

Запам'ятай



● **Кислоти** – сполуки, молекули яких утворені кислотними залишками й атомами Гідрогену. Ці атоми під час хімічних реакцій здатні заміщуватися йонами металічних елементів



кислотний залишок

● **Основність кислоти** – кількість атомів Гідрогену, що здатні заміщуватися йонами металічних елементів



одноосновні HCl

триосновні H_3PO_4

Кислоти

двоосновні H_2SO_4

безоксигенові H_xE HCl

Кислоти

оксигеновмісні H_xEO_y HNO_3

H_2S – сульфідна кислота
-ід-, -ид- – мін. ступінь окиснення

H_2SO_3 – сульфитна кислота
-іт-, -ит- – середній ступінь окиснення

H_2SO_4 – сульфатна кислота
-ат- – макс. ступінь окиснення

HPO_3 – метафосфатна кислота
мета- – менша основність

H_3PO_4 – ортофосфатна кислота
орто- – більша основність

