

6 STRONTIUM

1. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	$\text{Sr}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \longrightarrow \text{SrCO}_3$ pr blanc sol HCl sol ac. acét.
2. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Il y a à peine pr en milieu tamponné pH 5 / K_2CrO_4 donne pr de SrCrO_4
3. H_2SO_4 dilué	$\text{Sr}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{SrSO}_4$ pr blanc abondants ! réaction lente !
4. CaSO_4	$\text{Sr}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \longrightarrow \text{SrSO}_4$ pr blanc rares ! réaction très lente! accélérée par la chaleur
5. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Pas de pr, même à chaud !

Aperçu sur les produits de solubilité des
composés alcalino-terreux

	Ba	Sr	Ca
Carbonates	10^{-8}	5×10^{-9}	4×10^{-8}
Chromates	10^{-10}	2×10^{-5}	—
Sulfates	2×10^{-10}	3×10^{-7}	3×10^{-5}
Oxalates	2×10^{-7}	10^{-7}	4×10^{-9}