

Sulfites, Zinc

Sulfites

Dans les eaux naturelles, on ne retrouve pas de sulfites car ils s'oxydent rapidement pour donner place aux sulfates. Les sulfites sont largement utilisés dans les applications industrielles et dans le domaine agro-alimentaire comme agent de conservation. Dans les chaudières, la concentration de sulfites doit être maintenue à un niveau assez important pour éviter la corrosion et l'oxydation. Une concentration trop élevée doit également être évitée car elle engendre une baisse de pH et facilite la corrosion. Le contrôle des sulfites est important pour l'environnement car ceux-ci sont toxiques pour la flore et la faune aquatiques. De plus, leur capacité d'éliminer l'oxygène dissous détruit l'équilibre fragile des cours d'eau.

Zinc

Même si le zinc n'est pas toxique pour les humains, les concentrations de plus de 5 mg/l (ppm) peuvent provoquer une saveur amère à l'eau, une opalescence à l'eau alcaline et est irritant pour le système digestif. En petite quantité, par contre, le zinc est essentiel à la croissance. Le zinc est introduit dans l'eau potable par les effluents industriels et doit ainsi être contrôlé adéquatement. Il est également mesuré dans les applications en métallurgie, les chaudières, les tours de refroidissement, le traitement de l'eau et des eaux usées.



HI 3822 - Sulfites

Paramètre	Code	Méthode	Gamme*	Résolution minimale	Méthode Chimique	Nombre de tests	Poids
Sulfites (Na ₂ SO ₃)	HI 3822	Titration	0.0-20.0 mg/l	0.2 mg/l	Iodométrique	approx. 110	910 g
			0-200 mg/l	2 mg/l			
Zinc (Zn)	HI 3854 HI 38076	Colorimétrique Checker disc	0.0-3.0 mg/l	0.6 mg/l	Zincon	100	250 g
			0.0-4.0 mg/l	0.1 mg/l	Zincon	100	647 g
			0.0-20.0 mg/l	0.4 mg/l			

* 1 mg/l = 1 ppm

Pour réactifs de recharge, voir section V. Pour accessoires, voir section U.