

Papel de Prueba para COBALTO

Para la determinación rápida de Cobalto

Reacción del color:

La tira de papel blanco se torna azul al contacto con el ioni cobalto(II).

Método de aplicación:

Aplicar una gota de solución mineral ácida ($\text{pH} < 1$) a comprobar sobre la tira de papel. La presencia de cantidades sustanciales de ioni cobalto(II) queda indicada por la aparición de una mancha azul; si las cantidades son menos lo que resultará es un anillo azul.

Límite de sensibilidad: 25 mg de Co^{2+} por litro.

Interferencias:

El hierro y el cobre, causan interferencias.

Iones férricos en cantidades sustanciales dan como resultado la aparición de una mancha marron-rojizo, la cual, sin embargo, desaparece despues de unos segundos.

Iones cúpricos muestran un anillo marron. Despues de 3 a 5 minutos, pequeñas cantidades de cobalto combinados con importantes cantidades de cobre quedan detectadas por medio de la aparición de un anillo de cobalto azul dentro de un anillo de cobre marron, parcialmente recubriendo el anterior. En caso de duda puede aplicarse una gota de solución cúprico puro a la solución de prueba.