

Название кислоты	Формула кислоты	Кислотный остаток	Название кисл.остатка
<b>бескислородные</b>			
Хлороводородная (соляная)	HCl	Cl <sup>-</sup>	Хлорид
Йодоводородная	HI	I <sup>-</sup>	Иодид
Бромоводородная	HBr	Br <sup>-</sup>	Бромид
Фтороводородная (плавиковая)	HF	F <sup>-</sup>	Фторид
Сероводородная	H <sub>2</sub> S	S <sup>2-</sup>	сульфид
<b>кислородсодержащие</b>			
Азотная	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Нитрат
Азотистая	HNO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Нитрит
Серная	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Сульфат
Сернистая	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Сульфит
Тиосерная	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	тиосульфат
Угольная	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Карбонат
Кремниевая	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Силикат
Хлорная	HClO <sub>4</sub>	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Перхлорат
Хлорноватая	HClO <sub>3</sub>	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Хлорат
Хлористая	HClO <sub>2</sub>	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Хлорит
Хлорноватистая	HClO	ClO <sup>-</sup>	Гипохлорит
Хромовая	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Хромат
Дихромовая	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Дихромат
Марганцовая	HMnO <sub>4</sub>	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Перманганат
Метафосфорная	HPO <sub>3</sub>	PO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Метафосфат
Ортофосфорная	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Ортофосфат
Пирофосфорная (дифосфорная)	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4-</sup>	Пирофосфат
Фосфористая	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Фосфорит
Фосфорноватистая	H <sub>3</sub> PO <sub>2</sub>	PO <sub>2</sub> <sup>3-</sup>	гипофосфиты
Борная	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	борат
Синильная (циановодородная)	HCN	CN <sup>-</sup>	цианид