

Кислотно-основная система анализа анионов

Аналит. группа	Групповой реагент	Анионы	Характеристика группы
I	BaCl_2	SO_4^{2-} , SO_3^{2-} , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, CO_3^{2-} , PO_4^{3-} , SiO_3^{2-}	<p>Анионы I группы образуют с ионами бария соли, малорастворимые в воде, но растворимые в кислотах (за исключением сульфата бария). С ионами серебра они образуют соли, растворимые в воде или в разбавленных кислотах.</p>
II			
III			

Аналит. группа	Групповой реагент	Анионы	Характеристика группы
I			
II	AgNO_3 В присутствии разб. HNO_3	Cl^- , I^- , Br^- , S^{2-}	Анионы II группы образуют с ионами серебра соли, малорастворимые в воде и в разбавленной азотной кислоте. С ионами бария они образуют соли, хорошо растворимые в воде.
III			

Аналит. группа	Групповой реагент	Анионы	Характеристика группы
I			
II			
III	нет	NO_3^- , NO_2^- , CH_3COO^-	Анионы III группы анионов образуют с ионами бария и серебра растворимые соли, поэтому хлорид бария и нитрат серебра не осаждают анионов III группы.