


4 MAGNESIUM

<p>1. KOH</p>	$\text{Mg}^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ <p>pr blanc, gélat. sol ac min dil</p>
<p>2. NH₃</p>	$\text{Mg}^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ <p>La pr par NH₃ est moins complète que par KOH / La présence de NH₄Cl en quant. suff. inhibe la pr / L de Mg(OH)₂ = 10⁻¹¹ Voir (MWG) l'étude de la précipitation de Mg(OH)₂!</p>
<p>3. (NH₄)₂CO₃</p>	$\text{Mg}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \longrightarrow \text{MgCO}_3$ <p>pr blanc sol ac min dil</p> <p>En présence de NH₄Cl en quant. suff. le carbonate d'ammonium ne pr pas le magnésium; ce fait permet de pr les carbonates alcalino-terreux à l'exclusion de MgCO₃, lequel est environ 100 x plus soluble! Voir (BARYUM) le tableau des solubilités!</p>
<p>4. Na₂HPO₄ en présence de NH₃ - NH₄Cl</p>	$\text{Mg}^{2+} + \text{NH}_3 + \text{HPO}_4^{2-} \longrightarrow \text{MgNH}_4\text{PO}_4$ <p>pr blanc, cristallin sol HCl, sol ac acét</p> <p>Frotter éventuellement! Le monohydrogène-phosphate est le réactif courant du magnésium /</p>
<p>5. Magnésion II = p-Nitrobenzène-azo-a-naphtol</p> <p>En présence de Mg²⁺, la solution fortement alcaline de "Magnésion II" vire du rouge-violet au bleu-azur / Ce virage s'explique par l'adsorption du colorant par Mg(OH)₂</p> 	
<p>6. Jaune thiazole ou Jaune titane</p> <p>En présence de Mg²⁺, la solution fortement alcaline de Jaune thiazole vire du jaune-orangé au rouge-flamme / Le virage s'explique par l'adsorption du colorant par Mg(OH)₂</p> 