

5 BARYUM

1 (NH ₄) ₂ CO ₃	$\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \longrightarrow \text{BaCO}_3 \text{ pr blanc}$ soluble HCl soluble ac acét
2 K ₂ Cr ₂ O ₇	$2 \text{Ba}^{2+} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{BaCrO}_4 + 2 \text{H}^+$ pr jaune citron sol HCl / insol ac acét Pour rendre la pr totale, il est indispensable de tamponner par l'acétate de sodium. Au pH 5, Ba ++ pr quantitativement, Sr ++ pr à peine. K ₂ CrO ₄ pr quantitativement Ba ²⁺ , mais pr aussi Sr ²⁺ .
3 H ₂ SO ₄ dil	$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{BaSO}_4$ pr blanc / insol acides
4 CaSO ₄	CaSO ₄ est peu soluble dans l'eau / 0,2 g dans 100 ml / La solution de CaSO ₄ renferme donc peu d'anions sulfate / Etant donné que L de BaSO ₄ est très petit (voir), la pr a lieu néanmoins, et immédiatement: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{BaSO}_4 \text{ pr blanc}$

Aperçu sur la solubilité des composés alcalino-terreux et de Mg exprimée en g par 100 ml :

	Ba	Sr	Ca	Mg
Carbonates	2×10^{-3}	1×10^{-3}	2×10^{-3}	0,13
Chromates	3×10^{-4}	1×10^{-1}	2,2	70
Sulfates	3×10^{-4}	1×10^{-2}	0,2	50
Oxalates	1×10^{-2}	6×10^{-3}	4×10^{-9}	3×10^{-2}
Hydroxydes	2,7	0,65	0,14	1×10^{-3}