



# Классификация КИСЛОТ

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$H_3PO_4$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $HCl$ , $HBr$

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$H_3PO_4$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $HCl$ , $HBr$
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трёхосновные	$HCl$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $H_2SO_4$ $H_3PO_4$

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$H_3PO_4$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $HCl$ , $HBr$
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трёхосновные	$HCl$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $H_2SO_4$ $H_3PO_4$
Растворимость в воде	а) растворимые б) нерастворимые	$H_2SO_4$ , $H_2S$ , $HNO_3$ $H_2SiO_3$

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$H_3PO_4$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $HCl$ , $HBr$
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трёхосновные	$HCl$ , $HNO_3$ $H_2S$ , $H_2SO_4$ $H_3PO_4$
Растворимость в воде	а) растворимые б) нерастворимые	$H_2SO_4$ , $H_2S$ , $HNO_3$ $H_2SiO_3$
Летучесть	а) летучие б) нелетучие	$H_2S$ , $HCl$ , $HNO_3$ $H_2SO_4$ , $H_2SiO_3$ , $H_3PO_4$

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$\text{H}_3\text{PO}_4$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HCl}$ , $\text{HBr}$
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трёхосновные	$\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{H}_2\text{SO}_4$ $\text{H}_3\text{PO}_4$
Растворимость в воде	а) растворимые б) нерастворимые	$\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{SiO}_3$
Летучесть	а) летучие б) нелетучие	$\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_2\text{SiO}_3$ , $\text{H}_3\text{PO}_4$
Степень электролитической диссоциации	а) сильные б) слабые	$\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{H}_2\text{SO}_3$ , $\text{H}_2\text{CO}_3$

# Классификация кислот



Признак классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	а) кислородосодержащие б) бескислородные	$\text{H}_3\text{PO}_4$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HCl}$ , $\text{HBr}$
Основность	а) одноосновные б) двухосновные в) трёхосновные	$\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{H}_2\text{SO}_4$ $\text{H}_3\text{PO}_4$
Растворимость в воде	а) растворимые б) нерастворимые	$\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{SiO}_3$
Летучесть	а) летучие б) нелетучие	$\text{H}_2\text{S}$ , $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_2\text{SiO}_3$ , $\text{H}_3\text{PO}_4$
Степень электролитической диссоциации	а) сильные б) слабые	$\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{HCl}$ , $\text{HNO}_3$ $\text{H}_2\text{S}$ , $\text{H}_2\text{SO}_3$ , $\text{H}_2\text{CO}_3$
Стабильность	а) стабильные б) нестабильные	$\text{H}_2\text{SO}_4$ , $\text{H}_3\text{PO}_4$ , $\text{HCl}$ $\text{H}_2\text{SO}_3$ , $\text{H}_2\text{CO}_3$ , $\text{H}_2\text{SiO}_3$