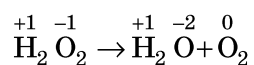


## До § 21

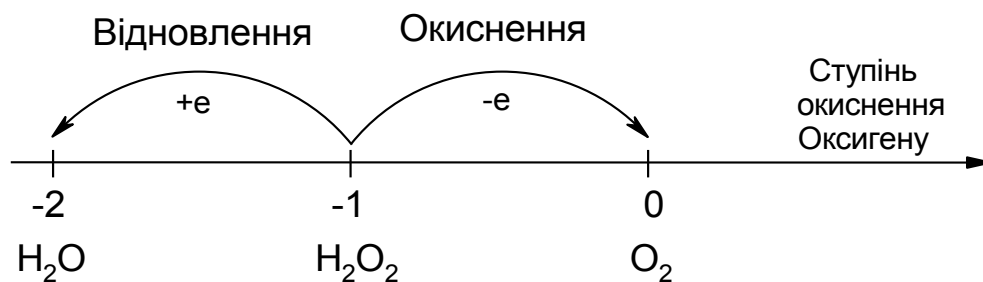
### Дізнайтеся більше

#### Реакції диспропорціонування

Окисно-відновні реакції, в яких окисником і відновником є один і той самий елемент, називають *реакціями диспропорціонування*. До їхнього числа належить реакція розкладання гідроген пероксиду:



Ступінь окиснення змінює тільки Оксиген — частина атомів Оксигену окиснюється, а частина — відновлюється:



У цій реакції гідроген пероксид піддається диспропорціонуванню, тобто одночасно і окиснюється, і відновлюється. Прикладів таких реакцій трапляється досить багато і головною їхньою ознакою є те, що в реакції ступінь окиснення змінює лише один хімічний елемент.