

## Хімія МФБ

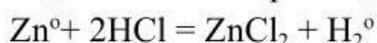
### ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №3

#### Тема. Окисно-відновні процеси

**Мета.** Закріпити знання про окисно-відновні процеси під час проведення лабораторних дослідів.

#### Теоретична частина (для ознайомлення)

Реакції, в яких елементи змінюють ступені окиснення (СО), називаються окислювально-відновними. Зміна ступеня окиснення відбувається внаслідок переходу електронів або заміщення електронних пар від одного атома чи йона до іншого. Наприклад:



В процесі реакції ступінь окиснення цинку змінився від 0 до +2, а гідрогену від +1 до 0.

Процес віддачі електронів атомами чи йонами-окиснення. При окисненні ступінь окиснення підвищується. Елемент, що віддає електрони, - окисник.

Схематично зміну ступенів окиснення (СО) можна подати так:

Відновлення – приєднання е – зменшення СО

-4; -3; -2; -1; 0; +1; +2; +3; +5; +6; +7; +8

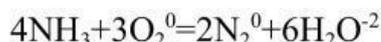
Окиснення – віддача е – збільшення СО

Окислення і відновлення відбувається одночасно. Електрони переходять від відновника до окисника. Число електронів, відданих відновником, дорівнює числу електронів, прийнятих окисником.

Розрізняють чотири типи ОВР:

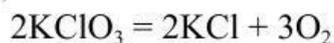
1. Міжмолекулярні ОВР, в яких окисник і відповідник різні речовини.

Наприклад горіння аміаку:



Відновник, окисник.

2. Внутрішньомолекулярні ОВР, які відбуваються із зміною ступенів окиснення атомів однієї речовини. Наприклад, розклад бертолетової солі під впливом каталізатора  $\text{MnO}_2$ :



3. Реакції самоокиснення-самовідновлення(диспропорціювання) – це реакції, в яких один елемент одночасно виступає окисником і відновником, тобто відбувається збільшення і зменшення ступеня окиснення одного і того ж елементу. Здебільшого це елементи з проміжними ступенями

окиснення. Наприклад, реакція розкладу калій хлорату з утворенням перхлорату:



4. Реакції, компропорціювання – це реакції, в яких приймають участь речовини, які містять один елемент з різними ступенями окиснення. Наприклад:



Відновник, окисник.

### Експериментальна частина

**Реактиви:** розчини:  $\text{KMnO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KOH}$ ; кристалічний стан: калій хлориду, натрій сульфату, натрій йодиду, бромід.

**Обладнання:** сухі пробірки, лійки, маленький фільтрувальний папір, скляні палички, стакан 50 мл.

#### Дослід 1. Вплив середовища на окисно-відновні процеси.



У три пробірки помістіть по 3-4 краплі розчину  $\text{KMnO}_4$ . У першу додати 1 краплю розчину  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , у другу 3-4 краплі дистильованої води, в третю 2-3 краплі розчину  $\text{KOH}$ .

*Чи змінився при цьому колір розчину  $\text{KMnO}_4$ ?*

**Спостереження:**

Далі в кожен пробірку додати щіпку (на кінці шпателя) порошку натрій сульфату. *Що відбувається?*

**Спостереження:**

Написати рівняння реакцій, скласти схеми електронного балансу для кожної з них і підібрати коефіцієнти, вказати: окисник та відновник, а також, процеси окиснення та відновлення.

### Рівняння реакцій:

### Дослід 2. Окисні властивості калій дихромату.

У дві пробірки взяти по 2-3 краплі розчину калій дихромату, додати по 3-4 краплі розчину сульфатної кислоти. У першу пробірку додати щіпку натрій сульфіту, а в другу – кілька кристаликів натрій йодиду. Відмітити зміну кольору розчинів.

### Спостереження:

Написати рівняння реакцій, скласти схеми електронного балансу, підібрати коефіцієнти, вказати: окисник та відновник, а також, процеси окиснення та відновлення.

### Рівняння реакцій:

### Висновок:

Дайте відповіді на питання:

1. Які реакції називаються окисно-відновними?
2. Роль окисно-відновних реакцій.
3. Який процес називається окисненням?
4. Який процес називається відновленням?