

Запам'ятай



ДІЯ КИСЛОТ НА ІНДИКАТОРИ

	КИСЛОТА
універсальний індикатор	
фенолфталеїн	безбарвний
лакмус	
метилоранж	

● **Сила кислоти** – її здатність дисоціювати на йони у водному розчині.

α – ступінь електролітичної дисоціації

$\alpha > 30\%$

$3\% \leq \alpha \leq 30\%$

$\alpha < 3\%$

$\text{HClO}_4, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{HI}, \text{HBr}, \text{HCl}, \text{HNO}_3$

$\text{H}_2\text{SO}_3, \text{H}_3\text{PO}_4, \text{HF}, \text{HNO}_2$

$\text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_2\text{S}, \text{H}_2\text{SiO}_3$

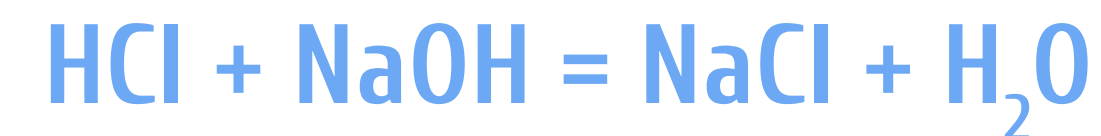
сильні
кислоти

середньої
сили

слабкі
кислоти

● кислота +
основні оксиди
амфотерні оксиди
основи
амфотерні гідроксиди
→ сіль + H_2O

● **Реакція нейтралізації** – це реакція основи й кислоти, внаслідок якої утворюються сіль і вода.



● Більш сильні й нелеткі кислоти витісняють менш сильні й не такі леткі з їх солей, якщо утворюється газ або осад.

● Виняток: H_2SO_4

