

Г. С. Мацибура

Кислотність води

КИСЛОТНІСТЬ ВОДИ – вміст у воді речовин, здатних вступати в реакцію з гідроксид-іонами (ОН⁻). Визначається еквівалент. кількістю гідроксиду, потрібного для реакції. У природ. водах кислотність переважно залежить лише від вмісту вільного діоксиду вуглецю. Природну частину кислотності створюють також гумінові та ін. слабкі орган. кислоти і катіони слабких основ (іони амонію, заліза, алюмінію, орган. основ). У цих випадках рН води не буває нижчою ніж 4,5. У забруднених водоймах може міститися велика кількість сильних кислот чи їхніх солей за рахунок скидання пром. стічних вод. За цих умов величина рН може бути нижчою ніж 4,5. Частина заг. кислотності, що знижує рН до величин, менших ніж 4,5, називається вільною. К. в. є одним з показників екол. оцінки вод.

Бібліографічний опис:

Кислотність води / Г. С. Мацибура // *Енциклопедія Сучасної України* [Електронний ресурс] / Редкол.: І. М. Дзюба, А. І. Жуковський, М. Г. Железняк [та ін.] ; НАН України, НТШ. – К. : Інститут енциклопедичних досліджень НАН України, 2013. – Режим доступу: <https://esu.com.ua/article-6632>

2001-2024 © Ця енциклопедична стаття захищена авторським правом згідно з чинним законодавством України ([докладніше](#)).