

## Класи неорганічних сполук

Назва класу			Представники класу	
			Молекулярна формула	Назва
Оксиди	солетворні	основні	$\text{Na}_2\text{O}$	натрій оксид
		кислотні	$\text{SO}_3$	сульфур (VI) оксид
		амфотерні	$\text{Al}_2\text{O}_3$	алюміній оксид
	несолетворні		$\text{CO}$	карбон (II) оксид
Основи	розчинні у воді (луги)		$\text{KOH}$	калій гідроксид
	нерозчинні у воді		$\text{Cu}(\text{OH})_2$	купрум (II) гідроксид
	амфотерні гідроксиди		$\text{Zn}(\text{OH})_2$	цинк гідроксид
	однокислотні		$\text{LiOH}$	літій гідроксид
	багатоокислотні		$\text{Cr}(\text{OH})_3$	хром (III) гідроксид
Кислоти	оксигеновмісні		$\text{H}_2\text{SO}_4$	сульфатна кислота
	безоксигеновмісні		$\text{H}_2\text{S}$	сульфідна кислота
	одноосновні		$\text{HCl}$	хлоридна кислота
	багатоосновні		$\text{H}_2\text{SO}_3$	сульфітна кислота
	сильні		$\text{HNO}_3$	нітратна кислота
	слабкі		$\text{H}_2\text{CO}_3$	карбонатна кислота
	середньої сили		$\text{H}_3\text{PO}_4$	ортофосфатна кислота
Солі	середні (нормальні)		$\text{Na}_2\text{SiO}_3$	натрій силікат
	кислі		$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	кальцій гідрокарбонат
	основні		$\text{BaOHCl}$	барій гідроксохлорид
	подвійні		$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$	калій-алюміній сульфат
	комплексні		$\text{Na}_3[\text{Al}(\text{OH})_6]$	натрій гексагідроксоалюмінат