

Анионы первой аналитической группы:
SO₄²⁻, SO₃²⁻, CO₃²⁻, PO₄³⁻, S₂O₃²⁻, C₂O₄²⁻, CrO₄²⁻, B₄O₇²⁻

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) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaCrO}_4\downarrow + 2\text{KCl}$
- b) $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{CrO}_4 \rightarrow \text{BaHPO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$
- c) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$
- d) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{HPO}_4 \rightarrow \text{BaS}_2\text{O}_3\downarrow + 2\text{NaCl}$
- e) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3\downarrow + 2\text{NaCl}$

4. Заполните таблицу, в какой цвет выпадает осадок:

Реактив	SO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	C ₂ O ₄ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	B ₄ O ₇ ²⁻
BaCl ₂					
AgNO ₃					
CaCl ₂					

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 (SO₃²⁻) с HCl?

- a) SO
b) SO₃
c) SO₂