

# Papel de ensayo

## Fluoruro

es

**Para la determinación rápida de iones de Fluoruro**

### Reaccion del color:

En presencia de iones de fluoruro, el papel muestra una mancha blanco-amarillenta sobre fondo rojo-rosado.

### Método de aplicación:

Aplicar una gota de sol. de ácido clorhídrico ( $\text{pH} \leq 1$ ) a la tira de papel. En punto de goteo se produce una mancha rosa-amarillenta. En concentraciones altas de fluoruros aparece una macha blanco-amarillenta, mientras que en cantidades inferiores tendremos un anillo de color blanco-amarillento. La reacción debe determinarse inmediatamente después de la aplicación de la solución. Los iones de fluoruro de movimiento complejo reaccionan de la misma manera que los iones de fluoruro libres.

### Limite de sensibilidad:

20 mg/L (ppm)  $\text{F}^-$

### Interferencias:

**Cloratos y Bromatos** dan como resultados un emblanquecimiento del papel. La interferencia se elimina añadiendo Sodio Ditionato ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ ). Esto no obstruye la determinación del fluoruro.

**Sulfato en cantidades muy grandes** también blanquean. Esta interferencia del sulfato puede ser eliminada por el añadido de Cloruro bórico.

Cuando se dan soluciones de un color intenso, hay que tener en cuenta este color cuando se examine la reacción.