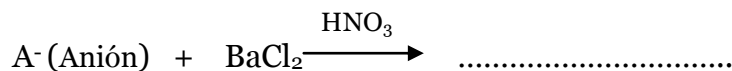




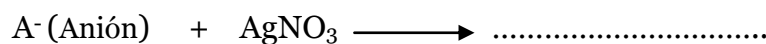
Ensayo N° 3

Tome 0,5-1 ml de muestra en tubo de ensayo y agregue HNO₃ 3 M hasta desprendimiento de CO₂ y reacción ácida al tornasol. Luego añadir solución de BaCl₂ 1 N. Observar si hay o no formación de precipitado y su color.



Ensayo N° 4

Ídem que el ensayo N° 3, pero añadiendo AgNO₃ 0,1 N. Observar la presencia o no de precipitado y su color.



Reconocimiento de algunos aniones. Reacciones de identificación para los siguientes iones.

1. $CO_3^{2-} + AgNO_3 \longrightarrow Ag_2CO_3 \downarrow + 2NO_3^-$
Blanco amarillento
2. $SO_4^{2-} + Pb(Ac)_2 \longrightarrow PbSO_4 \downarrow + 2Ac^-$
Blanco
3. $S^{2-} + AgNO_3 \longrightarrow Ag_2S \downarrow + NO_3^-$
Negro
4. $MnO_4^- + H_2O_2 \xrightarrow{H_2SO_4 (conc.)} MnSO_4 + 2H_2O + 2O_2$
(3 ml) incoloro
5. $ClO^- + \text{reactivo orto-tolidina} \longrightarrow \text{coloración amarilla}$
6. $2F^- + CaCl_2 \xrightarrow{HAc} CaF_2 \downarrow + 2Cl^-$
Blanco gelatinoso