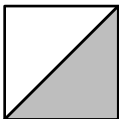


Identificación de iones negativos (aniones)

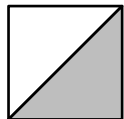
Utilizar disoluciones de sales de sodio o potasio de concentración entre 0.1 M y 0.2 M

Usa gafas de protección

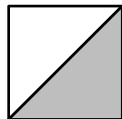
Cloruro de sodio/potasio



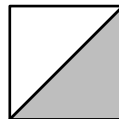
Bromuro de sodio/potasio



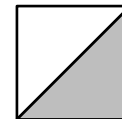
Yoduro de sodio/potasio



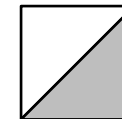
Carbonato de sodio/potasio



Sulfato de sodio/potasio

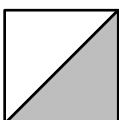


Nitrato de sodio/potasio

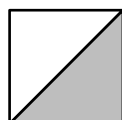


Añade dos gotas de la solución correspondiente a cada uno de los cuadrados superiores. Añade dos gotas de ácido nítrico 0.4 M y una gota de nitrato de plata. Remueve las mezclas con un palillo de madera. Anota las observaciones antes de añadir 2 gotas de amoníaco 2 M.

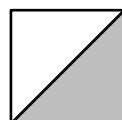
Cloruro de sodio/potasio



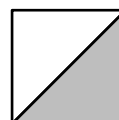
Bromuro de sodio/potasio



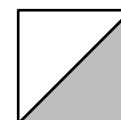
Yoduro de sodio/potasio



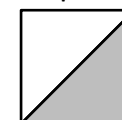
Carbonato de sodio/potasio



Sulfato de sodio/potasio

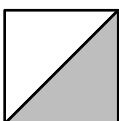


Nitrato de sodio/potasio

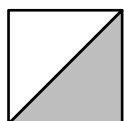


Añade dos gotas de la solución correspondiente a cada uno de los cuadrados superiores. Añade una gota de la disolución de indicador universal. Añade una gota de ácido clorhídrico 1 M a las disoluciones básicas y observa el desprendimiento de burbujas de dióxido de carbono.

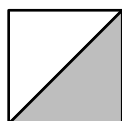
Cloruro de sodio/potasio



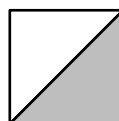
Bromuro de sodio/potasio



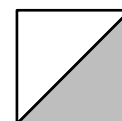
Yoduro de sodio/potasio



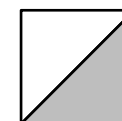
Carbonato de sodio/potasio



Sulfato de sodio/potasio



Nitrato de sodio/potasio



Añade dos gotas de la solución correspondiente a cada uno de los cuadrados superiores. Añade dos gotas de ácido nítrico 0.4 M en los recuadros superiores. Añade una gota de cloruro o nitrato de bario a cada uno de los cuadros superiores y remueve con un palillo.