



Классификация КИСЛОТ

[illegible]

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	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
Степень электролитической диссоциации	а) сильные б) слабые	H_2SO_4 , HCl , HNO_3 H_2S , H_2SO_3 , H_2CO_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
Степень электролитической диссоциации	а) сильные б) слабые	H_2SO_4 , HCl , HNO_3 H_2S , H_2SO_3 , H_2CO_3
Стабильность	а) стабильные б) нестабильные	H_2SO_4 , H_3PO_4 , HCl H_2SO_3 , H_2CO_3 , H_2SiO_3