

## СИЛЬНІ І СЛАБКІ ЕЛЕКТРОЛІТИ

До якої групи речовин належить сполука

**сульфатна кислота**

**кальцій карбонат**

**купрум(II)сульфат**

**барій гідроксид**

**карбонатна кислота**

**купрум(II)гідроксид**

**сульфідна кислота**

**натрій сульфід**

## Оберіть правильні твердження

Сильні електроліти в розчинах перебувають у вигляді йонів

Ступінь дисоціації слабких електролітів менше 3%

Всі солі є сильними електролітами

Всі розчинні у воді кислоти є сильними електролітами

Ступінь дисоціації збільшується із зменшенням концентрації

Температура не впливає на ступінь дисоціації

Всі луги є сильними електролітами

## Розв'яжи задачі

1. Який ступінь дисоціації речовини, якщо з 20 моль, які розчинили у воді, продисоціювало 8 моль?

2. Визнач кількість речовини катіонів гідрогену, які утворилися під час розчинення у воді 10 моль ортофосфатної кислоти, якщо  $\alpha$  дорівнює 20%. Вважаємо, що дисоціація відбулася по третьому ступіню.

3. Визнач число всіх йонів в розчині, які утворилися в результаті розчинення у воді трьох молей натрій сульфату, якщо  $\alpha$  дорівнює 100%.

4. Водний розчин магній нітрату містить 0,6 моль йонів. Яку масу натрій нітрату розчинили?

## Встанови відповідність між електролітом та рівнянням його дисоціації

