

Papel de ALMIDÓN DE YODURO POTÁSICO

para la identificación de nitritos y cloro libre

Reacción al color:

El papel de ensayo muestra manchas violetas y azules o anillos sobre fondo blanco.

Instrucciones para el uso:

a) Identificación del nitrito

Al poner una gota de solución ácida de ensayo ($\text{pH} < 2$) sobre el papel de ensayo, en el punto de goteo se formará con altas concentraciones de nitritos una mancha violeta y azul, o con una pequeña cantidad de nitrito un anillo violeta y azul, que, sin embargo, desaparecerá de nuevo en pocos segundos de modo que es necesaria una valoración inmediata.

Límite de sensibilidad: 1 mg/l de nitrito (NO_2^-).

b) Identificación de cloro libre

Se pone una gota de la solución de ensayo neutra ($\text{pH} 6-7$) sobre el papel de ensayo. En el lugar de goteo se formará con altas concentraciones de cloro una mancha azul y violeta o con pequeñas cantidades de cloro, un anillo violeta y azul, que, sin embargo, desaparecerá de nuevo en pocos segundos de modo que es necesaria una valoración inmediata.

Límite de sensibilidad: 1 mg/l de cloro libre (Cl_2).

Perturbaciones:

Generalmente, los agentes de oxidación, que pueden desprender yodo del yoduro potásico (KI) muestran igualmente una reacción positiva.