



1	2	3	4
	<p>&gt; <b>solubil</b> în acizi minerali diluați</p> $\text{Ag}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_3\text{O}^+ = 2\text{Ag}^{\text{I}} + \text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$	<p>&gt; <b>solubil</b> în acizi:</p> $\text{Ag}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}_3\text{O}^+ = 2\text{Ag}^{\text{I}} + \text{SO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ <p>&gt; <b>solubil</b> în amoniac și în exces de sulfid alcalin.</p>	<p>&gt; <math>K_{\text{ps}} = 3,6 \cdot 10^{-3}</math>;</p> <p>&gt; <b>solubil</b> în acizi minerali diluați și amoniac;</p> <p>&gt; la diluare și încălzire se brunifică datorită formării <math>\text{Ag}_2\text{O}</math>.</p>
<i>Clorura de bariu</i>	$\text{Ba}^{\text{II}} + \text{CO}_3^{2-} = \text{BaCO}_3$ <p>&gt; <b>precipitat alb, cristalin</b>;</p> <p>&gt; <math>K_{\text{ps}} = 5 \cdot 10^{-9}</math>;</p> <p>&gt; <b>solubil</b> în acizi minerali, acid acetic:</p> $\text{BaCO}_3 + 2\text{H}_3\text{O}^+ = \text{Ba}^{\text{II}} + \text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$	$\text{Ba}^{\text{II}} + \text{SO}_3^{2-} = \text{BaSO}_3$ <p>&gt; <b>precipitat alb, cristalin</b>;</p> <p>&gt; <math>K_{\text{ps}} = 9,3 \cdot 10^{-10}</math>;</p> <p>&gt; <b>solubil</b> în acizi minerali, acid acetic:</p> $\text{BaSO}_3 + 2\text{H}_3\text{O}^+ = \text{Ba}^{\text{II}} + \text{SO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$	$\text{Ba}^{\text{II}} + \text{B}_4\text{O}_7^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Ba}(\text{BO}_2)_2 + 2\text{B}(\text{OH})_3$ <p>&gt; <b>precipitat alb</b>;</p> <p>&gt; <b>solubil</b> în acizi minerali diluați.</p>
<i>Oxidantii Iodul</i>		<p>Oxidează <math>\text{SO}_3^{2-}</math> la <math>\text{SO}_4^{2-}</math>:</p> $\text{SO}_3^{2-} + \text{I}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_3\text{O}^+ + 3\text{I}^-$	

<sup>1</sup> Într-o eprubetă se aduce 1 mL soluție de analizat, se adaugă 2 mL  $\text{H}_2\text{SO}_4$  diluat. Se adaptează eprubetei un tub abductor în care s-au adus în prealabil 10 picături  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  (apă de barită). Eprubeta se încălzește ușor pentru a determina deplasarea gazului în tubul abductor; se observă tulburarea  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ .

<sup>2</sup> Într-o eprubetă se aduce 1 mL soluție de analizat, se adaugă 2 mL  $\text{H}_2\text{SO}_4$  diluat. Se încălzește cu atenție în flacără. Deasupra eprubetei se aduce o hârtie de filtru care se tratează în prealabil cu o picătură  $\text{K}[\text{I}_3]$ . În prezența  $\text{SO}_2$  degajat,  $\text{K}[\text{I}_3]$  se decolorează.

<sup>3</sup> Într-un creuzet de porțelan se aduc câteva mg borat, 4-5 picături  $\text{H}_2\text{SO}_4$  concentrat și 5 picături alcool metilic; se aprinde amestecul, care arde cu flacără verde.