

## Kit de verificación rápida para cloro libre y pH

HI3887



## Descripción

El **HI3887** es un kit de pruebas rápidas de uso general, que mide el cloro libre y el pH. El cloro libre se mide utilizando el método DPD. El pH se mide utilizando un indicador visual de pH. Este kit está equipado con todos los reactivos y accesorios necesarios para realizar aproximadamente 50 pruebas de cloro libre y 100 pruebas de pH

## Especificaciones

Tipo de medición pH	Colorimétrica
Rango de pH	6.0 a 8.5 pH
Resolución de pH	0.5 pH
Método pH	Indicador de pH

<b>Cantidad de análisis pH</b>	100
<b>Tipo de medición de cloro libre</b>	Colorimétrica
<b>Rango cloro libre</b>	0.0 a 2.5 mg/L
<b>Resolución cloro libre</b>	0.5 mg/L
<b>Número de pruebas de cloro libre</b>	50
<b>Método cloro</b>	DPD

## Accesorios

No Especifica

## Cómo pedir

No Especifica

## Ventajas

El **HI3887** es un kit colorimétrico de análisis químico que determina la concentración de cloro libre y el pH en muestras dentro de un rango de 0.0 a 2.5 mg/L (ppm) de cloro libre y un rango de pH de 6.0 a 8.5. El **HI3887** se suministra con todos los reactivos y accesorios necesarios para realizar el análisis. El kit de pruebas contiene suficientes reactivos para realizar aproximadamente 50 pruebas de cloro libre y 100 pruebas de pH.

### Características Generales

- Reactivos prefabricados para facilitar el uso.
- Cubos de comparación de colores para una determinación simple.
- Todos los reactivos marcados con fecha de vencimiento y número de lote para la trazabilidad.
- Alta resolución:
  - Las lecturas de cloro libre de 0.0 a 2.5 mg/L se determinan a una resolución de 0.5 mg/L.
  - Las lecturas de pH de 6,0 a 8,5 pH se determinan a una resolución de 0,5 pH.

### Importancia del Uso

El cloro es uno de los desinfectantes más utilizados para el agua potable, las aguas residuales y el agua utilizada a nivel general. El cloro puede ser agregado en varias formas, incluyendo hipoclorito de calcio, hipoclorito de sodio o, en algunos casos, gas cloro. Cuando se agrega al agua, el cloro crea ácido hipocloroso (HOCl) que se disocia en ion hipoclorito (OCl<sup>-</sup>).



ácido hipocloroso ↔ ion hidrógeno + ion hipoclorito

El HOCl es la forma de cloro que actúa como un desinfectante más fuerte en comparación con el OCl<sup>-</sup>. Para garantizar que el cloro agregado sea efectivo en la desinfección, se debe tener en cuenta el pH del agua. En el pH alrededor de 7.5, el HOCl y el OCl<sup>-</sup> están presentes en cantidades relativamente iguales. El pH por debajo de 7.5, el equilibrio cambia para favorecer el HOCl. Por encima de 7.5 pH, el equilibrio cambia para favorecer el OCl<sup>-</sup>. Dependiendo de la aplicación, la adición de cloro es efectiva cuando se agrega al agua con un valor de pH neutro o ligeramente ácido.

Cuando se agrega cloro por primera vez al agua, está disponible como cloro libre. La medición del cloro libre significa la cantidad disponible para la desinfección. Una vez que el cloro comienza a desinfectar las bacterias y los patógenos presentes en el agua, se convierte en cloro combinado. El cloro combinado ya no está disponible para actuar como un desinfectante.

## Video

[Ver Video](#)