Тема уроку. Самостійна робота. Йонно-молекулярні рівняння. Реакції обміну між електролітами в розчині.

Мета: перевірити рівень засвоєння знань з теми «Розчини».

**14 запитань**

**Запитання 1**

Укажіть назву групи речовин, розчини або розплави яких **не**проводять електричний струм

варіанти відповідей

-електроліти

- кислоти

 -солі

- неелектроліти

**Запитання 2**

Які йони утворюються під час дисоціації солей?

варіанти відповідей

-катіони Гідрогену

 -катіони металічних елементів

 -аніони кислотних залишків

-гідроксид-аніони

**Запитання 3**

Укажіть які йони і у якій кількості утворюються при дисоціації натрій карбонату

варіанти відповідей

-Na+

 -2 Na+

-CO32-

 -3 CO2-

**Запитання 4**

Реакція обміну між електролітами в розчині відбувається , якщо серед її продуктів

варіанти відповідей

-газоподібна речовина

 -речовина, що випадає в осад

 -сильний електроліт

-слабкий електроліт

**Запитання 5**

Укажіть формулу речовини, яка під час розчинення у воді утворить катіони Fe3+

варіанти відповідей

-Fe(OH)3

 -Fe(OH)2

 -FeCl2

 -FeCl3

**Запитання 6**

Укажіть, яка із запропонованих речовин дисоціює у дві стадії

варіанти відповідей

-H2SO4

 -HCl

 -HNO3

 -H3PO4

**Запитання 7**

Вкажіть рівняння реакції, внаслідок якої виділяється газ

варіанти відповідей

-MgSO4 + KOH →

 -Al2﻿(SO4)3 + NaCl →

 -К2СО3 + НСl →

 -LiOH + H2SO4 →

**Запитання 8**

Вказати рівняння реакції, в результаті якої випадає осад

варіанти відповідей

 -CuSO4+ NaOH →

 -Fe2(SO4)3 + KCl →

 -Na2СО3 + НI →

 -KOH + H2SO4 →

**Запитання 9**

Кристалогідрати - це

варіанти відповідей

-речовини, розподілені у кристалах води

 -тверді речовини, що містять у кристалі хімічно зв'язану воду

 -суміш твердої речовини з кристалами води

 -кристалічна речовина, яка більше не розчиняється в розчині за даних умов

**Запитання 10**

Щоб насичений розчин перетворити в ненасичений потрібно:

 варіанти відповідей

-випарити розчинник

 -додати води

 -додати сіль

 -профільтрувати

**Запитання 11**

В результаті дисоціації калій гідроксиду утворюються йони:

варіанти відповідей

 - К+ та Cl─

-К+ та SO42─

 - К+ та ОН─.

 -Ca2+ та OH-

**Запитання 12**

Які йони утворюються при дисоціації ВаCl2?

варіанти відповідей

 -Ва+ i Cl-

-Ва2+ i Cl2-

  -Ва+ i 2Cl-

-Ва2+ i 2Cl-

**Запитання 13**

Mg(NO3)2 дисоціює з утворенням йонів

варіанти відповідей

 - Mg2+

-Mg+

  -2NO3-

  -NO3-

**Запитання 14**

 Визнач, які з наведених речовин/систем проводять електричний струм

варіанти відповідей

-водний розчин кальцій хлориду

-розчин йоду в спирті

 -розчин цукру

 -розплав натрій гідроксиду

 -кристалічний натрій нітрат

 -водний розчин барій гідроксиду

Зареєструйтесь та дайте відповіді на **14 запитань.**

Пройти тест ви можете тільки один раз.

Результати надходять мені автоматично.

Тест буде активним до 4 грудня (14.00).

Вам потрібно зайти за посиланням:

<https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=7037791>