

1 KOH ou NH ₃	$\text{Fe}^{3+} + 3 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$ pr brun, floc. sol ac min di. insol excès réactif
2 H ₂ S	H ₂ S réduit Fe ³⁺ à l'état de Fe ²⁺ ; mais Fe ²⁺ ne pr pas en milieu acide, parce que LFeS est relativ. grand $2 \text{Fe}^{3+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow 2 \text{Fe}^{2+} + \text{S}^0$
3 (NH ₄) ₂ S	(NH ₄) ₂ S agit comme réducteur & comme agent précipitant $2 \text{Fe}^{3+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow 2 \text{Fe}^{2+} + \text{S}^0$ $2 \text{Fe}^{2+} + 2 \text{S}^{2-} \longrightarrow 2 \text{FeS}$ pr noir
4 K ₄ [Fe(CN) ₆]	$4 \text{Fe}^{3+} + 3 [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-} \longrightarrow \text{Fe}_4 [\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ pr bleu / bleu de Prusse / Berliner Blau hexacyano - ferrate II de fer III
5 K ₃ [Fe(CN) ₆]	$\text{Fe}^{3+} + [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} \longrightarrow \text{Fe} [\text{Fe}(\text{CN})_6]$ complexe soluble brun foncé hexacyano - ferrate III de fer III
6 KSCN	$\text{Fe}^{3+} + 3 \text{SCN}^- \longrightarrow \text{Fe}(\text{SCN})_3$ complexe soluble rouge sang passe dans l'éther
7 NaF complexage	$\text{Fe}^{3+} + 6 \text{F}^- \longrightarrow [\text{FeF}_6]^{3-}$ complexe soluble incolore anion hexafluoro - ferrate III masquage de Fe ³⁺ vis-à-vis de 6, pas vis-à-vis de 1 & 4
8 CH ₃ .COONa complexage	Il y a formation d'un cation complexe soluble, rouge d'hydroxo - acétato - fer III $[\text{Fe}_2(\text{CH}_3.\text{COO})_6(\text{OH})_2]^+$ Par ébullition, il y a décomplexage et pr de Fe(OH) ₃ brun
9 TARTRATE complexage	Il y a formation d'un anion complexe tartrato - ferrate III soluble, brun masquage de Fe ³⁺ vis-à-vis de 1, pas vis-à-vis de 4 & 6