

<p>1.</p> <p>H_2S ou $(NH_4)_2S$</p>	$2 Bi^{3+} + 3 S^{2-} \longrightarrow Bi_2S_3$ <p>pr brun foncé sol ac min dil insol $(NH_4)_2S$</p> <p>L de $Bi_2S_3 = 10^{-72}$</p>
<p>2.</p> <p>KOH ou NH_3</p>	$Bi^{3+} + 3 OH^- \longrightarrow Bi(OH)_3$ <p>pr blanc sol ac min dil insol excès de réactif</p>
<p>3.</p> <p>HYDROLYSE</p>	$BiCl^{2+} + HOH \longrightarrow 2 H^+ + BiOCl$ <p>pr blanc chlorure de bismuthyle oxychlorure de Bi sol ac min dil insol ac. tartrique (différ. Sb!)</p>