якому стані – твердому чи розчиненому у воді – слід брати солі для реакцій з металами?

 4) До якого типу відносяться дані реакції?

 5) Запишіть рівняння реакцій

2. Взаємодія солей з лугами у водному розчині

Зробіть висновок:

1) З якими основами можуть реагувати розчини солей?

2) Що слід пам’ятати, підбираючиреагенти? (робота з підручником)

3) В якому стані – твердому чи розчиненому у воді – слід брати солі для реакцій з лугами?

4) До якого типу відносяться дані реакції? (обміну)

5) Яких правил техніки безпеки слід було дотримуватись?

6) Запишіть рівняння реакцій

3. Взаємодія солей з кислотами

Зробіть висновок:

1) В якому стані – твердому чи розчиненому у воді – слід брати солі для реакцій з кислотами?

2) Що слід пам’ятати, підбираючи реагенти?

3) До якого типу відносяться дані реакції?

4) Запишіть рівняння реакцій

4. Реакція обміну між солями у водному розчині

Зробіть висновок:

1) В якому стані – твердому чи розчиненому у воді – слід брати солі для реакцій з іншими солями?

2) Що слід пам’ятати, підбираючи реагенти?

3) До якого типу відносяться дані реакції?

4) Запишіть рівняння реакцій

5) Продовжіть речення: реакції обміну за участю солей відбуваються за таких умов: