

CENNI DI ANALISI QUALITATIVA DEI SALI

Per riconoscere e/o individuare un sale incognito si fa riferimento alle sue caratteristiche fisiche (solubilità) e chimiche (reazioni di riconoscimento).

1. Solubilità dei sali

Alcuni sali sono solubili in acqua, altri insolubili.

La solubilità o l'insolubilità può essere utilizzata per distinguere tra di loro i vari sali.

La tabella che segue potrà essere consultata in casi dubbi

NITRATI	Tutti solubili
CLORURI	Tutti solubili tranne AgCl e PbCl ₂
SOLFATI	Tutti solubili tranne PbSO ₄ , CaSO ₄ , SrSO ₄ , Ag ₂ SO ₄ , BaSO ₄
CARBONATI	Tutti insolubili tranne quelli del 1° gruppo e (NH ₄) ₂ CO ₃
CROMATI	Tutti solubili tranne BaCrO ₄ , Ag ₂ CrO ₄ , CuCrO ₄ , PbCrO ₄
IDROSSIDI	Tutti insolubili tranne idrossidi dei metalli del 1° gruppo, NH ₄ OH, Ba(OH) ₂
IODURI	Tutti solubili tranne AgI, Hg ₂ I ₂ , HgI ₂ , PbI ₂

2. Reazioni di riconoscimento

CARBONATI solidi e in soluzione	Carbonato di... + HCl → cloruro di... + CO ₂ ↑ + H ₂ O
CLORURI in soluzione	Cloruro di + AgNO ₃ → AgCl ↓ + nitrato di
SOLFATI in soluzione	Solfato di... + Ba(NO ₃) ₂ → BaSO ₄ ↓ + nitrato di ...