

Esempi di analisi di miscele incognite

Polvere bianca, solubile in acqua, pH della soluzione blandamente acido

Saggio alla fiamma non diagnostico

Positivo il saggio con HNO_3 $\text{AgNO}_3 \rightarrow$ risposta selettiva? Quali interferenze?

Positivo il saggio con $\text{BaCl}_2 \rightarrow$ quale accortezza?

Formazione di un ppt bianco dopo aggiunta di NH_3 diluita \rightarrow risposta selettiva?

Positivo il saggio con CaO

Esempi di analisi di miscele incognite

Polvere bianca, in acqua dà solido bianco, la soluzione surnatante ha pH basico

Saggio alla fiamma positivo per il litio

Il solido risulta solubile in acido e in NaOH → ipotesi?

Il solido riprecipita per aggiunta di NH_4Cl

Positivo il saggio con KHSO_4

Positivo il saggio con l'apparecchio a due bolle e $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CH}_3\text{COOH}$ → selettivo?

Esempi di analisi di miscele incognite

Polvere bianca, solubile in acqua, pH della soluzione neutro

Saggio alla fiamma positivo per il sodio

Positivo il saggio con HNO_3 AgNO_3

Il solido risulta parzialmente solubile in NH_3 diluita

Il test con l'acqua di cloro (ClO^-) dà colorazione viola alla fase organica

Positivo il saggio con il sodio cobaltinitrito → risposta selettiva?