

# Nitratesmo

## Papel para la determinación rápida de nitrato y nitrito

### Reacción del color:

El papel blanco de prueba, se vuelve rojo-na ranja en presencia del nitrato. En presencia del nitrito aparece un color amarillo-limón.

### Método de aplicación:

#### a) Detección de nitrato

Sumergir brevemente el papel en la solución, el exceso de liquido aplicarlo a una tira de papel de filtro. Tambien brevemente sumergir el papel en una solución de ácido sulfúrico concentrado y extenderlo sobre papel blanco situado en una placa de vidrio. En presencia de nitrato solamente el papel se torna rojo. Si, ademas del nitrato, el nitrito esta presente (evidenciado por la mancha rojo-amarillenta), el nitrito que interfiere puede destruirse utilizando ácido amidosulfórico.

**Limite de sensibilidad:** 10 mg/l  $\text{NO}_3^-$ .

#### b) Detección de nitrito

Sumergir brevemente el papel en la solución, el exceso de liquido aplicarlo a una tira de papel de filtro. Tambien brevemente sumergir el papel humedecido en ácido clorhidrico 5N (17%) y extenderlo sobre papel blanco situado en una placa de vidrio.

La presencia del nitrito queda indicada por el color amarillo que se produce, que en el caso de que sean cantidades muy pequenas, aparecera solamente depues de tres o cuatro minutos.

**Limite de sensibilidad:** 5 mg/l  $\text{NO}_2^-$ .

### Nota:

Para la determinación de nitrato o nitrito en concentraciones que se acerquen al limite de sensibilidad, se recomienda un test de control. No sumerja la tira de papel demasiado frecuentemente en ácido sulfurico o clorhidrico.

### Interferencias:

Con la reacción Nitratesmo interfieren: Clorato, Bromato, Iodato, Hipoclorhito, Vanadato e Yoduro.