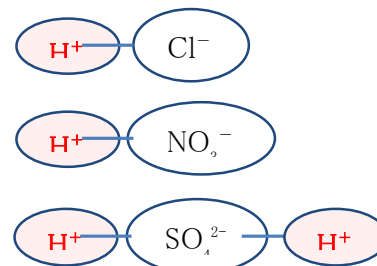
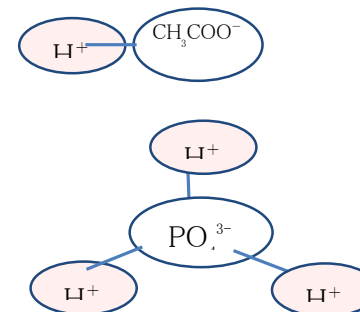


酸(酸性)					
アレニウスの定義		水溶液中でH ⁺ (水素イオン)を生じる			
ブレンステッドの定義		反応相手にH ⁺ を与える			
pH<7		[H ⁺]の濃度 > 1.0 × 10 ⁻⁷ mol/L			
化学式	名前	価数	電離度	電離(水溶液)	
HCl	塩酸(塩化水素)	1価	100%(強酸)	H ⁺	Cl ⁻
HNO ₃	硝酸	1価	100%(強酸)	H ⁺	NO ₃ ⁻
CH ₃ COOH	酢酸	1価	1%(弱酸)	H ⁺	CH ₃ COO ⁻
H ₂ SO ₄	硫酸	2価	100%(強酸)	2H ⁺	SO ₄ ²⁻
H ₃ PO ₄	リン酸	3価	中程度(弱酸)	3H ⁺	PO ₄ ³⁻

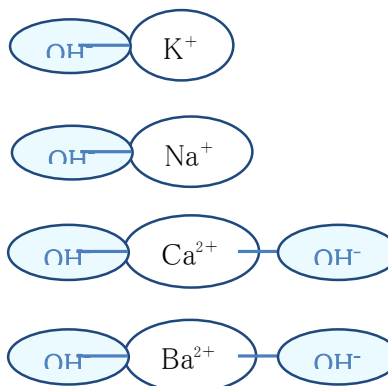


★強酸は塩酸、硝酸、硫酸

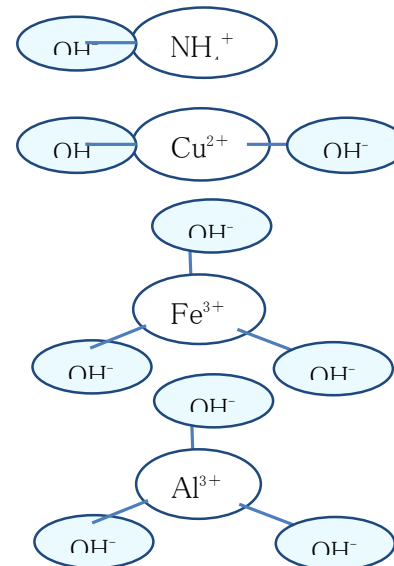


★弱酸は酢酸、リン酸

塩基(塩基性)					
アレニウスの定義		水溶液中でOH ⁻ (水酸化物イオン)を生じる			
ブレンステッドの定義		反応相手からH ⁺ を受け取る			
pH>7		[H ⁺]の濃度 < 1.0 × 10 ⁻⁷ mol/L			
化学式	名前	価数	電離度	電離(水溶液)	
KOH	水酸化カリウム	1価	100%(強塩基)	K ⁺	OH ⁻
NaOH	水酸化ナトリウム	1価	100%(強塩基)	Na ⁺	OH ⁻
NH ₃	アンモニア	1価	1%(弱塩基)	NH ₄ ⁺	OH ⁻
Ca(OH) ₂	水酸化カルシウム	2価	100%(強塩基)	Ca ²⁺	2OH ⁻
Ba(OH) ₂	水酸化バリウム	2価	100%(強塩基)	Ba ²⁺	2OH ⁻
Cu(OH) ₂	水酸化銅(II)	2価	※水に溶けにくい (アルカリとはいわない)		
Fe(OH) ₃	水酸化鉄(III)	3価			
Al(OH) ₃	水酸化アルミニウム	3価			



★強塩基は水酸化カリウム、ナトリウム、カルシウム、バリウム



★弱塩基はアンモニア