



## Oxígeno disuelto, ozono, fenoles



HI 3810 - Oxígeno disuelto



HI 38054 - Determinación del ozono

Parámetro	Código	Método de análisis	Rango*	Incremento mínimo	Método químico	Número de tests	Peso
Oxígeno disuelto	HI 3810	Titulación	0.0-10.0 mg/L	0.1 mg/L	Winkler modificado	110 aprox.	910 g
Ozono	HI 38054	Checker® disc	0.0-2.3 mg/L	0.1 mg/L	DPD	100	966 g
Fenoles	HI 3864	Checker® disc	0.00-1.00 mg/L 0.5-5.0 mg/L	0.02 mg/L 0.1 mg/L	Aminoantipirina	100	573 g

\* 1 mg/L = 1 ppm

### Oxígeno disuelto

En las aguas superficiales, la presencia de oxígeno disuelto es esencial para mantener la vida de los ecosistemas.

En la industria, la concentración de oxígeno disuelto va monitorizada tanto en el tratamiento de aguas residuales como en las plantas de calefacción. El Kit HANNA instruments® permite determinar cuidadosamente la concentración de oxígeno disuelto en el agua por medio de una titulación con una adaptación del método Winkler.

### Ozono

El ozono es un agente oxidante y un germicida. Se usa para la oxidación de las sustancias orgánicas, que pueden ser causa del olor y color del agua potable. El ozono se usa cada vez más como agente desinfectante debido a su elevado potencial oxidante:

Agente oxidante	Potencial oxidante
Ozono	2.07
Peróxido de hidrógeno	1.77
Permanganato	1.67
Bióxido de cloro	1.57
Hipoclorito	1.49
Bromo	1.09
Yodo	0.54

Gracias a esta característica, el ozono tiene la ventaja de reducir el tiempo que normalmente se requiere para la desinfección. El ozono es peligroso para la salud humana (dependiendo de la concentración y tiempo de exposición), por lo que, aquellas plantas que usan este agente esterilizante (piscinas, acueductos, producción de agua mineral), normalmente tienen que aplicar un proceso de desozonización, al final del proceso de esterilización. El ozono se usa extensamente en el proceso de osmosis inversa.

### Fenoles

Los Fenoles se usan de forma generalizada en la industria química y farmacéutica. También se usan como agentes colorantes, indicadores y desinfectantes. Los fenoles pueden encontrarse tanto en desechos industriales como en las aguas naturales y municipales. La cloración de estas aguas lleva a la formación de cloro-fenoles que dan al agua un olor desagradable.

Para los reactivos y los accesorios de repuesto, consulte las secciones V y U

