

Méthode d'analyse

MA. 104 – S.S 2.0

2024-11-20 (révision 2)

Détermination des solides en suspension
totaux : méthode gravimétrique

Coordination et rédaction

Cette publication a été réalisée par le Centre d'expertise en analyse environnementale du Québec (CEAEQ) du ministère de l'Environnement, de la Lutte contre les changements climatiques, de la Faune et des Parcs (MELCCFP). Elle a été produite par la Direction des communications du MELCCFP.

Renseignements

Téléphone : 418 521-3830
1 800 561-1616 (sans frais)

Télécopieur : 418 646-5974

Formulaire : www.environnement.gouv.qc.ca/formulaires/renseignements.asp

Internet : www.environnement.gouv.qc.ca

Pour obtenir un exemplaire du document

Centre d'expertise en analyse environnementale du Québec
Ministère de l'Environnement, de la Lutte contre les changements
climatiques, de la Faune et des Parcs
675, boul. René-Lévesque Est, 4^e étage, boîte 23
Québec (Québec) G1R 5V7

Téléphone : 418 521-3848

Ou

Visitez notre site Web : www.environnement.gouv.qc.ca

Dépôt légal – 2024

Bibliothèque et Archives nationales du Québec

ISBN : 978-2-550-99153-3 (PDF)

Tous droits réservés pour tous les pays.

© Gouvernement du Québec, 2024

TABLE DES MATIÈRES

Introduction	1
1. Domaine d'application	2
2. Principe et théorie	2
3. Interférence	2
4. Conservation	2
5. Matériel et appareillage	2
6. Réactifs et étalons	2
7. Protocole d'analyse	3
7.1 Préparation du matériel	3
7.2 Dosage	3
8. Calcul et expression des résultats	3
9. Critères d'acceptabilité	4
10. Bibliographie	4

Introduction

Les solides en suspension dans l'eau sont constitués par de la matière organique et de la matière minérale. Ils proviennent de sources naturelles, d'effluents municipaux et industriels, du ruissellement des terres agricoles et des retombées de particules atmosphériques. Les eaux **présentant** des niveaux élevés de solides en suspension sont turbides et inesthétiques. La concentration des solides en suspension est mesurée pour différentes activités et applications réglementaires.

1. Domaine d'application

Cette méthode s'applique à la détermination des solides en suspension totaux dans l'eau potable, les eaux de surface, les eaux souterraines et les eaux usées. Deux types de filtres (porosité) sont utilisés selon les besoins ou l'entente avec le client, soit des filtres de 1,2 µm, soit des filtres de 0,45 µm.

Le domaine d'application pour la mesure des solides en suspension se situe entre 1 et 20 000 mg/l.

2. Principe et théorie

Les solides en suspension totaux sont obtenus en faisant passer une portion d'un échantillon à travers un filtre préalablement séché à 105 °C et pesé. Les solides retenus sur le filtre sont séchés à 105 °C, puis pesés de nouveau. Le poids des solides en suspension est obtenu en faisant la différence entre le poids du filtre et des solides séchés et le poids initial du filtre, tout en tenant compte du volume filtré.

3. Interférence

Une eau fortement minéralisée, dont le contenu est hygroscopique, requiert un temps de séchage prolongé.

4. Conservation

Prélever un échantillon représentatif d'environ 500 ml dans un contenant de plastique ou de verre et le conserver à 4 °C. Le délai de conservation entre le prélèvement et l'analyse ne doit pas excéder 7 jours.

5. Matériel et appareillage

Les marques de commerce ci-dessous ne sont mentionnées qu'à titre de renseignement.

- 5.1. Rampe de filtration
- 5.2. Filtre en fibre de verre, 47 mm, d'une porosité de 1,2 µm
- 5.3. Filtre en nitrocellulose, 47 mm, d'une porosité de 0,45 µm
- 5.4. Étuve à une température de 105 °C ± 5 °C
- 5.5. Balance analytique dont la sensibilité est de 0,01 mg

6. Réactifs et étalons

L'eau utilisée est de l'eau distillée ou déminéralisée.

7. Protocole d'analyse

Pour toute série d'échantillons, les recommandations des *Lignes directrices concernant les travaux analytiques en chimie* (DR-12-SCA-01) sont suivies pour s'assurer d'une fréquence d'insertion adéquate en ce qui concerne les éléments de contrôle et d'assurance de la qualité (blanc, matériaux de référence, duplicata, etc.). Tous ces éléments d'assurance et de contrôle de la qualité suivent les mêmes étapes du protocole analytique que les échantillons.

Un filtre témoin (blanc) doit suivre les mêmes étapes que les filtres utilisés pour les échantillons.

7.1 Préparation du matériel

Aucune préparation spéciale du matériel n'est requise pour cette analyse.

7.1.1 Conditionnement des filtres

- Déposer le filtre dans une nacelle d'aluminium préalablement identifiée.
- Conditionner le filtre en le plaçant à l'étuve à 105 °C pendant au moins 2 heures.
- Laisser refroidir le filtre dans un dessiccateur pendant au moins 4 heures.
- Peser le filtre à l'aide d'une balance analytique (sensibilité de 0,01 mg) avant de l'utiliser.

7.2 Dosage

- Homogénéiser l'échantillon.
- Placer le filtre sur l'entonnoir à filtration en notant bien son numéro. Filtrer un volume d'échantillon homogène, de préférence 500 ml, ou jusqu'à ce que la vitesse de filtration diminue de façon perceptible. Le volume peut atteindre 1 litre dans le cas de faibles quantités de matières en suspension.
- Noter le volume d'échantillon filtré.
- Laver le filtre avec 3 portions successives d'environ 20 ml d'eau. Maintenir le vide jusqu'à ce que la filtration soit **achevée**.
- Déposer le filtre dans la nacelle d'aluminium pré-identifiée sur un autre filtre de même type non conditionné. (Ce filtre empêchera le filtre contenant l'échantillon d'adhérer à la nacelle et en facilitera la manipulation.)
- Sécher le tout pendant la nuit, ou au moins 6 heures, à l'étuve, à 105 °C. Sortir la nacelle du four et laisser refroidir au moins 4 heures au dessiccateur. Peser le filtre sec et noter le poids.

8. Calcul et expression des résultats

Les résultats sont exprimés d'après l'équation suivante.

$$C = \frac{A - B - D}{E} \times 1\,000\,000$$

où

C : concentration des solides en suspension dans l'échantillon (mg/l);

A : poids du filtre et des solides (g);

B : poids du filtre (g);

D : différence de poids du filtre témoin (g);

E : volume d'échantillon utilisé (ml);

1 000 000 : facteur de conversion entre ml et l et entre g et mg.

9. Critères d'acceptabilité

Élément de contrôle	Critère d'acceptabilité
Matériaux de référence	La valeur obtenue doit être à l'intérieur de la moyenne ± 2 écarts types. Une vérification du processus est amorcée lorsque le résultat est compris entre ± 2 et ± 3 écarts types.
Duplicata et réplikat	Les valeurs obtenues ne doivent pas différer de plus de 15 % de la valeur moyenne de la concentration analysée.
Blanc	La valeur (poids) du témoin est soustraite systématiquement de tous les échantillons. La valeur du blanc ne doit pas excéder $\pm 0,0006$ g.

Les chimistes peuvent valider les résultats des analyses à partir de l'ensemble des données du contrôle de la qualité, même s'il y a dépassement des critères.

10. Bibliographie

NOTE - Pour les références datées, seule l'édition citée s'applique. Pour les références non datées, se référer à la dernière édition du document.

AMERICAN PUBLIC HEALTH ASSOCIATION, AMERICAN WATER WORKS ASSOCIATION AND WATER POLLUTION CONTROL FEDERATION. *Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater*, 2540 Solids, 23^e édition, 2018.

CENTRE D'EXPERTISE EN ANALYSE ENVIRONNEMENTALE DU QUÉBEC. *Lignes directrices concernant les travaux analytiques en chimie*, DR-12-SCA-01, ministère de l'Environnement et de la Lutte contre les changements climatiques, édition courante. [http://www.ceaeq.gouv.qc.ca/accreditation/PALA/DR12SCA01_lignes_dir_chimie.pdf]

CENTRE D'EXPERTISE EN ANALYSE ENVIRONNEMENTALE DU QUÉBEC. *Protocole pour la validation d'une méthode d'analyse en chimie*, DR-12-VMC, ministère de l'Environnement et de la Lutte contre les changements climatiques, édition courante. [http://www.ceaeq.gouv.qc.ca/accreditation/PALA/DR12VMC_protocole_val_chimie.pdf]



**Environnement,
Lutte contre
les changements
climatiques,
Faune et Parcs**

Québec 