

**Reacțiile anionului  $SO_4^{2-}$  din grupa a VI-a analitică**

<b>Reactivul</b>	<b>Reacția și caracteristicile produsului de reacție</b>
<i>Nitratul de argint</i>	$2Ag^+ + SO_4^{2-} = Ag_2SO_4$ <p>➤ <b>precipitat alb</b>, solubil în apă la încălzire (precipită doar din soluții concentrate).</p>
<i>Clorura de bariu</i>	$Ba^{II} + SO_4^{2-} = BaSO_4$ <p>➤ <b>precipitat alb</b>, cristalin;          ➤ <math>K_{ps} = 1 \cdot 10^{-10}</math>;          ➤ practic insolubil în acizi diluați;          ➤ solubil în acid sulfuric concentrat la fierbere:</p> $BaSO_4 + H_2SO_4 \rightleftharpoons Ba(HSO_4)_2$ <p>➤ solubil prin dezagregare alcalină în prezența carbonaților alcalini în exces:</p> $BaSO_4 + Na_2CO_3 = BaCO_3 + Na_2SO_4$
<i>Acetatul de plumb</i>	$Pb^{II} + SO_4^{2-} = PbSO_4$ <p>➤ <b>precipitat alb</b>, cristalin;          ➤ <math>L_R = 20 \text{ mg}</math>;          ➤ <math>L_D = 9,9 \cdot 10^{-6}</math>;          ➤ <b>solubil</b> în acid sulfuric concentrat și acid clorhidric concentrat.</p>