

1. H_2S	Pas de réaction en milieu acide
2. $(NH_4)_2S$	$2 Al^{3+} + 3 S^{2-} \longrightarrow Al_2S_3 \xrightarrow{6 H_2O} 2 Al(OH)_3 + 3 H_2S$ <p style="text-align: right;">pr blanc, gélat. sol ac min dil.</p> <p>Le sulfure d'aluminium est hydrolysé !</p>
3. KOH complexage	$Al^{3+} + 3 OH^- \longrightarrow Al(OH)_3$ <p style="text-align: center;">peu sol ac min dil sol excès de réactif</p> $Al(OH)_3 + OH^- \longrightarrow [Al(OH)_4]^-$ <p style="text-align: center;">anion tétrahydroxo-aluminate soluble / incolore</p>
4. NH_3	$Al^{3+} + 3 OH^- \longrightarrow Al(OH)_3$ <p style="text-align: center;">pr blanc, gélat. sol ac min dil insol excès de réactif</p>
<p>5. ERIOCHROMCYANINE, colorant orangé du groupe du triphénylméthane. On utilise une solution aqueuse sur une plaque de porcelaine.</p> <p>En présence d'aluminium, l'ériochromcyanine donne un chélate violet.</p> <p>Pour se mettre à l'abri d'autres virages que donne le réactif (avec KOH: virage au bleu; avec $CH_3.COOH$: virage au rose), il est indispensable d'opérer au pH 5 (tampon acétique).</p> <p>Dissoudre p. ex. $Al(OH)_3$ dans un minimum de $HCl - 2n$; ajouter ensuite $CH_3.COONa$ en quantité suffisante.</p>	
<p>6. MORIN = 3.5.7.2'.4' - Pentahydroxy - flavone.</p> <p>En présence d'aluminium, une solution alcoolique de morin donne une fluorescence verte due à la formation d'un complexe colloïdal $Al(Morin)_3$.</p> <p>Opérer en milieu neutre ou acétique. Observer éventuellement dans l'UV.</p>	