

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

ВОДА

МЕТОДИКА СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ХЛОРОФИЛЛА *a*

Издание официальное

БЗ 3—99

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва



ГОСТ 17.1.4.02-90, Вода. Методика спектрофотометрического определения хлорофилла - а
Water. Spectrophotometric determination of chlorophyll a

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Институтом океанологии АН СССР, соисполнитель — Гидрохимический институт Госкомгидромета СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

М.Е. Виноградов, член-корр. АН СССР; Б.В. Коновалов, канд. биол. наук (руководители темы); В.А. Кимстач, д-р хим. наук; А.А. Назарова, канд. хим. наук; Т.О. Гончарова, канд. хим. наук

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по охране природы от 03.07.90 № 28

3. ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта
ГОСТ 8.513—84	11	ГОСТ 3956—76	4.1
ГОСТ 12.1.005—88	12	ГОСТ 4158—80	4.5
ГОСТ 12.1.007—76	12	ГОСТ 6419—78	4.6
ГОСТ 17.1.5.04—81	2	ГОСТ 6709—72	4.3
ГОСТ 1770—74	5.10	ГОСТ 9147—80	5.4
ГОСТ 2603—79	4.2	ГОСТ 25336—82	5.9
ГОСТ 3118—77	4.4	ИСО 5667-2—83	2

5. ПЕРЕИЗДАНИЕ. Июль 1999 г.

Редактор *М.И. Максимова*
Технический редактор *О.Н. Власова*
Корректор *С.И. Фирсова*
Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Изд. лин. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 03.08.99. Подписано в печать 09.09.99. Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 1,07.
Тираж 218 экз. С3628. Зак. 752.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.

Набрано и Издательство на ПЭВМ

Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", Москва, Липкин пер., 6.
Пар № 080102

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

ВОДА

**Методика спектрофотометрического определения
хлорофилла *a***

Water. Spectrophotometric determination
of chlorophyll *a*

ОКСТУ 2209

ГОСТ
17.1.4.02—90

Дата введения 01.01.91

ВВЕДЕНИЕ

Хлорофилл *a* — основной пигмент зеленых растений, в том числе одноклеточных водорослей (фитопланктона). Из нескольких десятков пигментов, содержащихся в фотосинтетическом аппарате водорослей, хлорофиллу *a* отведена важнейшая роль в процессе фотосинтеза. Информация о концентрации хлорофилла *a* и ее изменчивости в водном объекте служит критерием при оценке запасов биомассы фитопланктона и его продукции, а также индикатором загрязнения вод. Соотношение между концентрацией хлорофилла *a* и продуктами его превращений, а также другими пигментами (хлорофилл *b*, хлорофилл *c₁+c₂*, каротиноиды) характеризуют физиологическое состояние водорослей.

1. НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ РАСПРОСТРАНЕНИЯ

1.1. Методика регламентирует определение содержания хлорофилла *a* фитопланктона в пробах вод морских и поверхностных суши. Допускается использовать данную методику для определения хлорофилла *a* микрофитобентоса и микрофлоры льда. Результаты определений по данному стандарту могут быть использованы для калибровки непрямых методов оценки содержания хлорофилла *a*, в том числе при космическом зондировании состояния водных объектов, а также при регистрации роста водорослей в биохимических экспериментах.

1.2. Методика предназначена для органов государственного контроля за состоянием водных объектов, ведомственных научно-исследовательских экологических и промысловых работ.

1.3. Диапазон определяемых концентраций хлорофилла *a*, для которого устанавливаются пределы допускаемой погрешности определений, выполняемых по данной методике, составляет от 0,05 $\text{мг}\cdot\text{м}^{-3}$ до любых максимальных значений, встречающихся в природных водах.

1.4. Основными компонентами, мешающими анализу, являются хлорофилл *b*, хлорофилл *c₁+c₂*, феофитин *a*, феофорбид *a* и хлорофиллид *a*. Содержание хлорофилла *b*, хлорофилла *c₁+c₂*, суммарное содержание феофитина *a* и феофорбига *a* соизмеримо с содержанием хлорофилла *a*, поэтому поправка на присутствие этих пигментов вносится при расчете концентрации хлорофилла *a*. Содержание хлорофиллида *a* обычно несоизмеримо мало по сравнению с содержанием хлорофилла *a*, поэтому поправка на его присутствие не вносится.

1.5. Определяемое вещество — хлорофилл *a* — легко разрушается под воздействием света, при повышении температуры и в кислой среде, поэтому при проведении любых процедур, начиная с момента отбора пробы и до окончания спектрофотометрирования следует обеспечить нахождение объекта анализа (пробы, фильтра с осадком или экстракта) в затемненном прохладном месте при отсутствии паров кислоты.

1.6. Продолжительность анализа одной пробы от момента ее отбора до окончания спектрофотометрирования без учета времени хранения пробы, фильтра с осадком и экстракта не должна превышать 3 ч.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1990
© ИПК Издательство стандартов, 1999

2. ССЫЛКИ НА СТАНДАРТЫ, СОВМЕСТНО С КОТОРЫМИ ДОЛЖЕН ПРИМЕНЯТЬСЯ НАСТОЯЩИЙ СТАНДАРТ

ГОСТ 17.1.5.04 Охрана природы. Гидросфера. Приборы и устройства для отбора, первичной обработки и хранения проб природных вод. Общие технические условия.

ISO 5667-2 Качество воды. Отбор проб. Часть 2. Руководство по технике отбора проб.

3. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

В основе метода — спектрофотометрирование экстракта пигментов до и после его подкисления раствором соляной кислоты. Расчеты концентрации хлорофилла *a* основаны на известных удельных спектральных показателях поглощения света хлорофиллом *a* и основными компонентами, мешающими анализу.

Для приготовления экстракта пробу воды фильтруют через мембранный фильтр с нанесенным на нем слоем углекислого бария или магния, осадок размельчают (гомогенизируют), пигменты экстрагируют водным ацетоном из гомогената и удаляют центрофугированием из экстракта свето-рассеивающую взвесь.

4. РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ

- 4.1. Силикагель по ГОСТ 3956.
- 4.2. Ацетон ч.д.а. по ГОСТ 2603.
- 4.3. Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.
- 4.4. Кислота соляная х.ч. по ГОСТ 3118.
- 4.5. Барий углекислый ч.д.а. по ГОСТ 4158.
- 4.6. Магний углекислый основной ч.д.а. по ГОСТ 6419.
- 4.7. Бумага фильтровальная — по нормативно-технической документации (НТД).
- 4.8. Фильтры мембранные размерами пор 0,6—0,9 мкм: отечественного производства «Владивосток» типа МФА-МА №№ 6—9 (0,6—0,9 мкм) (см. приложение 1, п. 2) или типа МФЦ № 4 (0,6 мкм) по НТД; производства зарубежных фирм Sypror № 4 (0,85 мкм) или № 5 (0,6 мкм), Millipore HA, Whatman GF/F.

5. СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ И ОБОРУДОВАНИЕ

5.1. Спектрофотометр. Выделяемый спектральный интервал должен быть не более 2—3 нм, точность установки длин волн в диапазоне 430—750 нм не ниже ± 2 нм, погрешность измерений по шкале оптических плотностей не более 0,01Б. Например спектрофотометры: двухлучевой типа СФ-18 или однолучевой типа СФ-46 по НТД.

5.2. Центрифуга лабораторная. Вместимость пробирок 10 см³, число гнезд 6(12), ускорение 4000—5000 г. Например типа ЦЛН-2 или ОПи-ВУХЛ 4.2 по НТД.

5.3. Установка фильтровальная с воронками под фильтры мембранные диаметром от 35 до 142 мм (см. приложения 3 и 4).

5.4. Гомогенизатор механический с вместимостью 10—15 см³. Ступка фарфоровая № 1—3 (диаметр 50—90 мм) с пестиком № 2 (диаметр 22—34 мм) по ГОСТ 9147. Рекомендуется также устройство из стекла, схема которого дана в приложении 5.

5.5. Насос вакуумный, типа НВР-1 или ЗНВР-1Д, или отсасыватель хирургический ОХ-10 по НТД.
5.6. Батометр (см. приложение 1, п. 1).

5.7. Канистры полизиленовые черного цвета вместимостью 3, 5, 10 и 20 дм³.

5.8. Ведро полизиленовое или эмалированное.

5.9. Эксикатор диаметром 140, 190 или 250 мм по ГОСТ 25336.

5.10. Пробирки стеклянные градуированные с притертой пробкой на 10 см³ с ценой деления 0,1 см³ по ГОСТ 1770 и НТД.

6. ПОДГОТОВКА РЕАКТИВОВ И ФИЛЬТРОВ

6.1. Порошок углекислого бария (BaCO₃) тщательно растирают в фарфоровой ступке с добавлением небольшого количества дистиллированной воды или фильтрованной природной. Из полученной массы удаляют самую грубую фракцию, оседающую со скоростью более 0,5 см·с⁻¹, после чего эту массу используют для приготовления суспензии. Рекомендуемая концентрация BaCO₃

в суспензии $30 \text{ г}\cdot\text{дм}^{-3}$. Порция суспензии, добавляемой в фильтровальную воронку перед фильтрованием, берется из расчета 20 мг BaCO_3 на 1 см^2 поверхности фильтра.

6.2. Мембранные фильтры готовят в зависимости от типа материала фильтра. Некоторые типы фильтров выпускают готовыми к использованию (например стекловолокнистые фильтры типа GF/F), другие требуют предварительного вымачивания или даже кипячения в воде. Например фильтры типа Synpor необходимо трижды прокипятить по 10—15 мин в свежих порциях дистиллированной воды. После кипячения следует провести выбраковку деформированных фильтров. Готовые фильтры хранят в сухом состоянии.

6.3. Приготовление 1 дм^3 90 %-ного водного ацетона проводят смешением $0,9 \text{ дм}^3$ 100 %-ного ацетона и $0,1 \text{ дм}^3$ дистиллированной воды. В приготовленный раствор добавляют порцию MgCO_3 из расчета $1—2 \text{ г}$ на 1 дм^3 раствора, суспензию тщательно перемешивают в течение 20—30 с и хранят не более 3—5 сут в склянках из темного стекла.

6.4. $0,5 \text{ см}^3$ концентрированной соляной кислоты растворяют в 10 см^3 ацетона. Приготовленный раствор хранят не более суток.

7. ФИЛЬТРОВАНИЕ ПРОБ ВОДЫ И ХРАНЕНИЕ ФИЛЬТРОВ

7.1. Объем пробы зависит от ожидаемой концентрации хлорофилла *a* в конкретном водном объекте и определяется в соответствии с приложением 2, при этом количество хлорофилла в пробе должно составлять от 2 до 20 мкг.

Из этих же соображений выбирается объем пробы грунта или льда при анализе микрофитобентоса или ледовой микрофлоры.

7.2. После отбора пробу необходимо немедленно профильтровать. При отсутствии такой возможности допускается хранить ее в холодильнике при температуре от 2 до 6 °С. Максимально допустимая продолжительность хранения с момента отбора — не более 2—3 ч. После хранения, перед началом фильтрования, пробу необходимо осторожно перемешать. К материалу емкости для хранения пробы предъявляются те же требования, что и к материалу для изготовления устройства для отбора пробы (см. приложение 1).

7.3. Проба воды фильтруется через мембранный фильтр (см. п. 4.8), покрытый слоем BaCO_3 (или MgCO_3). Фильтрование проводится под вакуумом или под давлением (в том числе самотеком), перепад давления — 0,15—0,2 атм.

Для получения на фильтре достаточно плотного и равномерного по толщине слоя BaCO_3 и во избежание его взмучивания фильтрование необходимо проводить в следующей последовательности: заполнить фильтровальную воронку смесью фильтрата с порцией суспензии BaCO_3 , создать перепад давления, пропустить через фильтр некоторое количество фильтрата для полного осаждения BaCO_3 , после чего приступить к фильтрованию отобранный пробы.

В процессе фильтрования необходимо следить за уровнем воды в фильтровальной воронке и не допускать размывания слоя BaCO_3 струей, поступающей в воронку.

После окончания фильтрования для подсушки фильтра следует поддержать перепад давления в течение еще 5—10 с.

7.4. При значительной мутности пробы допускается применение фильтров с диаметром пор до $2,5 \text{ мкм}$ и перепад давления до 0,5—0,6 атм. При этом допускается для последующего приготовления экстракта (см. разд. 8) использовать слой BaCO_3 вместе с фильтром. В этом случае необходимо убедиться в отсутствии потерь водорослей вследствие их продавливания через слой BaCO_3 и фильтр. Контрольное определение содержания хлорофилла рекомендуется проводить, отфильтровывая мутную пробу на фильтр большого диаметра (или на несколько фильтров того же диаметра) с порами 0,6—0,9 мкм при перепаде давления 0,2 атм. Допускается контролировать присутствие хлорофилла в фильтрате с помощью флуориметра.

7.5. Продолжительность фильтрования не должна превышать 40—60 мин.

7.6. Сразу же после фильтрования необходимо подсушить фильтр с помощью фильтровальной бумаги, подкладывая ее в несколько слоев под фильтр и меняя 2—3 раза в течение 10—15 мин. Затем осадок с фильтра снять и перенести в гомогенизатор.

С. 4 ГОСТ 17.1.4.02—90

При невозможности начать гомогенизацию и экстрагирование немедленно фильтр с осадком необходимо тщательно высушить, поместив его в эксикатор с силикагелем, и хранить в холодильнике при температуре минус 10—0 °С. Во избежание потерь вследствие рассыпания осадка с фильтров при их хранении и транспортировке допускается хранить фильтры свернутыми пополам осадком внутрь.

7.7. Срок хранения должен быть по возможности сокращен и не превышать 1 мес (в морозильной камере при температуре ниже минус 20 °С — до 3 мес).

8. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

8.1. Гомогенизация и экстрагирование. Слой BaCO_3 , содержащий отфильтрованную взвесь, снимают скальпелем с мембранныго фильтра и количественно переносят в механический гомогенизатор. После добавления туда же нескольких кубических сантиметров 90 %-ного ацетона в течение 1 мин взвесь растирают. Для экстрагирования пигментов гомогенат в течение 30 мин выдерживают при комнатной температуре. Полученный экстракт сливают в центрифужную пробирку. Осадок повторно растирают в гомогенизаторе в течение 1 мин при добавлении новой порции 90 %-ного ацетона. Через 30 мин вторую порцию экстракта вместе с осадком сливают в ту же центрифужную пробирку. Остатки экстракта и взвеси со ступицы и пестика смывают минимальным количеством 90 %-ного ацетона и также сливают в центрифужную пробирку с экстрактом.

При анализе фитопланктона, богатого зелеными и сине-зелеными водорослями с толстыми оболочками или слизью, для повышения полноты гомогенизации при растирании допускается добавить кварцевый песок или толченое стекло марки «пирекс».

Взвесь, осажденную на фильтр из стекловолокна, допускается гомогенизировать вместе с фильтром. В этом случае следует использовать гомогенизатор со сферическими рабочими поверхностями.

Кроме механического растирания, допускаются другие способы гомогенизации, например с помощью ультразвука. При этом способе необходимо следить за отсутствием чрезмерного, выше 40 °С, нагрева обрабатываемой взвеси.

Высокая степень гомогенизации достигается также продавливанием замороженной взвеси под большим давлением через узкое отверстие (фильтру).

8.2. Центрифугирование. Светорассеивающую взвесь удаляют из экстракта центрифугированием при 4000—5000 g в течение 15 мин, например на центрифуге типа ЦЛН-2 при 8000 об/мин. Чистота экстракта контролируется по оптической плотности на 750 нм. Последняя не должна превышать 0,005Б на каждый сантиметр рабочей длины кюветы. При более высокой плотности центрифугирование следует повторить.

После центрифугирования экстракт следует перенести в стеклянную мерную пробирку, при необходимости, добавляя 90 %-ный ацетон, довести его объем до объема фотометрической кюветы и закрыть пробирку притертой пробкой (см. приложение 2, табл. 5).

Подготовленный к фотометрированию экстракт допускается хранить в холодильнике при температуре 0—5 °С не более 1 сут.

8.3. Спектрофотометрирование и подкисление экстракта. При спектрофотометрировании используются кюветы с рабочей длиной от 0,5 до 5 см в зависимости от объема экстракта и его оптической плотности. Последняя должна находиться в диапазоне 0,05—0,8Б.

Отчеты оптических плотностей берутся на четырех длинах волн — 664, 647, 630 и 750 нм. Фотометрирование проводится дважды: до и после подкисления экстракта несколькими каплями приготовленного раствора соляной кислоты в ацетоне.

Количество кислоты, добавляемой в экстракт, зависит от его объема и рассчитывается таким образом, чтобы концентрация кислоты в нем равнялась 3—5 ммоль·дм⁻³. Такая концентрация будет получена, если к каждому кубическому сантиметру экстракта добавить 0,01 см³ приготовленного заранее раствора HCl (см. п. 6.4). После добавления кислоты экстракт необходимо перемешать в течение 2—3 мин.

При фотометрировании подкисленного экстракта отсчеты берутся на двух длинах волн 664 и 750 нм.

Одновременно с определением концентрации хлорофилла *a* допускается определять концентрации и других пигментов: феофитина *a*, хлорофиллов *b* и $c_1 + c_2$, суммарную концентрацию каротиноидов, а также пигментный индекс (см. п. 9.3). С этой целью необходимо до подкисления экстракта дополнительно взять отсчеты еще на двух длинах волн — 430 и 480 нм.

9. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

9.1. Концентрацию хлорофилла *a* в пробе (c_{xa}), вычисляют по формуле

$$c_{xa} = 2,44 \frac{D_{664} - D_{664}^k}{D_{664}} c'_{xa}, \quad (1)$$

где D_{664} и D_{664}^k — оптические плотности экстракта в белах на длине волны 664 нм до и после его подкисления. Концентрации хлорофилла *a* в пробе, мкг·дм⁻³, без поправки на присутствие феофитина *a* (c'_{xa}) вычисляют по формуле

$$c'_{xa} = (11,85D_{664} - 1,54D_{647} - 0,08D_{630}) \cdot \frac{V_3}{V_{np} \cdot l}, \quad (2)$$

где D_{630} и D_{647} — оптические плотности экстракта в белах на длинах волн 630 и 647 нм;

V_3 — объем экстракта, см³;

V_{np} — объем пробы, дм³;

l — длина кюветы, см.

9.2. Концентрации других пигментов ($c_{\phi a}$, c_b , $c_{c_1 + c_2}$, c_k), мкг·дм⁻³, рассчитывают по формулам

$$c_{\phi a} = 2,44 \frac{1,7D_{664}^k - D_{664}}{D_{664}} c'_{xa}; \quad (3)$$

$$c_b = (21,03D_{647} - 5,43D_{664} - 2,66D_{630}) \cdot \frac{V_3}{V_{np} \cdot l}; \quad (4)$$

$$c_{c_1 + c_2} = (24,52D_{630} - 1,67D_{664} - 7,6D_{647}) \cdot \frac{V_3}{V_{np} \cdot l}; \quad (5)$$

В том случае, если в пробе содержатся преимущественно зеленые или сине-зеленые водоросли, то концентрации каротиноидов (c_k), мкг·дм⁻³, вычисляют по формуле

$$c_k = 4D_{480} \cdot \frac{V_3}{V_{np} \cdot l}. \quad (6)$$

При доминировании диатомовых, перидиней, золотистых и разножгутиковых — по формуле

$$c_k = 10D_{480} \cdot \frac{V_3}{V_{np} \cdot l}. \quad (7)$$

9.3. Пигментный индекс в экстракте вычисляют по формуле

$$I_{430/664} = \frac{D_{430}}{D_{664}}. \quad (8)$$

9.4. Все оптические плотности, входящие в формулы (1) — (8), берутся с учетом поправки, которая равна оптической плотности на длине волны 750 нм. Эта поправка вычитается из значения измеренной оптической плотности.

За результат определений принимают единичный результат для каждой пробы.

10. ПОГРЕШНОСТЬ ОПРЕДЕЛЕНИЙ

При соблюдении требований, предусмотренных данным стандартом, погрешность текущих определений хлорофилла $a \pm \delta$, в процентах не будет превышать значений, указанных в табл. 1.

Таблица 1

Концентрация хлорофилла a в пробе воды, мкг·дм $^{-3}$	Ориентировочная концентрация хлорофилла a в экстракте, мкг·см $^{-3}$	Погрешность $\pm \delta$, %
<0,02	<0,25	100
0,02—0,07	0,25—0,5	50
0,07—0,2	0,5—1,5	30
0,2—0,7	1,5—2,5	20
>0,7	>2,5	10

11. РЕГУЛЯРНЫЙ КОНТРОЛЬ ПОГРЕШНОСТИ ТЕКУЩИХ ОПРЕДЕЛЕНИЙ

Строгое соблюдение требований настоящего стандарта обеспечивает исключение всех составляющих погрешности, кроме тех, которые возникают при фотометрировании экстракта. Поэтому для обеспечения текущих определений с регламентированной погрешностью наряду с соблюдением требований, установленных методикой, следует регулярно контролировать погрешность, возникающую при спектрофотометрировании.

С этой целью в соответствии с требованиями ГОСТ 8.513 необходимо ежегодно проводить обязательную государственную поверку спектрофотометра. Кроме того, перед каждой серией текущих определений, но не реже одного раза в месяц следует оценивать погрешность определений оптической плотности и установки шкалы длин волн путем сравнения спектров контрольных светофильтров, входящих в комплект прибора, с их спектрами, указанными в паспорте.

12. ТРЕБОВАНИЯ К ЭКОЛОГИЧЕСКОЙ БЕЗОПАСНОСТИ ОТХОДОВ АНАЛИЗА, К БЕЗОПАСНОСТИ И КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРА

Слив отходов анализа в канализацию допускается после их предварительного разбавления не менее чем в 100 раз.

В процессе анализа требуется соблюдение мер предосторожности, регламентируемых при работе с вредными веществами (для ацетона, соляной кислоты и углекислого бария) по ГОСТ 12.1.005 и ГОСТ 12.1.007.

Лица, допускаемые к выполнению измерений, должны обладать опытом проведения типовых биохимических анализов, а также навыками обращения со спектрофотометрами.

13. ФОРМА ОТЧЕТА О ПРОВЕДЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ

В отчете должна быть следующая информация:

место, время и устройство отбора проб;

результаты должны быть выражены в соответствии с разд. 9;

любые отклонения от данной методики и другие обстоятельства, которые могут повлиять на результаты определений;

ссылка на настоящий стандарт.

БАТОМЕТРЫ И ФИЛЬТРЫ

1. Устройства для отбора проб

Устройствами для отбора проб могут служить:

батометр, срабатывающий от посыльного грузика или электрического импульса на заданной глубине;

батометр для отбора «интегральной» пробы, снабженный устройством для обеспечения равномерного поступления воды при равномерном движении батометра в слое отбора;

шланг (с насосом или без насоса);

ведро (для отбора проб с поверхности).

Материал для изготовления рабочих емкостей устройств для отбора, с которыми непосредственно контактирует отобранная пробы, должен быть непрозрачным, нетоксичным, коррозийно-стойким. Оптимально удовлетворяет этим требованиям черный полизтилен. Для батометра допускается винилпласт, оргстекло, другие пластмассы, стекло. При этом прозрачные материалы должны иметь снаружи непрозрачное покрытие. Перед началом работ устройство для отбора необходимо в течение нескольких дней выдержать в воде и тщательно отмыть.

Для изготовления батометров можно воспользоваться конструкторскими разработками, осуществленными в ОКБ океанологической техники института океанологии АН СССР (см. табл. 2). Вместимость и марки батометров указаны в табл. 2.

Таблица 2

Вместимость батометра, дм ³	Марка батометра по спецификации ОКБ от ИОАН СССР	Вместимость батометра, дм ³	Марка батометра по спецификации ОКБ от ИОАН СССР
1	БП-1-63	10	БМ ₁₀ -00-00
2,5	ОА-07.00.00.00	30	БМ ₃₀ -00-00
2,5	2БМ _{2,5} -00-00	130	2А.011.00.00.00
7	Б4-С7-65	150	0А.285.00.00.00

Кроме того, выпускается «барометр морской» вместимостью 1 дм³ марки БМ-48.

Для защиты этих батометров от коррозии рекомендуется двухразовое покрытие их внутренней поверхности лаком марки ЭДН-1 по нормативно-технической документации или аналогичным.

2. Размеры мембранных фильтров отечественного производства (мембранны «ВЛАДИПОР» типа МФА-МА ПО «ТАСМА») указаны в табл. 3.

Таблица 3

Диаметр диска, мм	Минимальный объем партии, шт.	Диаметр диска, мм	Минимальный объем партии, шт.
35 ₋₂	10000	90 ₋₃	1500
47 ₋₂	6000	142 ₋₄	500

ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОБЪЕМОВ ПРОБ

Ориентировочно оценить объем пробы при заданной величине ожидаемой концентрации хлорофилла *a* в пробе, можно по табл. 4.

Таблица 4

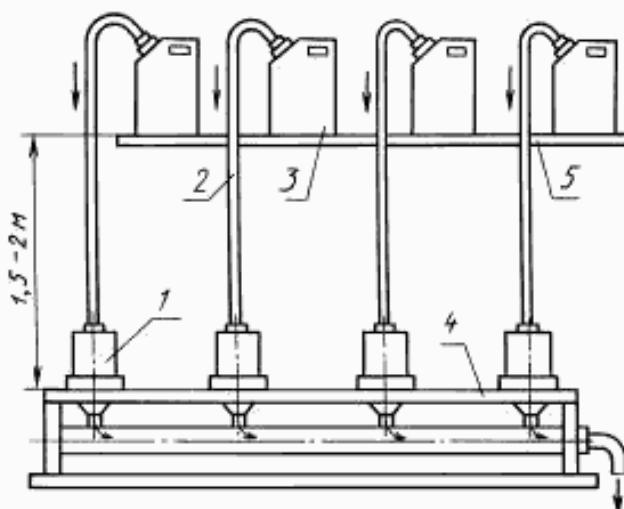
Концентрация хлорофилла <i>a</i> в пробе $\text{мг}\cdot\text{м}^{-3}$	0,05	0,1	0,5	1	5	10	50	100
Объем пробы, дм^3	Более 40	20—50 и более	5—50	2—20	0,4—4	0,2—2	0,04—0,4	0,02—0,2

П р и м е ч а н и е . Приведенные объемы проб рассчитаны, исходя из оптимального диапазона оптических плотностей экстракта на длине волны 664 нм (0,05—0,8 Б) и характерного отношения объема к рабочей длине для кювет, обычно используемых при фотометрировании. Это отношение может меняться от 2,5 до 4. При использовании специальных кювет с меньшим отношением объема к длине объем проб следует уменьшить пропорционально уменьшению указанного отношения. Ориентировочные соотношения между количеством хлорофилла *a* в экстракте, длиной кюветы (*l*), объемом экстракта в кювете (V_2), концентрацией хлорофилла *a* в экстракте (c_{xa}) и оптической плотностью D_{664} приведены в табл. 5.

Таблица 5

Количество хлорофилла <i>a</i> в экстракте, мкг	2			5			10			20		
	<i>l</i> , см	1	2	5	1	2	5	1	2	5	1	2
V_2 , см^3	4	8	20	4	8	20	4	8	20	4	8	20
c_{xa} , $\text{мкг}\cdot\text{см}^{-3}$	0,5	0,25	0,1	1,25	0,625	0,25	2,5	1,25	0,5	5	2,5	1
D_{664} , Б	0,05			0,125			0,25			0,5		

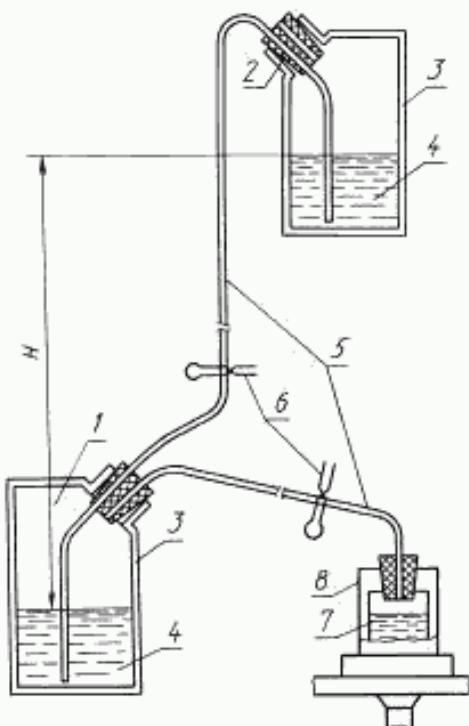
Схема фильтровальной установки для фильтрования самотеком в полевых условиях



1 — воронка фильтровальная (например В-67, разработка ОКБ ОТ ИОАН СССР, см. приложение 1);
2 — трубка полистиленовая; 3 — канюстра полистиленовая; 4 — штатив для воронок; 5 — полка для канюстр

Черт. 1

Схема установки для получения сжатого воздуха, используемого при завершении фильтрования самотеком или при фильтровании проб малого объема в полевых условиях



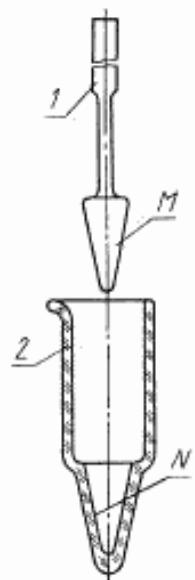
1 — сжатый воздух; 2 — пробка; 3 — канистра; 4 — вода;
5 — трубка; 6 — зажим; 7 — анализируемая проба; 8 — во-
ронка фильтровальная

Черт. 2

П р и м е ч а н и я :

1. Предпочтительнее использовать дюралевые канистры, однако, при небольшом давлении (до 0,15—0,2 атм) пригодны канистры из твердого полиэтилена.
2. Для получения запаса сжатого воздуха в нижней канистре следует:
 - а) собрать установку по схеме, изображенной на черт. 2, заполнить верхнюю канистру водой до уровня, не доходящего до пробки на несколько сантиметров;
 - б) разжать верхний зажим и зажать нижний;
 - в) наклонить верхнюю канистрю так, чтобы вода начала поступать по трубке в нижнюю, после чего возвратить ее в нормальное положение;
 - г) после перетекания воды в нижнюю канистру в ней образуется запас сжатого воздуха, давление в котором будет определяться разностью уровней воды в канистрах — Н.
3. Для создания давления можно использовать любую чистую воду (фильтрованную или водопроводную), в дюралевых канистрах — желательно пресную.

Схема гомогенизатора



1 — пестик; 2 — ступица

Черт. 3

П р и м е ч а н и е . Наружная коническая поверхность *M* пестика и внутренняя поверхность *N* ступицы взаимно пришлифованы.