

強酸+強塩基→塩(中性)

強酸	強塩基	塩
HCl	+ NaOH	→ NaCl + H ₂ O 塩化ナトリウム
HCl	+ KOH	→ KCl + H ₂ O 塩化カリウム
2HCl	+ Ca(OH) ₂	→ CaCl ₂ + 2H ₂ O 塩化カルシウム
HNO ₃	+ NaOH	→ NaNO ₃ + H ₂ O 硝酸ナトリウム
HNO ₃	+ KOH	→ KNO ₃ + H ₂ O 硝酸カリウム
2HNO ₃	+ Ca(OH) ₂	→ Ca ₂ NO ₃ + 2H ₂ O 硝酸カルシウム
H ₂ SO ₄	+ 2NaOH	→ Na ₂ SO ₄ + 2H ₂ O 硫酸ナトリウム
H ₂ SO ₄	+ 2KOH	→ K ₂ SO ₄ + 2H ₂ O 硫酸カリウム
H ₂ SO ₄	+ Ca(OH) ₂	→ CaSO ₄ + 2H ₂ O 硫酸カルシウム

弱酸+強塩基→塩(塩基性)

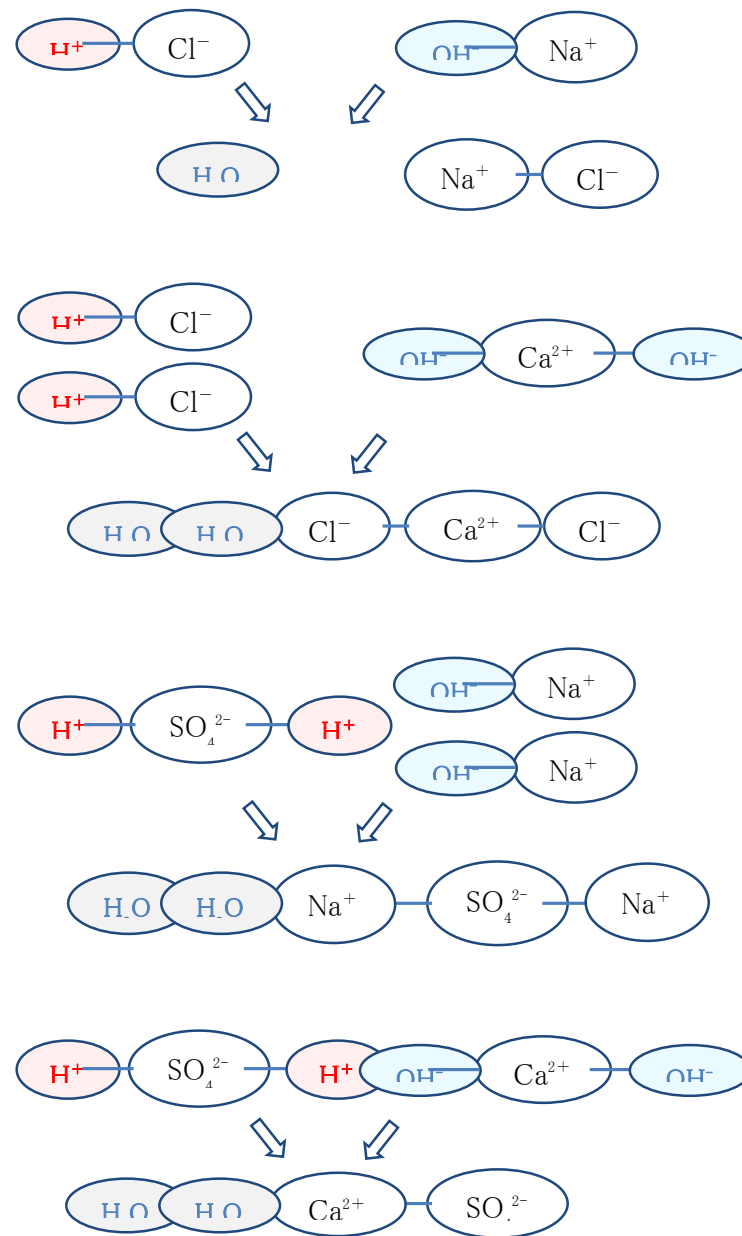
弱酸	強塩基	塩
CH ₃ COOH	+ NaOH	→ CH ₃ COONa + H ₂ O 酢酸ナトリウム
CH ₃ COOH	+ KOH	→ CH ₃ COOK + H ₂ O 酢酸カリウム
2CH ₃ COOH	+ Ca(OH) ₂	→ (CH ₃ COO) ₂ Ca + 2H ₂ O 酢酸カルシウム

強酸+弱塩基→塩(酸性)

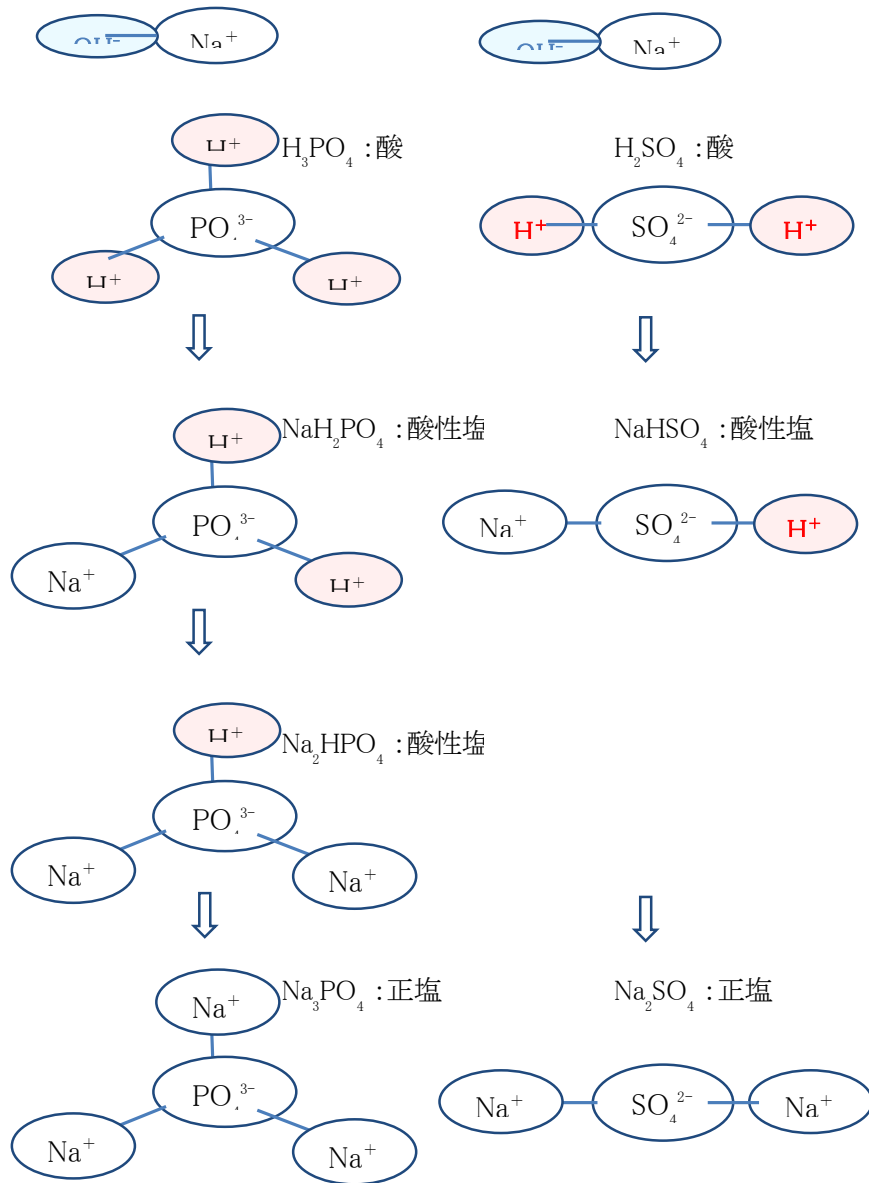
強酸	強塩基	塩
HCl	+ NH ₃	→ NH ₄ Cl 塩化アンモニウム
HCl	+ NH ₄ ⁺ +OH ⁻	→ NH ₄ Cl + H ₂ O 塩化アンモニウム
HNO ₃	+ NH ₃	→ NH ₄ NO ₃ 硝酸アンモニウム
HNO ₃	+ NH ₄ ⁺ +OH ⁻	→ NH ₄ NO ₃ + H ₂ O 硝酸アンモニウム
H ₂ SO ₄	+ 2NH ₃	→ (NH ₄) ₂ SO ₄ 硫酸アンモニウム
H ₂ SO ₄	+ 2NH ₄ ⁺ +2OH ⁻	→ (NH ₄) ₂ SO ₄ + 2H ₂ O 硫酸アンモニウム

弱酸+弱塩基→塩(酸性 or 塩基性)

弱酸	強塩基	塩
CH ₃ COOH	+ NH ₃	→ CH ₃ COONH ₄ 酢酸アンモニウム
CH ₃ COOH	+ NH ₄ ⁺ +OH ⁻	→ CH ₃ COONH ₄ + H ₂ O 酢酸アンモニウム



【酸性塩】



【塩基性塩】

