



Università degli Studi di Milano
Dipartimento di Scienze Farmaceutiche



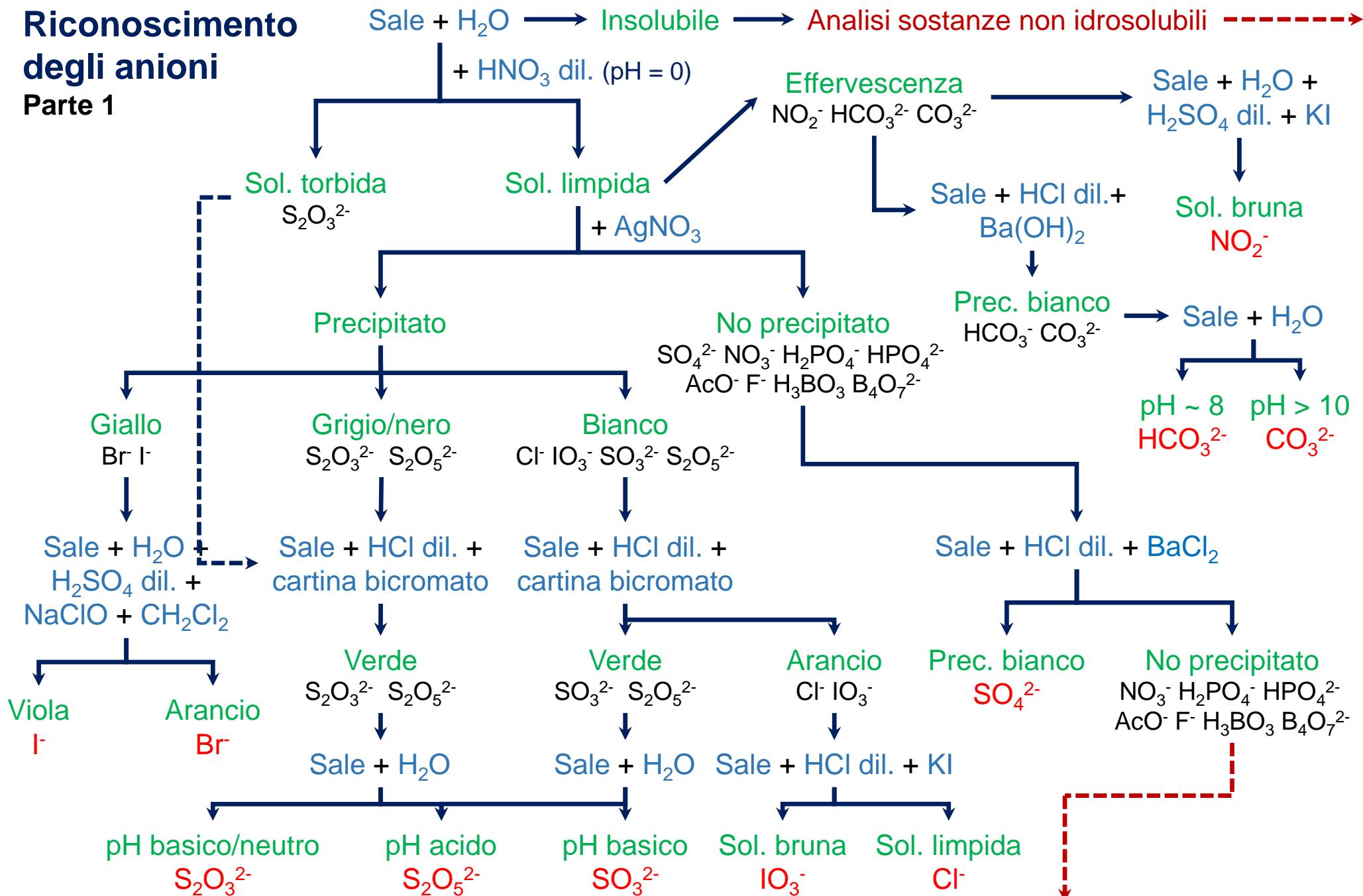
LABSIM

Schema analitico

Alessandro Pedretti

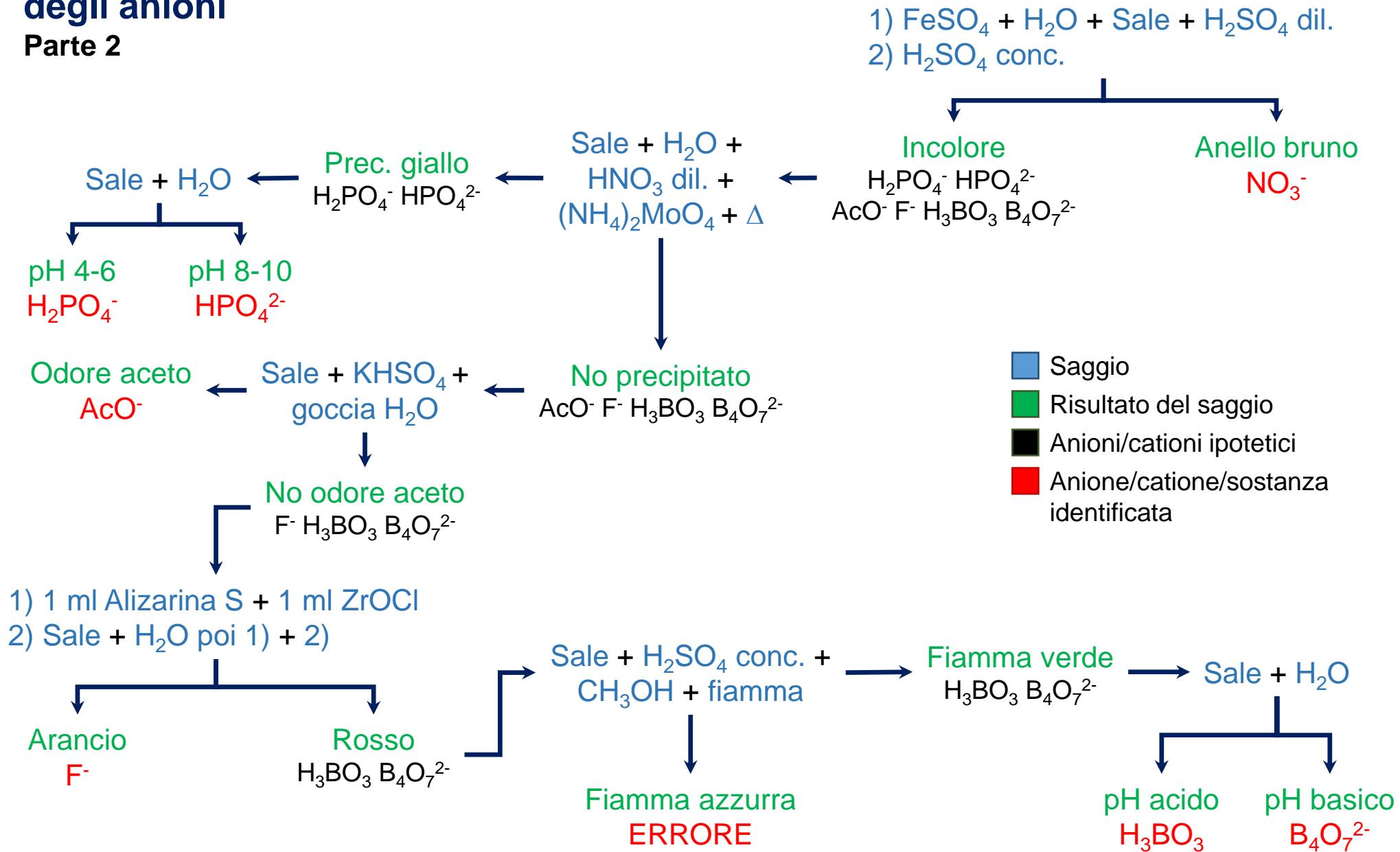
Riconoscimento degli anioni

Parte 1



Riconoscimento degli anioni

Parte 2



Riconoscimento sostanze non idrosolubili Parte 1

Sostanza non idrosolubile
 ↓
 Sale + H₂O + HCl dil.

Solubile

Con effervesienza
 $(\text{BiO})_2\text{CO}_3$ CaCO₃
 MgCO₃

1) Sale + HCl dil.
 2) H₂O → Prec. bianco
 BiO^+

No precipitato
 CaCO₃ MgCO₃

Senza effervesienza
 ZnO Ca(OH)₂ CaSO₄
 CaHPO₄ Ca₃(PO₄)₂
 Mg(OH)₂ MgO

1) Sale + HCl dil.
 2) AcONa (pH ~ 4)
 3) $(\text{NH}_4)\text{C}_2\text{O}_4$

No precipitato
 MgCO₃

1) Sale + HCl dil. + giallo tiazolo
 2) NaOH dil. → Prec. rosso
 MgCO_3

Insolubile

Sale + H₂O + HCl 6M

Insolubile
 TiO₂ Al(OH)₃
 BaSO₄

1) Sale + KHSO₄ + Δ
 2) H₂O + filtrazione

3) H₂O₂

3) $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$
 (pH = 9)

No precipitato
 BaSO₄

No giallo/arancio
 TiO₂

Soluzione
 giallo/arancio
 TiO₂

Prec. bianco
 gelatinoso
 Al(OH)₃

1) Sale + HCl 6M
 2) $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$ (pH = 9)

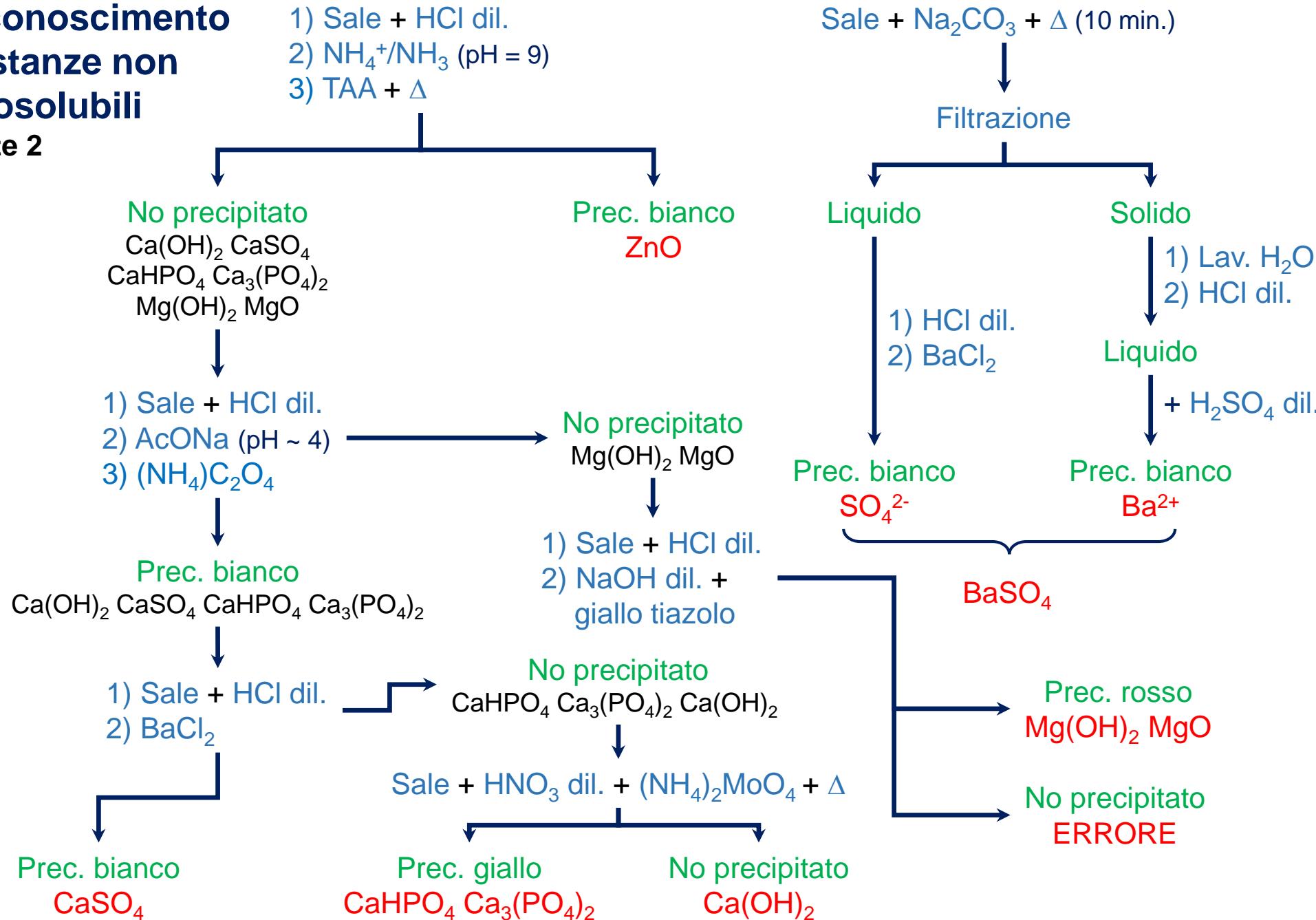
Prec. bianco
 gelatinoso
 Al³⁺

Solubile
 AlPO₄

+ $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$ Δ
 Prec. giallo
 PO_4^{3-}

Riconoscimento sostanze non idrosolubili

Parte 2



Riconoscimento dei cationi

