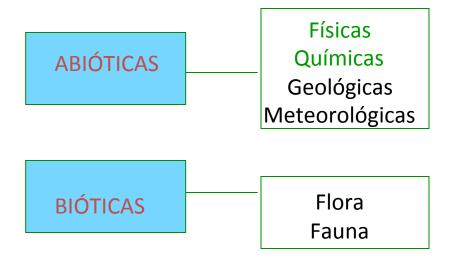
Preservação de amostras

CARACTERIZAÇÃO AMBIENTAL

Levantamento de "Variáveis Ecológicas"



COMPROMISSO: 1) realidade amostrada

2) dados consistentes

Atividades: FÍSICA QUÍMICA BIOLÓGICA





Se a preservação for necessária, não existe método universal

A definição do procedimento efetivo depende:

- ambiente estudado
- objetivos
- precisão e exatidão
- metodologias amostrais e analíticas
- disponibilidades humanas e materiais

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA				
ATIVIDADE METABÓLICA				

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	- Pequena ou nenhuma interferência - Facilidade operacional - Baixo custo	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)
ATIVIDADE METABÓLICA				
_				
_				
_				

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	- Pequena ou nenhuma interferência - Facilidade operacional - Baixo custo	- Eficiente apenas po pouco tempo (horas
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas po pouco tempo (horas
-				
-				

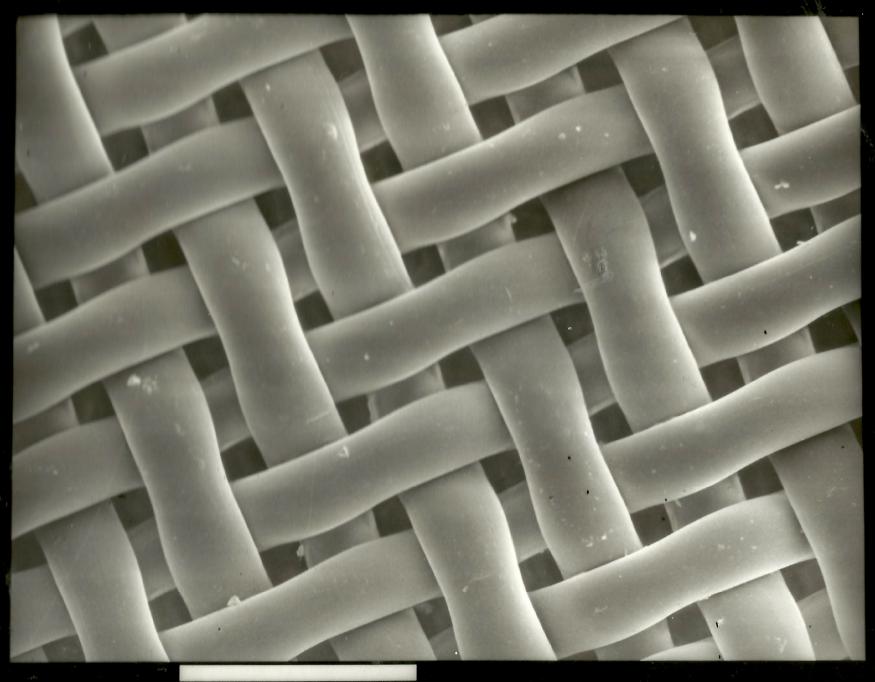
MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	- Pequena ou nenhuma interferência - Facilidade operacional - Baixo custo	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	 Possível interferência O descongelamento (e o tempo até a análise) é uma etapa crítica 	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES					
-					
_					

/IECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas) - Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 		
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Possível interferência - O descongelamento (e o tempo até a análise) é uma etapa crítica -Interferências nos métodos analíticos - Mudanças nas concentrações - Tóxicos e/ou corrosivos	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES	PRESERVAÇÃO QUÍMICA	- Preservação temporária (dias)	 Útil se outras técnicas não estão disponíveis Associação a outras técnicas 		

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	- Pequena ou nenhuma interferência - Facilidade operacional - Baixo custo	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	 Possível interferência O descongelamento (e e tempo até a análise) é um etapa crítica 	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES	PRESERVAÇÃO QUÍMICA	- Preservação temporária (dias)	 Útil se outras técnicas não estão disponíveis Associação a outras técnicas 	-Interferências nos método analíticos - Mudanças nas concentrações - Tóxicos e/ou corrosivos	
SEPARAÇÃO DE FRAÇÕES POR	FILTRAÇÃO	- Preservação temporária - Fracionamento	- Diversidade de técnicas de filtração	- Custos - Contaminação - Diferenças de retenção entre os materiais	
TAMANHO E LIMPEZA					

	PROFUNDIDADE	BARREIRA
ESQUEMA		
ESTRUTURA	matriz constituída por fibras randomicamente distribuídas, aderidas formando uma estrutura tortuosa; - partículas retidas na superfície e no interior da matriz.	 matriz mais uniforme, constituída por polímeros; - partículas retidas na superfície.
EXEMPLOS	- papel - fibra-de-vidro	 membranas de celulose; membranas de policarbonato; membranas de prata; membranas de óxido de alumínio.
VANTAGENS	 grande capacidade de retenção - alta absorção de líquidos; - baixo custo. 	 mínima absorção de líquidos; retenção de partículas na superfície possibilitando exames ao microscópio; planos com melhor foco para microscopia.
DESVANTAGENS	 tamanho de poro não definido; aprisionamento de organismos no interior da matriz filtrante; absorção de líquidos. 	- baixa capacidade de retenção; rápido entupimento.

	PROFUNDIDADE	BARREIRA
ESQUEMA		
ESTRUTURA	matriz constituída por fibras randomicamente distribuídas, aderidas formando uma estrutura tortuosa; - partículas retidas na superfície e no interior da matriz.	 matriz mais uniforme, constituída por polímeros; - partículas retidas na superfície.
EXEMPLOS	- papel - fibra-de-vidro	 membranas de celulose; membranas de policarbonato; membranas de prata; membranas de óxido de alumínio.
VANTAGENS	 grande capacidade de retenção - alta absorção de líquidos; - baixo custo. 	 mínima absorção de líquidos; retenção de partículas na superfície possibilitando exames ao microscópio; planos com melhor foco para microscopia.
DESVANTAGENS	 tamanho de poro não definido; aprisionamento de organismos no interior da matriz filtrante; absorção de líquidos. 	- baixa capacidade de retenção; rápido entupimento.



4 0 6

TIPO DE FILTRO

FOTO

VANTAGENS

DESVANTAGENS

FIBRA DE VIDRO

ex: Whatman[®] GF/F Millipore[®] AP15

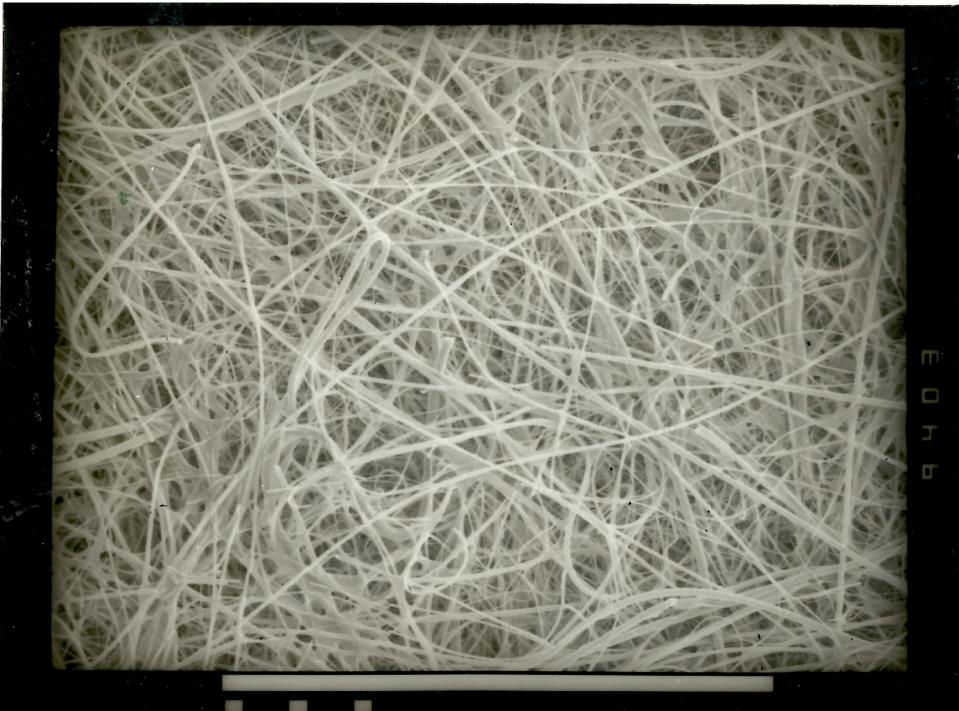


- velocidade de filtração;

- maior retenção;
- menor turbidez;
- material inorgânico;
- R\$ 170,00 (100 filtros com 47 mm de di âmet ro).

- precisam ser macerados;

- possível perda de partículas < 1 μm.



TIPO DE FILTRO

FOTO

VANTAGENS

DESVANTAGENS

FIBRA DE VIDRO

ex: Whatman[®] GF/F Millipore[®] AP15



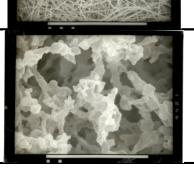
- maior retenção;
- menor turbidez;
- material inorgânico;
- R\$ 170,00 (100 filtros \cos 47 mm de di âmet ro).

- precisam ser macerados;

- possível perda de partículas < 1 μm.

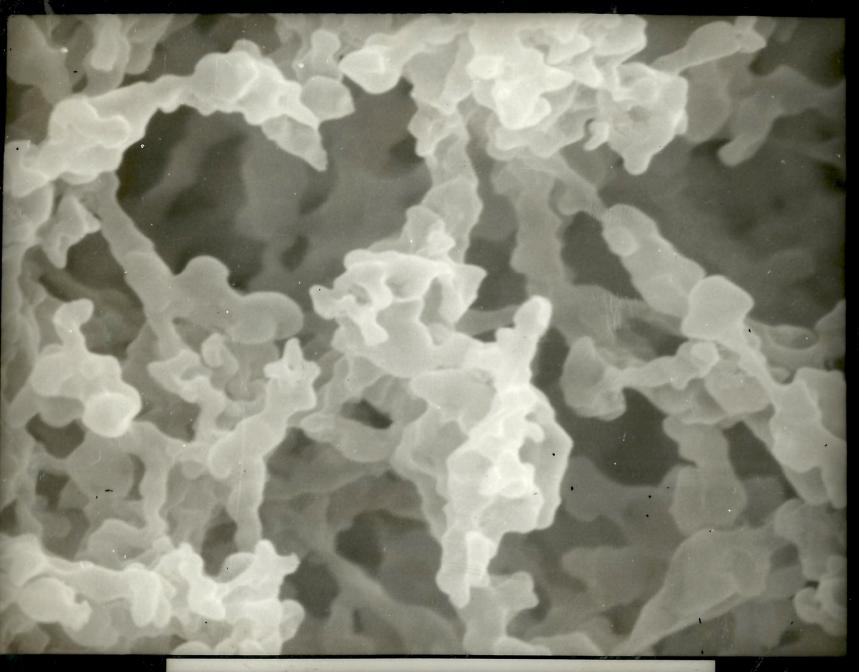
MEMBRANAS DE CELULOSE

ex: Millipore[®] HAWP 0,45 μm



- muito antigos;
- boa solubilidade em acetona;
- padrão para coliformes (APHA, 2010) e pigmentos (UNESCO, 1980). - menor retenção de partículas;

- maior turbi dez no extrato;
 - estrutura esponjosa;
 - material orgânico;
- R\$ 350,00 (100 filtros com 47 mm de diâmetro)

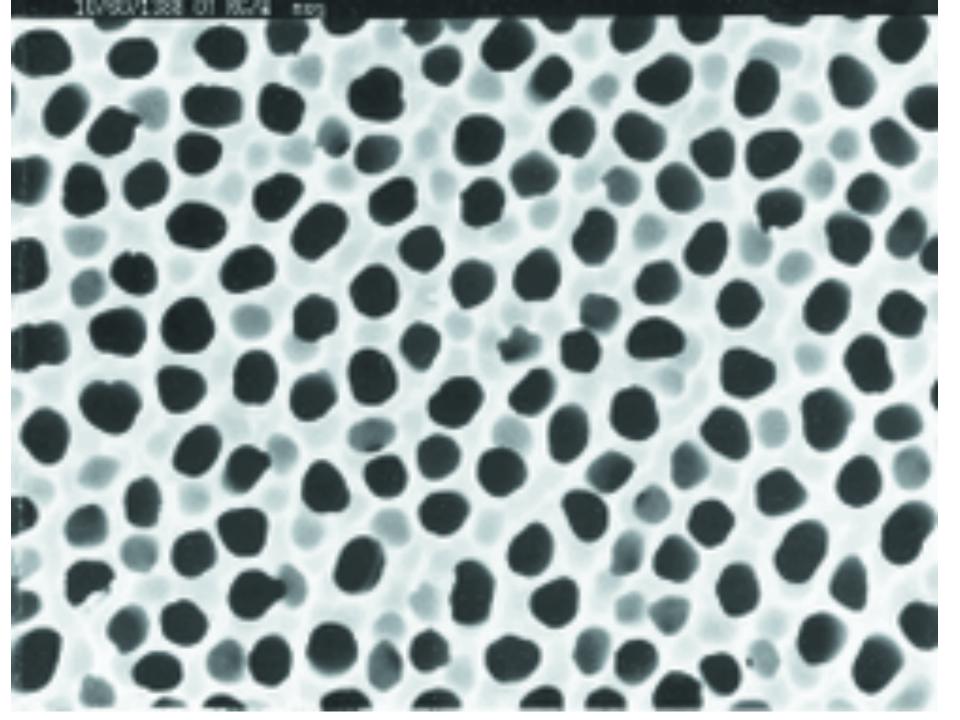


TIPO DE FILTRO FOTO VANTAGENS DESVANTAGENS - velocidade de fil tração; **FIBRA DE VIDRO** - maior retenção; - precisam ser macerados; - menor turbidez; ex: Whatman[®] GF/F Millipore[®] AP15 - possível perda de partículas < 1 μm. - material inorgânico; - R\$ 170,00 (100 filtros com 47 mm de di âmet ro). - menor retenção de partículas; - muito antigos; - maior turbi dez no extrato; **MEMBRANAS DE CELULOSE** - boa solubilidade em acetona; - estrutura esponjosa; - padrão para coliformes (APHA, 2010) e - material orgânico; ex: Millipore[®] HAWP 0,45 μm - R\$ 350,00 (100 filtros com 47 mm de pigmentos (UNESCO, 1980). diâmetro) - superfície plana - menor retenção de partículas; - fácil sobrecarga; **MEMBRANAS DE** hor foco; - estrutura esponjosa; **POLICAR BONATO** - material orgânico; - poros uniformes. - poros múltiplos; - R\$ 750,00 (100 filtros com 47 mm de ex: Nuclepore® diâmetro)

6.

80

TIPO DE FILTRO FOTO VANTAGENS DESVANTAGENS - velocidade de filtração; **FIBRA DE VIDRO** - maior retenção; - precisam ser macerados; - menor turbidez; ex: Whatman® GF/F - possível perda de partículas < 1 μm. - material inorgânico; Millipore® AP15 - R\$ 170,00 (100 filtros com 47 mm de di âmet ro). - menor retenção de partículas; - muito antigos; - maior turbi dez no extrato; **MEMBRANAS DE CELULOSE** - boa solubilidade em acetona; - estrutura esponjosa; - padrão para coliformes (APHA, 2010) e - material orgânico; ex: Millipore[®] HAWP 0,45 μm pigmentos (UNESCO, 1980). - R\$ 350,00 (100 filtros com 47 mm de diâmetro) - superfície plana - menor retenção de partículas; - fácil sobrecarga; **MEMBRANAS DE** L mel hor foco; - estrutura esponjosa; **POLICARBONATO** - material orgânico; - poros uniformes. - poros múltiplos; - R\$ 750,00 (100 filtros com 47 mm de ex: Nuclepore® diâmetro) - material inorgânico; - superfície plana - pouco conhecidos; **MEMBRANAS DE ALUMÍNIO** Lymelhor foco: -- R\$ 1.250,00 (100 filtros com 47 m m de ex: Anopore® -poros uniformes; diâmetro) - alta porosidade.



BULLETIN

PLASTICS-IRRADIATED-ETCHED: THE NUCLEPORE® FILTER TURNS 45 YEARS OLD

David M. Karl, School of Ocean and Earth Science and Technology, University of Hawaii, Honolulu, Hawaii 96822, USA; dkarl@hawaii.edu

PROLOGUE

It has been said that progress in aquatic sciences is limited by the availability of methods that can be used to observe and describe characteristics, features and processes in freshwater, estuarine and marine habitats. Many key discoveries in limnology and oceanography can be traced to inventions of new tools, instruments or technologies that are often borrowed from unrelated disciplines. Some of these are used so often in our day-to-day research activities that we rarely think about their origins, or what life must have been like before they existed. This article will recount the important steps, from theory to practice, in the development of an indispensable tool of our trade, the Nuclepore® membrane filter. In a series of high-profile scientific publications during the period 1962-1965, including four front covers of Science magazine (Figure 1), a team of physicists and engineers from the General Electric Research Laboratory (GERL) in Schenectady, New York invented and perfected a novel Plastics-Irradiated-Etched ("PIE") membrane, the predecessor to the commercially available Nuclepore® filter. The introduction of this "precision" plastic sieve facilitated the development of many new methodologies, especially in the fields of aquatic chemistry and microbiology. I thank two of the inventors, Professors Robert L. Fleischer (Union College) and P. Buford Price (University of California, Berkeley), for sharing correspondence and unpublished reports that helped to capture the facts, excitement and importance of this remarkable achievement.

NUCLEAR TRACKS IN SOLIDS

Nuclear tracks in crystalline solids were first observed by Young (1958) and later investigated by Silk and Barnes (1959), all from the Atomic Energy Research Establishment at Harwell, U.K. The passage of heavily ionizing nuclear particles through most insulating solids creates a narrow path of intense radiation damage at the atomic scale. These damaged tracks can be enlarged by treatment with an appropriate chemical reagent that preferentially attacks the damaged materials. Young (1958) etched tracks in lithium fluoride crystals and mica and viewed them optically;

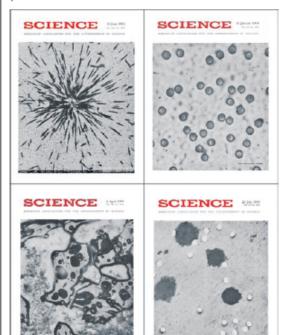
ASLO

Advancing the science of limnology and oceanography

then Silk and Barnes (1959) viewed fission tracks with transmission electron microscopy.

During the summer of 1961, Dr. Robert M. Walker, a physicist at GERL, calculated that it might be possible to observe cosmic

Figure 1. In a period of just two years (June 1963 – July 1965), the pioneering research on fission tracks in solids by the GERL group resulted in numerous "high profile" papers and four front covers of Science. From full cover of Science, 140(3572), 1963; 143 (3603), 1964; 148 (3666), 1965; and 149 (3682), 1965. Reprinted with permission from AAAS.



Leaky Filters: A Warning to Aquatic Ecologists

John G. Stockner, M. Emilia Klut, and William P. Cochlan¹

Department of Fisheries and Oceans, West Vancouver Laboratory, 4160 Marine Drive, West Vancouver, B.C. V7N 1N6, Canada

Stockner, J. G., M. E. Klut, and W. P. Cochlan. 1990. Leaky filters: a warning to aquatic ecologists. Can. J. Fish. Aquat. Sci. 47: 16–23.

We examined the retention characteristics of commonly used 0.2-µm nucleation-track (Nuclepore®, Poretics®), polymer (Millipore®, Sartorius®) and inorganic membrane (Anopore®) filters. Scanning electron micrographs of the filter surface showed many to contain large holes or pores, some 5× larger than the manufacturer's stated nominal pore diameter. Electron micrographs of filtrates from both fresh and seawater samples contained a variety of organisms, including viruses, ultramicrobacteria, bacteria, phototrophic picoplankton, and larger nano- and microphytoplankton (e.g. diatoms), which we believe passed through the large openings. Total particles in the size range 1.0–12.8 µm passing through the various 0.2-µm filters tested ranged from 2.2 to 14.3%, with 'best' retention (>97%) by the Anopore®. Average particle retention for all 0.2-µm filters tested was 92.5%. Higher passage rates (lower retention) are predicted for even smaller (<1.0 µm) particles (prochlorophytes, bacteria, viruses) and investigators are urged to use care when using polycarbonate or matrix type filters for partitioning size fractions for chemical, physiological, and ecological work, and caution when interpreting results, especially if separations have not been verified by microscopy, incubation, or culture.

Les auteurs ont étudié les caractéristiques de rétention de divers filtes de 0,2-µm couramment utilisés, à savoir : les filtres obtenus par nucléation (Nuclepore®, Poretics®), les filtres de polymères (Millipore®, Sartorius®) et les membranes inorganiques (Anopore®). Des micrographies, au microscope électronique de balavage, de la surface des filtres ont montré que bon nombre de ces filtres présentaient des trous ou des pores importants dont le diamètre pouvait être de 5 fois supérieur au diamètre nominal des pores indiqué par le fabricant. Les micrographies électroniques de filtrats d'échantillons d'eau douce ou de mer ont montré la présence de divers organismes, dont des virus, des ultramicrobactéries, des bactéries ainsi que des organismes du picoplancton phototrophe et du nano et du microphytolancton plus gros (p. ex. : des diatomées), que les auteurs estiment être passés par les gros pores. Le pourcentage total des particules de la gamme de tailles, 1,0 - 12,8-μm qui ont réussi à traverser les filtres de 0,2-um testés variait de 2,2 à 14,3 %, la « meilleure » rétention (97 %) a été obtenue avec les Anopore.® Le taux de rétention des particules moyen de l'ensemble des filtres de 0,2-µm testés s'est élevé à 92,5 %. Les auteurs prévoient des taux de passage supérieurs (plus faible rétention) pour les particules plus petites (prochlorophytes, bactéries, virus) et soulignent la nécessité pour les chercheurs de faire preuve d'attention au cours de l'utilisation de filtres de polycarbonate ou de type matriciel pour le fractionnement en gammes de tailles au cours de travaux chimiques, physiologiques ou écologiques et au moment de l'interprétation des résultats, surtout lorsque les fractions obtenues ne sont pas vérifiées par microscopie, incubation ou culture.

Received May 23, 1989 Accepted September 18, 1989 (JA172)

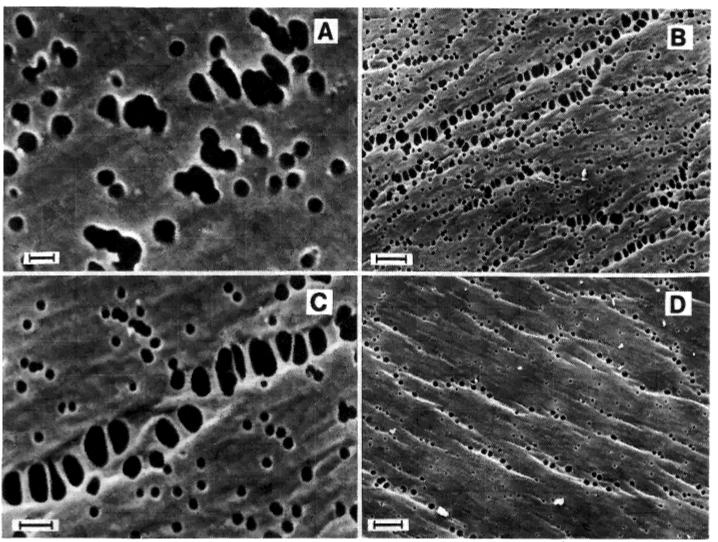
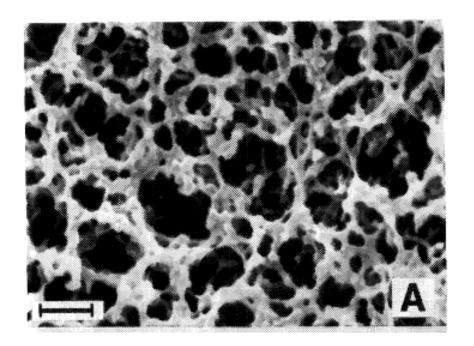


Fig. 1. Scanning electron micrographs of nucleation-track polycarbonate filters. (A) 0.1— μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (B) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (C) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (D) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 μm , (E) 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 0.2- μm Nuclepore, bar = 0.2 0.2-0.2



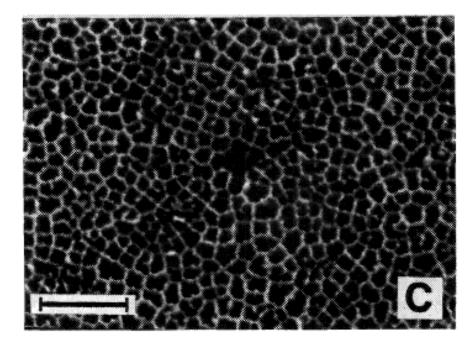


Fig. 2. Scanning electron micrographs of polymer and inorganic membrane filters. (A) 0.2- μ m Millipore, bar=4 μ m, (B) 0.2 μ m Sartorius, bar=2 μ m, (C) 0.2- μ m Anopore, bar=1 μ m.

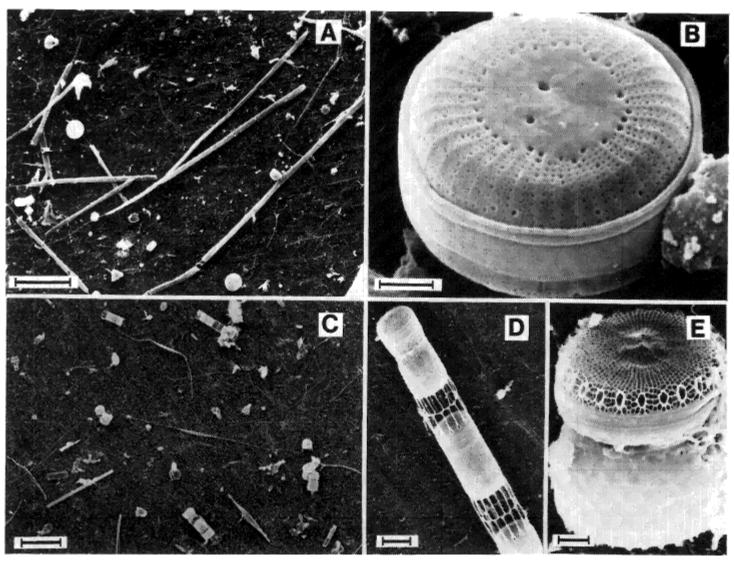


Fig. 5. Scanning electron micrographs of microphytoplankton passing 0.1 and 0.2- μ m Nuclepore filters. (A) 0.1 μ m filtrate, Sproat Lake, bar = 40 μ m, (B) Cyclotella in 0.2- μ m filtrate, Sproat Lake, bar = 1 μ m, (C) 0.2- μ m filtrate, Burrard Inlet, bar = 30 μ m, (D) Skeletonema in 0.2- μ m filtrate, Burrard Inlet, bar = 8 μ m.

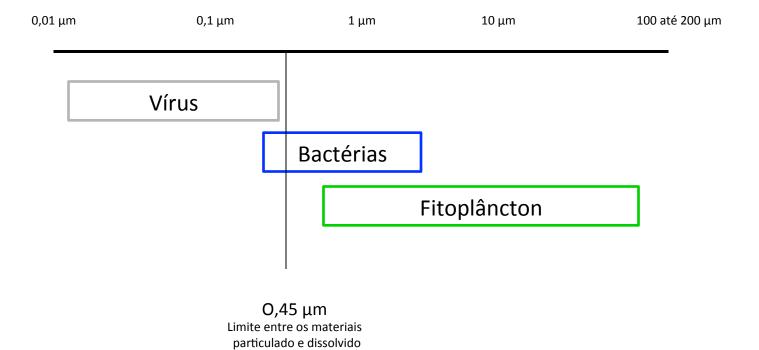
Os oceanos são realmente "mares de microrganismos"

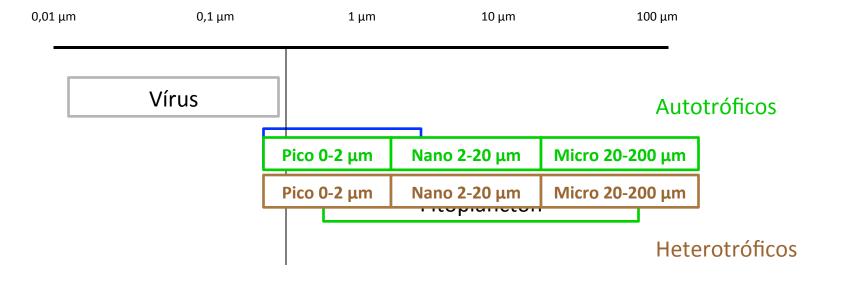
Imaginem como seria a vida no planeta Terra sem estes organismos????

0,2 a 0,6 μm de diâmetro

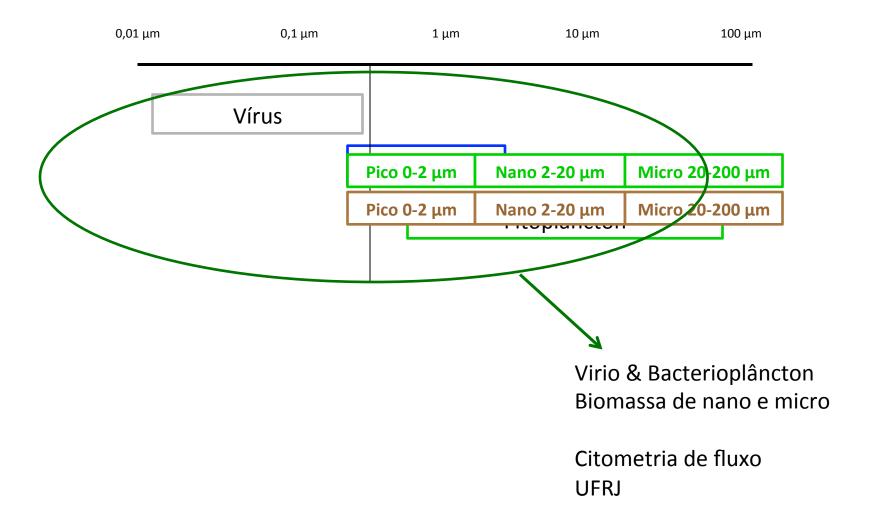
O "mundo" de uma bactéria consiste em cerca de 1 m³

10²⁹ bactérias (Whitman, 1998)





 $\begin{array}{c} \text{O,45 } \mu m \\ \text{Limite entre os materiais} \\ \text{particulado e dissolvido} \end{array}$



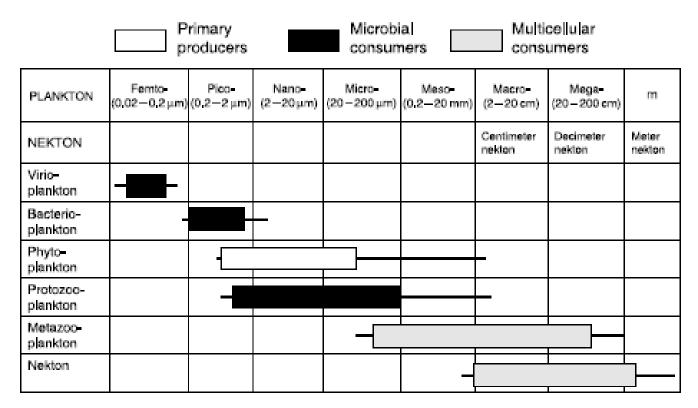


Figure 2.4 Distribution of different taxonomic—trophic compartments of plankton in a spectrum of size fractions, with a comparison of size range of nekton. Based on Figure 1 of Sieburth et al. (1978).

MECANISMO DE AÇÃO	MO DE AÇÃO TÉCNICA APLICAÇÃO VA		VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	ATIVIDADE METABÓLICA MANTER NO ESCURO - Preservação temporária in (horas)		 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	 Possível interferência O descongelamento (e o tempo até a análise) é uma etapa crítica 	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES	PRESERVAÇÃO QUÍMICÁ	- Preservação temporária (dias)	 Útil se outras técnicas não estão disponíveis Associação a outras técnicas 	-Interferências nos métodos analíticos - Mudanças nas concentrações - Tóxicos e/ou corrosivos	
SEPARAÇÃO DE FRAÇÕES POR	FILTRAÇÃO	- Preservação temporária - Fracionamento	- Diversidade de técnicas de filtração	- Custos - Contaminação - Diferenças de retenção entre os materiais	
TAMANHO E LIMPEZA	CENTRIFUGAÇÃO	- Preservação temporária	- Menor manipulação - Menor contaminação	- A seleção por tamanho pose ser menos eficiente	

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	 Possível interferência O descongelamento (e o tempo até a análise) é uma etapa crítica 	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES	PRESERVAÇÃO QUÍMICA	- Preservação temporária (dias)	 Útil se outras técnicas não estão disponíveis Associação a outras técnicas 	-Interferências nos método analíticos - Mudanças nas concentrações - Tóxicos e/ou corrosivos	
SEPARAÇÃO DE FRAÇÕES POR	FILTRAÇÃO	- Preservação temporária - Fracionamento	- Diversidade de técnicas de filtração	 Custos Contaminação Diferenças de retenção entre os materiais 	
TAMANHO E LIMPEZA	CENTRIFUGAÇÃO	- Preservação temporária	- Menor manipulação - Menor contaminação	- A seleção por tamanho pose ser menos eficiente	
ARMAZENAMENTO	TIPO DE FRASCO	- Acondicionamento de amostras	- Diversidade de materiais	 Dificuldades na escolha do material ideal Interação dos materiais com as substâncias 	

MECANISMO DE AÇÃO	TÉCNICA	APLICAÇÃO	VANTAGENS	DESVANTAGENS	
REDUÇÃO OU INTERRUPÇÃO DA	REFRIGERAÇÃO	- Preservação temporária (horas)	- Pequena ou nenhuma interferência - Facilidade operacional - Baixo custo	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
ATIVIDADE METABÓLICA	MANTER NO ESCURO	- Preservação temporária (horas)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	- Eficiente apenas por pouco tempo (horas)	
DIMINUIÇÃO DAS TAXAS DE	CONGELAMENTO E DESCONGELAMENTO	- Preservação temporária (dias)	 Pequena ou nenhuma interferência Facilidade operacional Baixo custo 	 Possível interferência O descongelamento (e tempo até a análise) é un etapa crítica 	
MUDANÇAS NAS CONCENTRAÇÕES	PRESERVAÇÃO QUÍMICÁ	- Preservação temporária (dias)	 Útil se outras técnicas não estão disponíveis Associação a outras técnicas 	-Interferências nos métod analíticos - Mudanças nas concentrações - Tóxicos e/ou corrosivo	
SEPARAÇÃO DE FRAÇÕES POR	FILTRAÇÃO	- Preservação temporária - Fracionamento	- Diversidade de técnicas de filtração	- Custos - Contaminação - Diferenças de retenção entre os materiais	
TAMANHO E LIMPEZA	CENTRIFUGAÇÃO	- Preservação temporária	- Menor manipulação - Menor contaminação	- A seleção por tamanho pose ser menos eficiente	
ARMAZENAMENTO	TIPO DE FRASCO	- Acondicionamento de amostras	- Diversidade de materiais	 Dificuldades na escolha do material ideal Interação dos materiais com as substâncias 	
	TEMPO	- Retardar a determinação de trabalho em campo	- Diminuir custos -Maior número de análises	Tempos excessivos podem disturbar os valore originais das amostras	

VARIÁVEL	MÉTODOS	MATERIAL INDICADO	FILTRAÇÃO	TIPO DE	PRESERVANTES	TEMPO ARI	MÁXIMO WAZENAMEN	DE TO	DESCONGELAMENTO
VANIAVEE	WETODOS	PARA OS FRASCOS	TIETRAÇÃO	FILTRO	QUÍMICOS	15-25°C	±4°C	-20°C	DESCONGLEAMENTO
SALINIDADE	Clorinidade Condutividade	vidro	não é necessária	-	NUNCA	meses	meses	NUNCA	-
рН	Potenciométrico	vidro	NUNCA	-	NUNCA	1 hora	2 horas	NUNCA	-
OXIGÊNIO DISSOLVIDO	Winkler Eletrométrico	vidro	NUNCA	-	reagentes fixadores	1 hora	24 horas	NUNCA	-
ORTOFOSFATO	Fosfomolibídico com redução pelo ácido ascórbico	vidro polipropileno	importante para amostras turvas	Fibra de vidro membranas	ácido sulfúrico clorofórmio	30 min	2 horas	60 dias	sem maiores restrições
NITROGÊNIO AMONIACAL	Indofenol	vidro	não é indicada	Fibra de vidro	fenol	15 min	2 horas	14 dias	podem ocorrer mudanças
NITRITO	Diazotação	vidro polipropileno	importante para amostras turvas	Fibra de vidro membranas	NUNCA	30 min	3 horas	60 dias	podem ocorrer mudanças
NITRATO	Redução em coluna de Cd-Cu e Diazotação	vidro polipropileno	dispensável	Fibra de vidro	cloreto de amônia	30 min	12 horas	60 dias	analisar imediatamente após o degelo
SILICATO	Sílico- Molibídico	HDPE polipropileno	dispensável	membranas	ácido sulfúrico	1 hora	24 horas	60 dias	mínimo de 12 h para despolimerizar os silicatos
PIGMENTOS	Espectro- Fotométrico	qualquer material	deve ser imediata	Fibra de vidro membranas	carbonato de magnésio	não é indicada	não é indicada	60 dias	-
DUREZA	EDTA	vidro	não é necessária	-	não são necessários	6 meses	6 meses	NUNCA	-