

# Papeles de prueba para POTASIO

E

## para la determinación del Potasio

### Reacción del color:

En presencia del potasio el papel de prueba muestra una mancha rojo-anaranjada contra un fondo pálido-amarillo.

### Presentación:

Cajas de plástico con 200 tiras de 20 x 70 mm.

### Metodo de aplicacion:

Poner una gota de la solución de prueba neutra al papel rojo-anaranjado. Introducir entonces la tira de papel en ácido nítrico diluido (6% aprox. de  $\text{HNO}_3$  concentrado, se diluye con agua 1:10). El papel se torna amarillo-limon, mientras que las manchas donde la sol. Que contiene potasio han sido aplicadas, permanecen rojo-anaranjadas.

**Limite de sensibilidad:** 250 mg/l  $\text{K}^+$ .

### Interferencias:

El **Rubidio**, **Cesio** y **Talio** tambien causan una reacción de color rojo-anaranjada.

**Cantidades en exceso de iones de metales pesados y de sodio**, reducen la sensibilidad.

**Cantidades sustanciales de iones de amonio** producen interferencias en las coloraciones.

En presencia de cualquiera de los iones arriba mencionados, se sugiere el procedimiento siguiente; la solución de prueba se reactiva con un  $\text{MgO}$  muy bien dividido, calentado durante unos cinco minutos, y los hidroxidos de metal pesado asi precipitados se filtran. Para precipitar los iones de sodio se añade acetato de zinc-uranyl a la solución neutra o acética. Evaporar lo filtrado y secar, quitando las sales de amonio. El residuo se disuelve en agua destilada y se comprueba de acuerdo con las instrucciones arriba indicadas.