

Sodium, Sulfates

Sodium échangeable et besoins en gypse

Les sols alcalins sont caractérisés par une basse conductivité électrique (la EC), une proportion élevée de sodium échangeable et la présence de carbonate et de bicarbonate de sodium. Une alcalinité élevée ralentit la croissance de plantes puisqu'elle provoque une solubilisation incomplètes des nutriments tels que le fer, le cuivre et le manganèse. Une carence en fer peut en effet causer la chlorose, une maladie provoquant le blanchissement ou le jaunissement des feuilles. Il est possible de corriger l'alcalinité du sol en y ajoutant un composé (généralement du gypse) qui diminue le sodium et abaisse le pH. La trousse **HANNA instruments**® détermine la quantité exacte de gypse requise à la correction du sol.

Sulfates

Les sulfates sont largement présents dans les eaux naturelles. Ils ne sont pas toxiques mais leur niveau doit être maintenu sous un certain seuil car ils causent un goût désagréable à l'eau. La concentration de sulfates est plus grande près des zones de rejets industriels tels que les mines. Les sulfates sont largement utilisés comme nutriments dans le domaine de l'agriculture. La trousse **HANNA instruments**® couvre une gamme étendue pour l'analyse des sulfates.



HI 38000 - Sulfates



HI 38001 - Sulfates

Paramètre	Code	Méthode	Gamme*	Résolution minimale	Méthode Chimique	Nombre de tests	Poids
Sodium échangeable (ES) et Besoins en gypse (GR)	HI 38083	Titration	ES: 0.00-56.40 meq	1.95 meq/100 g sol	Sulfate de calcium	100	883 g
			GR: 0.0-213.0 ton/ha	GR: 3.8 ton/ha			
Sulfates (SO ₄ ²⁻)	HI 38000	Turbidimétrique	20-100 mg/l	5 mg/l	Chlorure de baryum	100	290 g
	HI 38001	Titration	100-1000 mg/l 1000-10000 mg/l	10 mg/l 100 mg/l	Chlorure de baryum	200	640 g

* 1 mg/l = 1 ppm

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