(18) Copper (free/combinded/total)

Tablet

0.00 - 5.00 mg/l (fCu)

Internal Name: 18-Copper-tab



Copper N°1 Photometer (TbsHCu1)
Copper N°2 Photometer (TbsPCu2)

Процедура вимірювання:

1	Залийте 10 мл досліджуваної води в чисту 24-міліметрову кювету.
2	Закрутіть кришку кювети.
3	Вставте кювету у PrimeLab. Зверніть увагу на стрілку на передній частині кювети.
4	Запустіть ZERO вимірювання.
5	Знову вийміть кювету.
6	Відкрутіть кришку з кювети.
7	Додайте 1 таблетку фотометра Copper N°1 до досліджуваної води в кювету.
8	Роздавіть таблетку чистою паличкою для перемішування.
9	Помішуйте паличкою протягом 20 секунд до повного розчинення реагенту.
10	Закрутіть кришку кювети.
11	Вставте кювету у PrimeLab. Зверніть увагу на стрілку на передній частині кювети.
12	Натисніть кнопку TEST, щоб розпочати вимірювання.
13	Виміряне значення fCu (вільна мідь) негайно з'явиться на дисплеї.
14	Знову вийміть кювету.
15	Відкрутіть кришку з кювети.
16	Додайте 1 таблетку фотометра Copper N°2 у воду для аналізу в кюветі.
17	Роздавіть таблетку чистою паличкою для перемішування.
18	Помішуйте паличкою протягом 20 секунд до повного розчинення реагенту.
19	Закрутіть кришку кювети.
20	Вставте кювету у PrimeLab. Зверніть увагу на стрілку на передній частині кювети.
21	Натисніть кнопку TEST, щоб розпочати вимірювання.

21 Виміряне значення для fCu = "вільна мідь"; cCu = "комбінована мідь"; tCu = "загальна мідь" негайно з'явиться на дисплеї.

Notes:

- Для аналізу загальної міді потрібна наступна процедура: i) Додайте концентровану сірчану кислоту до досліджуваного зразка (1 мл на 100 мл досліджуваного зразка). Кип'ятіть протягом 10 хвилин, щоб усе розчинилося. Тепер охолодіть досліджуваний зразок. Потім додайте аміак і доведіть зразок до pH 3 - 5. Початковий об'єм рідини в 100 мл необхідно заповнити деіонізованою водою. Тепер аналіз можна проводити, як описано, з 10 мл отриманої рідини.ii) За наявності органічних сполук може знадобитися окислення попередньо очищеної води (руйнування комплексів міді). Додайте концентровану сірчану кислоту та концентровану азотну кислоту досліджуваний зразок (по 1 мл на 100 мл). Тепер охолодіть досліджуваний зразок. Тепер можна проводити аналіз відповідно до опису.
- Для аналізу вода повинна мати значення pH 4 - 6. Сильно кисла вода з pH <2 повинна бути нейтралізована 8 моль/л гідроксиду калію.
- Ще повністю розчинений порошок не впливає на точність вимірювання.
- Порушення: i) Цианіди (CN-): Щоб забезпечити повний розвиток кольору, необхідно збагатити досліджуваний зразок 0,2 мл формальдегіду та почекати 4 хвилини. Тепер можна проводити аналіз як описано. Результат тесту слід помножити на 1,02.ii) Срібло (Ag^+): Срібло може спричинити почорніння зразка. Додайте насичений розчин хлориду калію (10 крапель на 75 мл). Потім досліджуваний зразок необхідно пролити через тонкий фільтр. Тепер аналіз проводиться, як описано, з 10 мл відфільтрованої рідини.