

PRINCIPE D'ANALYSE

En milieu acide, la silice forme avec le molybdate d'ammonium un complexe silico-molybdique de coloration jaune d'intensité croissante avec la concentration en silice.

MATERIEL

Comparateur standard	1CH003
Cuvettes graduées A et B	1CA005
Tube plastique gradué	14TP00
Jauge	1J0000
Plaquette SILICE 3 à 50 mg/l	1PS003

REACTIFS

	60 ml	125ml
Réactif Silice Haute Teneur	1RS011	1RS010
Acide Oxalique 10%	1AO000	1AO001
Acide Chlorhydrique	1AC000	

MODE OPERATOIRE

- Prélever 20ml d'eau à analyser dans le tube plastique.
- Ajouter 15 gouttes de Réactif Silice Haute Teneur et mélanger.
- Ajouter 6 gouttes d'Acide Chlorhydrique $\frac{1}{2}$ et mélanger.
- Attendre 5 minutes.
- Ajouter 15 gouttes d'Acide Oxalique et mélanger.
- Rincer puis remplir l'une des cuvettes jusqu'au trait B avec de l'eau additionnée de réactifs, la placer dans le comparateur du côté du repère « Réactifs ».
- Rincer puis remplir l'autre cuvette jusqu'au trait B avec de l'eau non additionnée de réactifs, la placer dans le comparateur à côté de la précédente.
- Placer la plaquette "SILICE 3 à 50 mg/l" dans le logement situé sous la face antérieure du comparateur, et le porter à hauteur des yeux en faisant face à la lumière mais non au soleil. Faire coulisser la plaquette jusqu'à ce qu'un écran coloré ait la même teinte que l'eau additionnée de réactifs. La valeur indiquée sur cet écran donne la teneur en Silice (SiO₂) en mg/l.



ORCHIDIS LABORATOIRE