Анионы первой аналитической группы:
SO_4^{2-}, SO_3^{2-}, CO_3^{2-}, PO_4^{3-}, $S_2O_3^{2-}$, $C_2O_4^{2-}$, CrO_4^{2-}, $B_4O_7^{2-}$

1. К I аналитической группе относятся анионы кислот, дающие нерастворимые в воде осадки _____.

2. В качестве группового реактива на анионы первой группы применяют_____.

3. Продолжите реакции соединением:

a) $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow$ $BaCrO_4\downarrow + 2KCl$

b) $BaCl_2 + K_2CrO_4 \rightarrow$ $BaHPO_4\downarrow + 2NaCl$

c) $BaCl_2 + Na_2S_2O_3 \rightarrow$ $BaSO4 + 2NaCl$

d) $BaCl_2 + Na_2HPO_4 \rightarrow$ $BaS_2O_3\downarrow + 2NaCl$

e) $BaCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow$ $BaCO_3\downarrow + 2NaCl$

4. Заполните таблицу, в какой цвет выпадает осадок:

Реактив	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}	$C_2O_4^{2-}$	CrO_4^{2-}	$B_4O_7^{2-}$
BaCl2					
AgNO3					
CaCl2					

A) Белый B) Желтый C) Краснобурый

5. Выберите правильный ответ:

1. **Куркумовая бумага** подкисленным раствором бората или борной кислоты, после высыхания окрашивается:
   a) В розовый цвет.
   b) В синий цвет
   c) В белый цвет
2. Какой газ выделяется при взаимодействии сульфит-иона (SO_3^{2-}) с HCl?
   a) SO
   b) SO3
   c) SO2

LIVEWORKSHEETS