

7 CALCIUM

<p>1. <math>(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3</math></p>	$\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \longrightarrow \text{CaCO}_3$ <p>pr blanc sol HCl / sol ac acét</p>
<p>2. <math>\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7</math></p>	<p>Pas de pr / <math>\text{Ca}^{2+}</math> ne pr pas non plus avec <math>\text{K}_2\text{CrO}_4</math> !</p>
<p>3. <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math></p>	<p>Pas de pr, à moins que la concentration de <math>\text{Ca}^{2+}</math> soit très élevée /</p>
<p>4. <math>(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4</math> oxalate de <math>\text{NH}_4</math> réactif courant du calcium</p>	$\text{Ca}^{2+} + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} \longrightarrow \text{CaC}_2\text{O}_4$ <p>pr blanc sol HCl / sol <math>\text{HNO}_3</math> insol ac acét</p>
<p>5. <math>\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]</math></p>	$2 \text{Ca}^{2+} + [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-} \longrightarrow \text{Ca}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ <p>pr <u>jeune clair</u></p> <p>La réaction est lente; elle est accélérée par la chaleur; elle permet à la rigueur de déceler le calcium en présence du strontium /</p>
<p>6. GLYOXAL-bis (2-HYDROXY-ANIL)</p> <p>Introduire successivement dans un microtube ;</p> <p>solution à analyser (neutre ou très faibl. ac) .. 5 <u>gg</u>  solution du réactif dans l'éthanol ..... 15 <u>gg</u>  solution NaOH environ 10 % ..... 3 <u>gg</u>  solution <math>\text{Na}_2\text{CO}_3</math> environ 10 % ..... 3 <u>gg</u>  chloroforme ..... 15 <u>gg</u></p> <p>Agiter énergiquement / En présence de calcium, le chloroforme se colore en rouge framboise /  La solution à analyser ne doit pas renfermer d'uranium !</p>	
<p>7. MUREXIDE</p> <p>Introduire une trace de murexide sèche dans la cavité d'une plaque en porcelaine / Ajouter NaOH env. 10% ... 1 <u>g</u>  Eau distillée .. 3-5 <u>gg</u>  Sol. à analyser .... 2 <u>gg</u></p> <p>En présence de calcium, la solution basique de murexide vire du violet à l'orangé / la réaction n'est pas spécifique, mais Ba et Mg n'agissent pas ; l'effet de Sr est incertain,</p>	