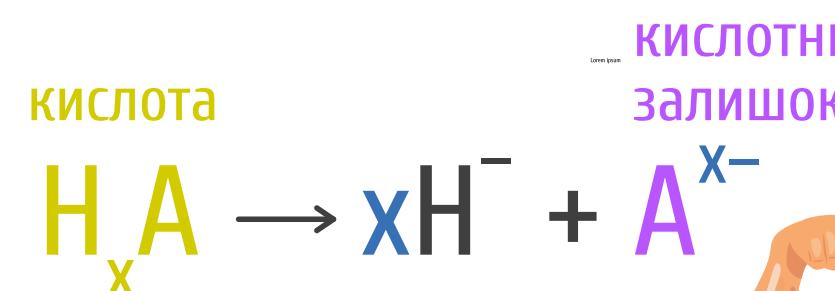


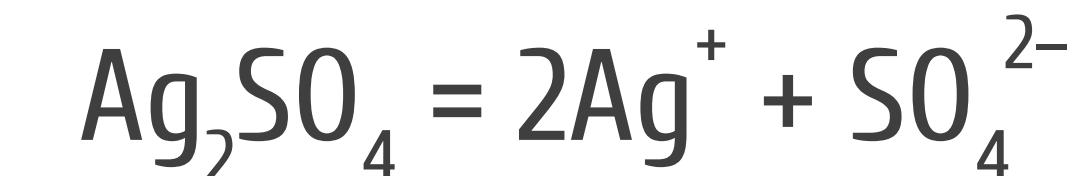
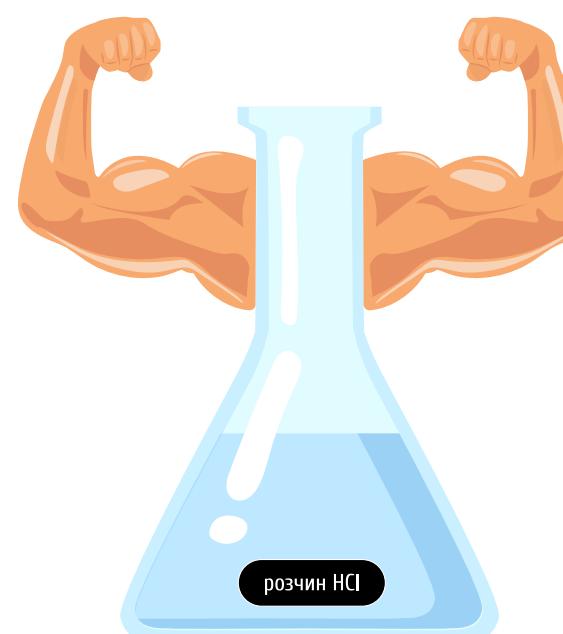


# Запам'ятай

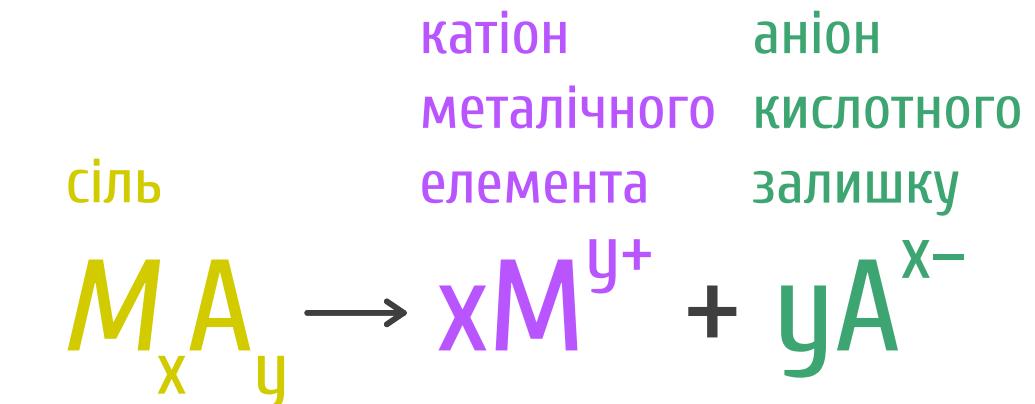
**Електролітична дисоціація** – розпад речовини на іони під час розчинення у воді або плавлення.



кислотний залишок



сіль



аніон кислотного залишку



катіон металічного елемента



**Ступінь дисоціації** – відношення кількості речовини, що розпалася на іони, до загальної кількості розчиненої речовини.

$$\alpha = \frac{n_{(\text{дис.})}}{n_0}, \text{де}$$

$\alpha$  – ступінь дисоціації,

$n_{(\text{дис.})}$  – кількість речовини, що розпалася на іони (дисоційованої речовини),

$n_0$  – загальна кількість розчиненої речовини.

