

# WOKSHOP RDC 48

**Palestra:** MEMBRANAS DE ULTRAFILTRAÇÃO, OSMOSE REVERSA, RESINAS DE TROCA IÔNICA PARA TRATAMENTO DE ÁGUA DE USOS NAS INDÚSTRIAS COSMÉTICAS E FARMACÊUTICAS.

**|Osmar Ailton Alves da Cunha|**

Lider para America Latina-Dow Water & Process Solutions|

**Dow Brasil S/A.**

Av. das Nações Unidas, 14.171 - 4º andar, São Paulo - SP, **Brasil** - 04794-000

Fone: +55.11.5188-9981| Cel.: +55.11.9.9160-3943 | email: [ocunha@dow.com](mailto:ocunha@dow.com)

*Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Agenda

## → Resolução RDC-48

- Água, Definições, Usos,
- Processos de Clarificação, Eta Convencional,
- Membranas de Ultrafiltração
- Filtração Areia, Carvão Ativado
- Água Potável, Portaria MS 2914
- Resinas de Troca Iônica
- Salinização da Água
- Balanço Iônico
- Abrandamento, Desmineralização, Leito-Misto
- Colunas de Resinas Troca Iônica
- Membranas, Osmose Reversa
- Conservação Água Industrial



# Resolução RDC 48

**RESOLUÇÃO - RDC Nº 48, DE 25 DE OUTUBRO DE 2013**

**Aprova o Regulamento Técnico de Boas Práticas de Fabricação para Produtos de Higiene Pessoal, Cosméticos e Perfumes, e dá outras providências.**

A Diretoria Colegiada da Agência Nacional de Vigilância Sanitária, no uso das atribuições que lhe conferem os incisos III e IV, do art. 15 da Lei n.º 9.782, de 26 de janeiro de 1999, o inciso II, e §§ 1º e 3º do art. 54 do Regimento Interno aprovado nos termos do Anexo I da Portaria n.º 354 da ANVISA, de 11 de agosto de 2006, republicada no DOU de 21 de agosto de 2006, e suas atualizações, tendo em vista o disposto nos incisos III, do art. 2º, III e IV, do art. 7º da Lei n.º 9.782, de 1999, e o Programa de Melhoria do Processo de Regulamentação da Agência, instituído por meio da Portaria n.º 422, de 16 de abril de 2008, na Reunião Ordinária n.º 27/2013, realizada em 19 de setembro de 2013, adota a seguinte Resolução da Diretoria Colegiada e eu, Diretor-Presidente, determino a sua publicação:

Art. 1º Fica aprovado o Regulamento Técnico de Boas Práticas de Fabricação para Produtos de Higiene Pessoal, Cosméticos e Perfumes, nos termos dos Anexos desta Resolução.

Art. 2º Esta Resolução incorpora ao ordenamento jurídico nacional a Resolução GMC MERCOSUL n.º 19/11, que aprovou o "Regulamento Técnico de Boas Práticas de Fabricação para produtos de Higiene Pessoal, Cosméticos e Perfumes (revogação das Res. GMC n.º 92/94 e 66/96)".



# Resolução RDC 48

## ANEXO II

### REGULAMENTO TÉCNICO MERCOSUL DE BOAS PRÁTICAS DE FABRICAÇÃO PARA PRODUTOS DE HIGIENE PESSOAL, COSMÉTICOS E PERFUMES

#### Item 13



# 13. Sistemas e Instalações de Água

13.1. A fonte de provimento de água deve garantir o abastecimento com quantidade e qualidade adequadas.

13.2. A empresa deve definir claramente as especificações físico-químicas e microbiológicas da água utilizada na fabricação dos produtos de Higiene Pessoal, Cosméticos e Perfumes, devendo atender no mínimo aos padrões microbiológicos de potabilidade.

13.2.1. Somente água dentro das especificações estabelecidas deve ser utilizada na fabricação dos produtos de higiene pessoal, cosméticos e perfumes.

13.3. As tubulações utilizadas para o transporte de água devem apresentar um bom estado de conservação e limpeza.

13.4. Se necessário, deve ser realizado tratamento da água previamente ao armazenamento, de forma a atender às especificações estabelecidas.

13.5. Devem existir procedimentos e registros da operação, limpeza, sanitização, manutenção do sistema de tratamento e distribuição da água;

# 13. Sistemas e Instalações de Água

13.6. Devem existir procedimentos e registros do monitoramento da qualidade da água. O monitoramento deve ser periódico nos pontos críticos do sistema de água;

13.7. Caso sejam necessários padrões de qualidade específicos, definidos de acordo com as finalidades de uso de cada produto, a água deve ser tratada de forma a atendê-los.

13.7.1. Devem existir investigações, ações corretivas e preventivas para resultados de monitoramento de água fora das especificações estabelecidas. Devem ser mantidos registros das investigações e ações adotadas.

13.8. A circulação da água deve ser efetuada por tubulação ou outro meio que ofereça segurança quanto à manutenção dos padrões estabelecidos de qualidade da água.

13.9. No caso de armazenamento da água devem existir dispositivos ou tratamentos que evitem a contaminação microbiológica.

13.10. Recomenda-se que o sistema de tratamento de água seja validado.

# ÁGUA

- **Substantivo feminino (*do latim. Aqua*)**
- **Substância líquida, em condições normais de pressão e temperatura, incolor, inodora, insípida, cujas moléculas são formadas por 2 átomos de Hidrogênio e 1 átomo de Oxigênio, fórmula química  $H_2O$ .**
- **Segundo lugar em importante para vida seres vivos humanos depois do ar ( $O_2$ )**



# Água no Mundo

- Aproximadamente 2/3 da superfície de nosso planeta é coberta por água.
- Essa "abundância" aparente nos tem levado a considerar a água como um elemento barato, abundante e inesgotável. Contudo, do total de água disponível, apenas uma pequena parte é adequada para nosso consumo, pois:
  - 97,0 % é água salgada (oceanos);**
  - 2,3 % é água congelada (pólos);**
  - 0,7 % é água doce (rios, lagos, lençóis freáticos).**
- Desse 0,7%, são utilizados 70% na Agricultura; 22% na indústria e apenas 8% nas cidades, para consumo humano. Devido a essa pequena disponibilidade de água doce e ao contínuo crescimento da população mundial, a Organização das Nações Unidas estima que no ano 2025 um terço dos países do mundo terão seu desenvolvimento freado pela falta de água.
  - Em 1990, 28 países com um total de 335 milhões de habitantes, já enfrentavam essa situação. Para 2025, estima-se que de 46 a 52 países terão esse problema, envolvendo uma população de 2,8 a 3,3 bilhões de habitantes (para uma população total estimada em 8 bilhões).



# Indicadores de Demanda Água

- A principal demanda não é provocada pela água utilizada diretamente, por cada habitante de nosso planeta, para beber, tomar banho, cozinhar, etc.
- As necessidades indiretas são responsáveis pela maior parcela do consumo.
- São necessários, por exemplo:
  - 1.900 litros de água para produzir 1 Kg. de arroz
  - 3.500 litros de água para produzir 1 Kg. de carne de frango
  - 10.000 litros de água para produzir 1 Kg. de carne de boi
  - 150.000 litros de água para produzir 1 automóvel de passeio
  - 280.000 litros de água para produzir 1 tonelada de aço
  - **?????? litros de água para produzir 1 tonelada de Cosméticos** ←
- Em média, cada habitante dos países desenvolvidos provoca uma demanda, direta e indireta, de água de 1.200.000 litros por ano.
- O consumo mundial de água por tipo de uso em média é distribuído:  
70% para a agricultura / 22% para a indústria / 8% para uso doméstico e pessoal

# ÁGUA

Principais Origens para Abastecimento de Usos Industriais:

Rios

Lagos

Poços

Reúso



> Matéria em: **Suspensão**

> Matéria em **Solução = Dissolvida**

# Material em Suspensão e Dissolvido

## Material em Suspensão

### → Cor e Turbidez

areia, argila, barro, óleos, material coloidal, orgânico, ácidos húmicos, ácidos fúlvicos resultante da decomposição de animais vegetais e microorganismos etc...

Podem ser eliminadas tratamento físico-químico

### Convencional

(Coagulação/ Decantação/ Filtração)

Podem ser eliminadas tratamento físico-químico

Moderno – Atual → (ULTRAFILTRAÇÃO)

## Material em Solução = Dissolvido

### → Sais Dissolvidos

cálcio, magnésio, potássio, sódio, alcalinidade, cloretos, sulfatos, nitratos, sílica, dióxido de carbono

Podem ser eliminadas tratamento de  
Evaporação / Destilação

Membranas de Nano-Filtração

Membranas de Osmose Reversa

Eletrodeionização

Resinas Troca Iônica

# Coagulação e Floculação

- O processo de Coagulação e Floculação consiste da **mistura** ou adição de produtos químicos à água bruta para que haja **floculação** (aglomeração das partículas em suspensão).
- Os coagulantes mais conhecidos são Sulfato de Alumínio, Sulfato Férrico, Sulfato Ferroso, Cloreto Férrico, PAC, Aluminato de Sódio e os Polieletrólitos.
- O valor de pH ótimo de floculação de uma água é aquele, onde a coagulação ocorre em tempo muito curto, certa dosagem , ou em um tempo maior, porém com menor dosagem
- Auxiliares de coagulação tais como NaOH (soda), CaO (cal), Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (barrilha). Estes alcális são usados com água natural apresenta baixa alcalinidade.
- Em casos mais raros quando a alcalinidade natural é muito alta os auxiliares de floculação são ácidos, para ajustar o pH ótimo de floculação.



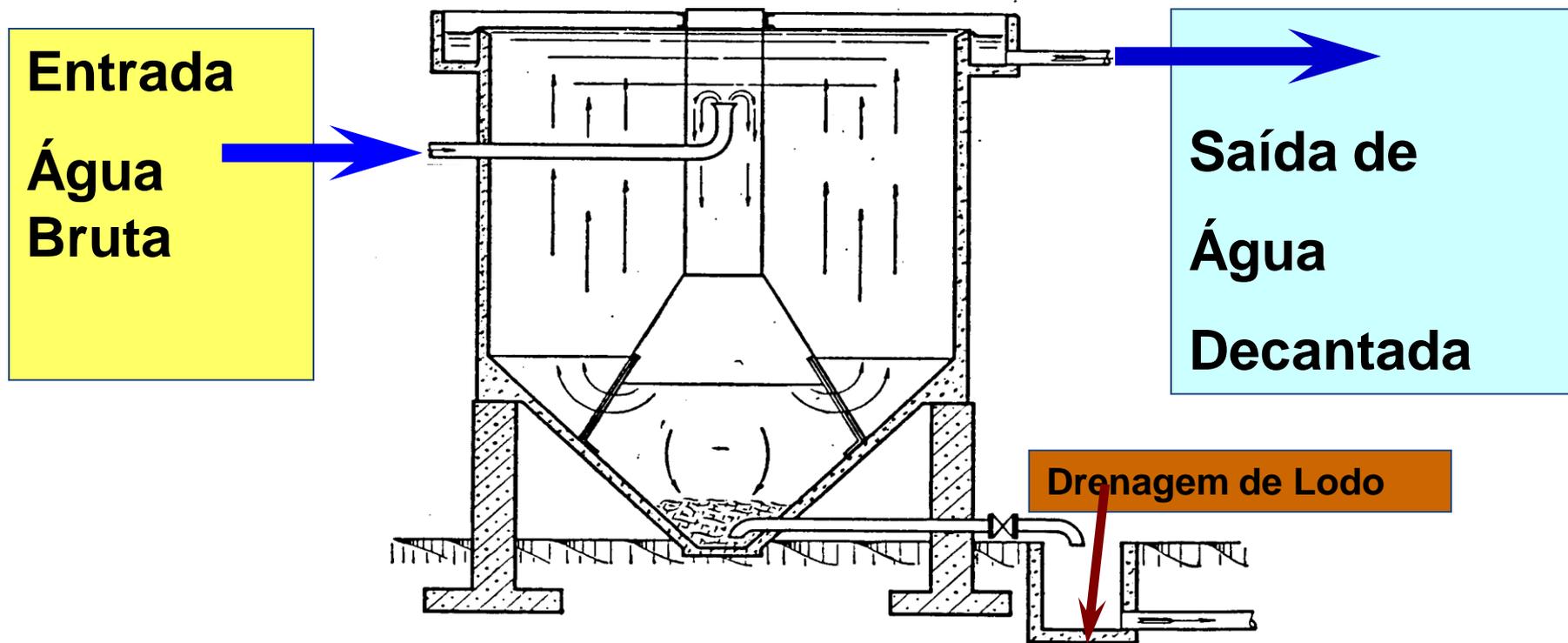
# Decantação

- O processo de **Decantação** é quando a água fica em repouso por algum tempo, para que haja decantação dos flocos formados no processo de coagulação.
- O tempo de decantação é aquele necessário para para se encher o tanque ou decantador a uma dada vazão.
- Quanto maior for o tempo de decantação melhor será a qualidade da água na saída do decantador, pois os flocos terão mais tempo para sedimentar e ainda facilitará o desempenho dos filtros, que serão mantidos por mais tempo em operação sem que tenham de ser lavados.
- Os tanques de coagulação e decantação possuem descargas de fundo que possibilitam a remoção do lodo depositado no fundo. Estas descargas devem ser abertas periodicamente ou continuamente para que não haja acúmulo de lodo no fundo



# Decantador Estático

## Decantador tipo Cilindro-Cônico



# Filtração em Areia

- O processo de filtração consiste, basicamente, na retenção de impurezas ou substâncias suspensas na água, atuando como uma “**peneira ou coador**” (chamados neste caso de elementos filtrantes, cartuchos, velas ou refils).

Os filtros convencionais são de areia operam por gravidade ou sob pressão com diversas camadas filtrantes utilizados nas estações de tratamento de água pública ou indústrias em geral.

- Também podem ser to tipo cartucho com grau de retenção de **5 micra**, capaz de retirar da água os sólidos em suspensão, microorganismos, cloro, sabores e odores desagradáveis.
- Outro tipo de constituição, também muito comum, é a utilização de um pré-filtro de polipropileno com grau de retenção de 5 micra (para retirar as partículas em suspensão) e em seguida um filtro com carvão ativado compacto, para retirar o cloro, sabores e odores. Esta segunda combinação permite economizar na troca dos cartuchos pois quando ocorrer entupimento, pode ser feita a troca do elemento de polipropileno, componente mais econômico, e utilizar por mais tempo o cartucho de carvão ativado, que é mais dispendioso.
- E importante observar que o grau de retenção máximo permitido para a filtração de água destinada para o consumo humano é de 5 micra (5 milésimos de milímetro). **Esse limite é estabelecido na norma ABNT NBR 14908:2004.**
- Existem diferentes formas de se tratar a água, através de processos como a filtração simples, ultrafiltração e purificação. Cada tipo de tratamento sugere uma forma de trabalho e um tipo de resultado.

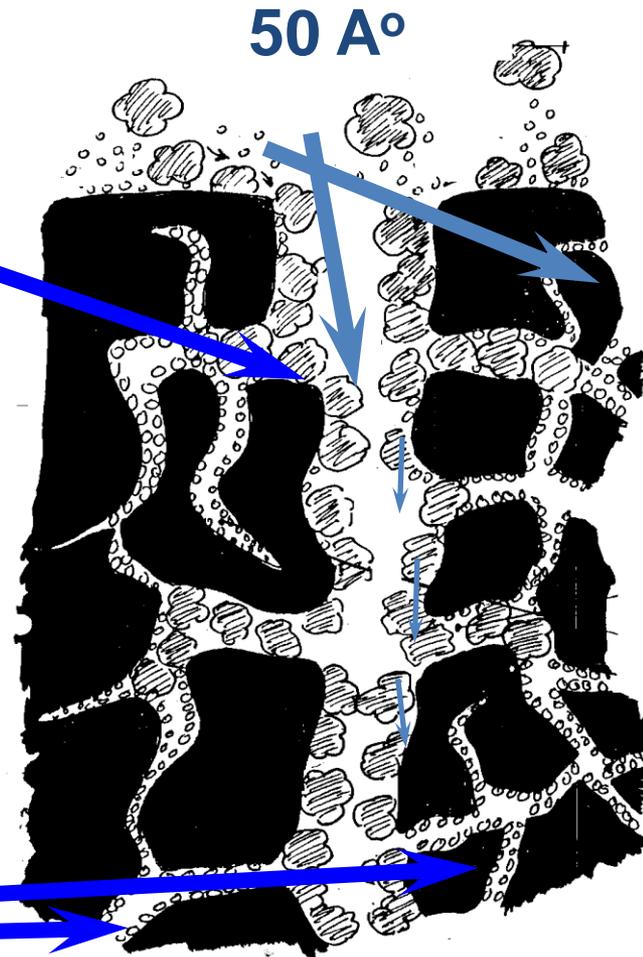
# Filtração em Carvão Ativado

MACROPÓRO  
200 Å

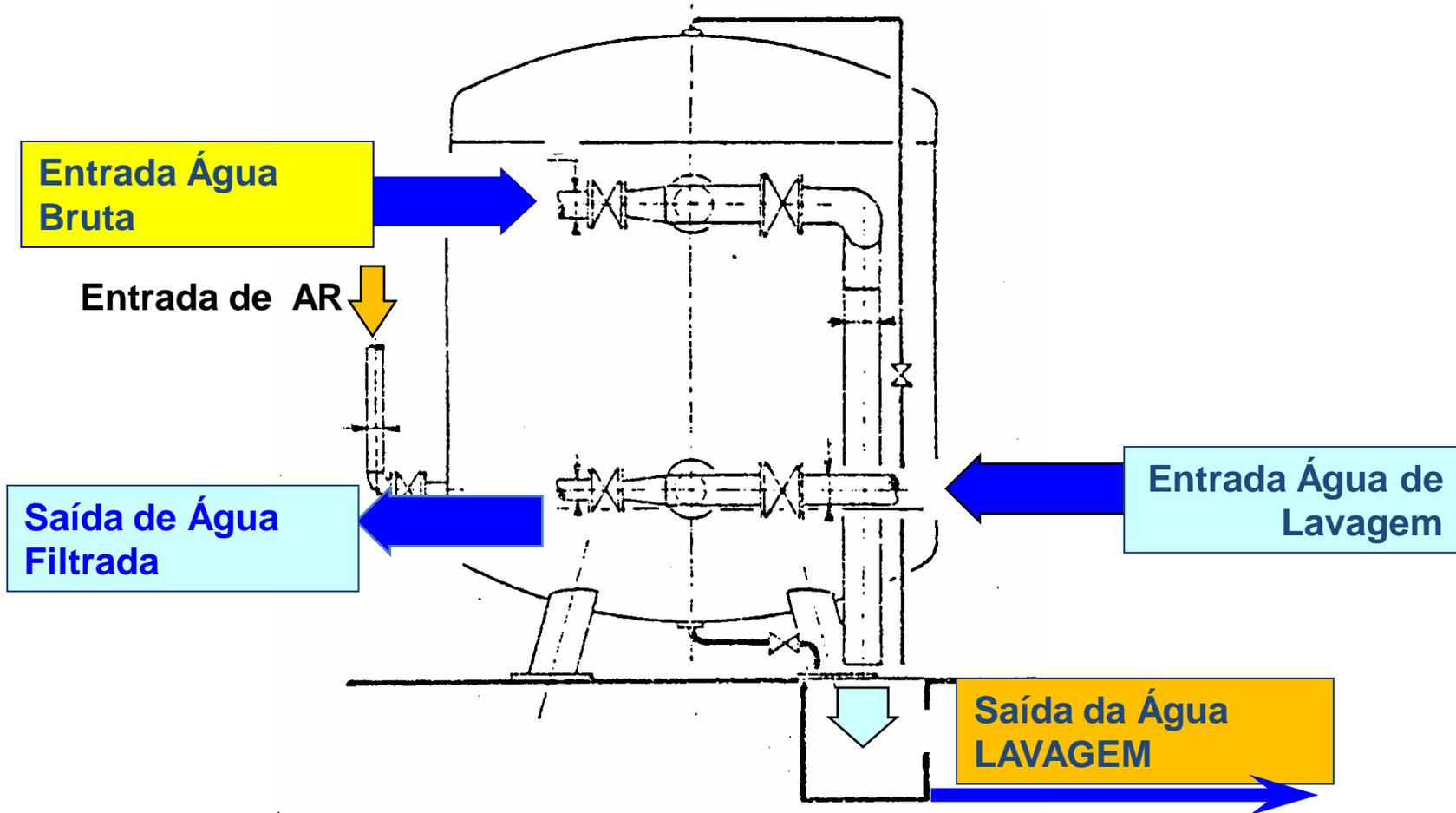
O **ångström (Å)** é uma unidade de medida de **comprimento** que se relaciona com o **metro** através da relação:  $1 \text{ Å} = 10^{-10} \text{ m}$

Um **Micrômetro** [\(português brasileiro\)](#)<sup>[nota 2]</sup> é um submúltiplo do **metro**, unidade de **comprimento** do SI. É definido como 1 milionésimo de metro ( $1 \times 10^{-6} \text{ m}$ ). Equivale à milésima parte do **milímetro** e sua abreviatura é **µm**. O **caractere** µ é a **letra grega miú**. O **plural** de micrometro, micrómetro e micrômetro é respectivamente micrometros, micrómetros e micrômetros.

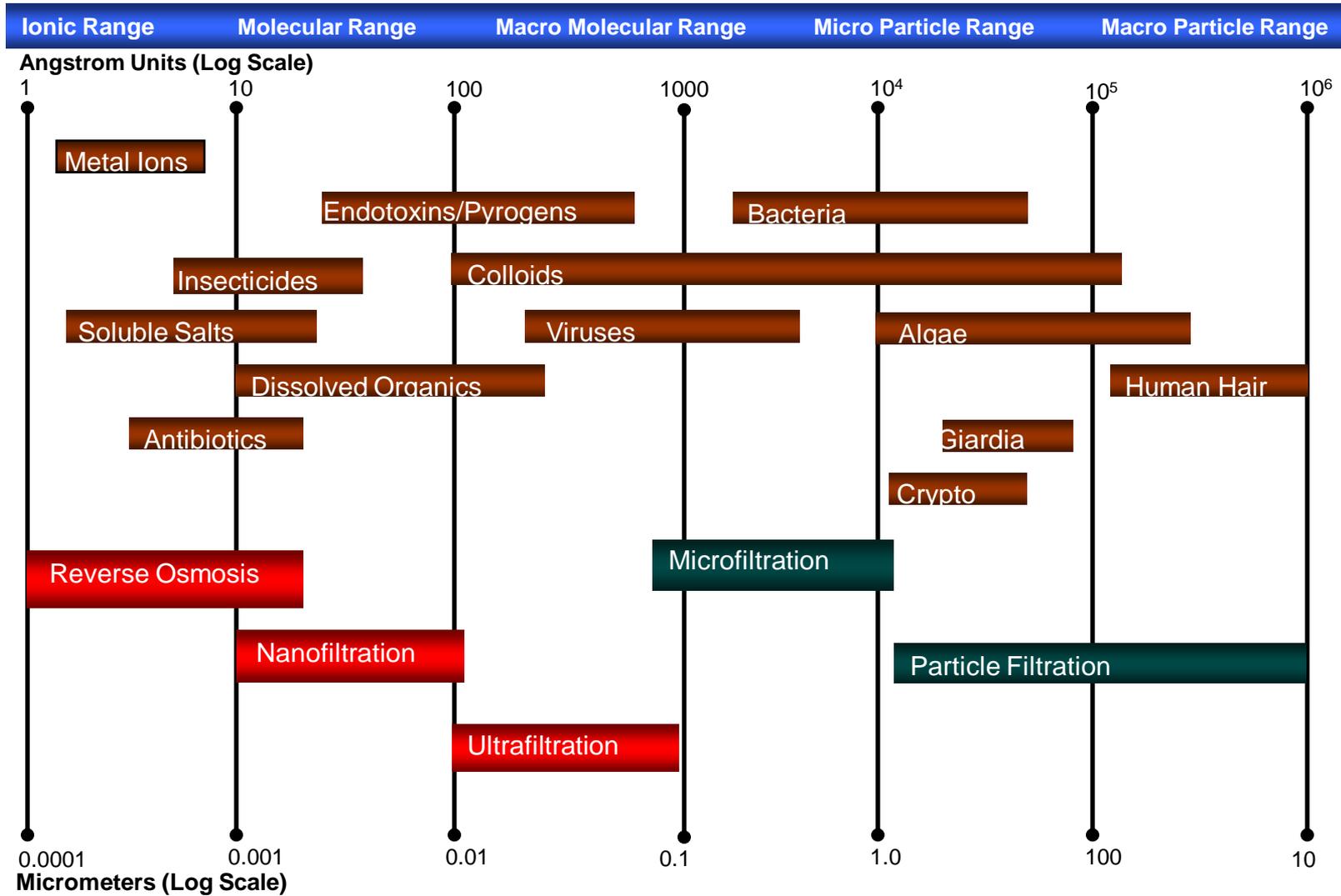
MICROPÓRO 15 - 20 Å



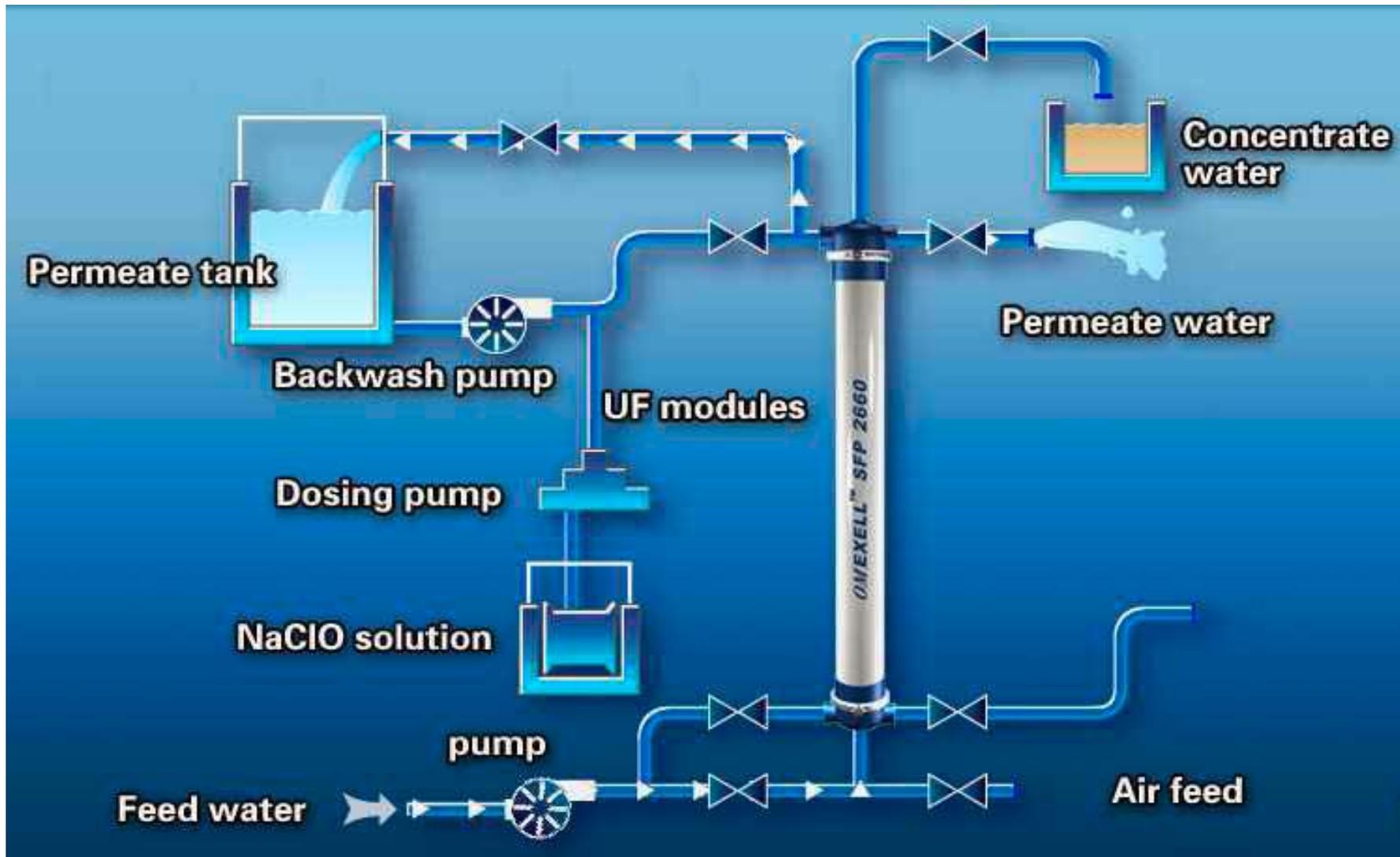
# Filtro de Pressão



# Espectro de Filtração



# Membranas de Ultrafiltração



*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Membranas de Ultrafiltração



The outside-in, hollow fiber configuration of DOW™ UF modules set the standard for **RO pre-treatment**, stand-alone drinking water production, and wastewater treatment and reuse.

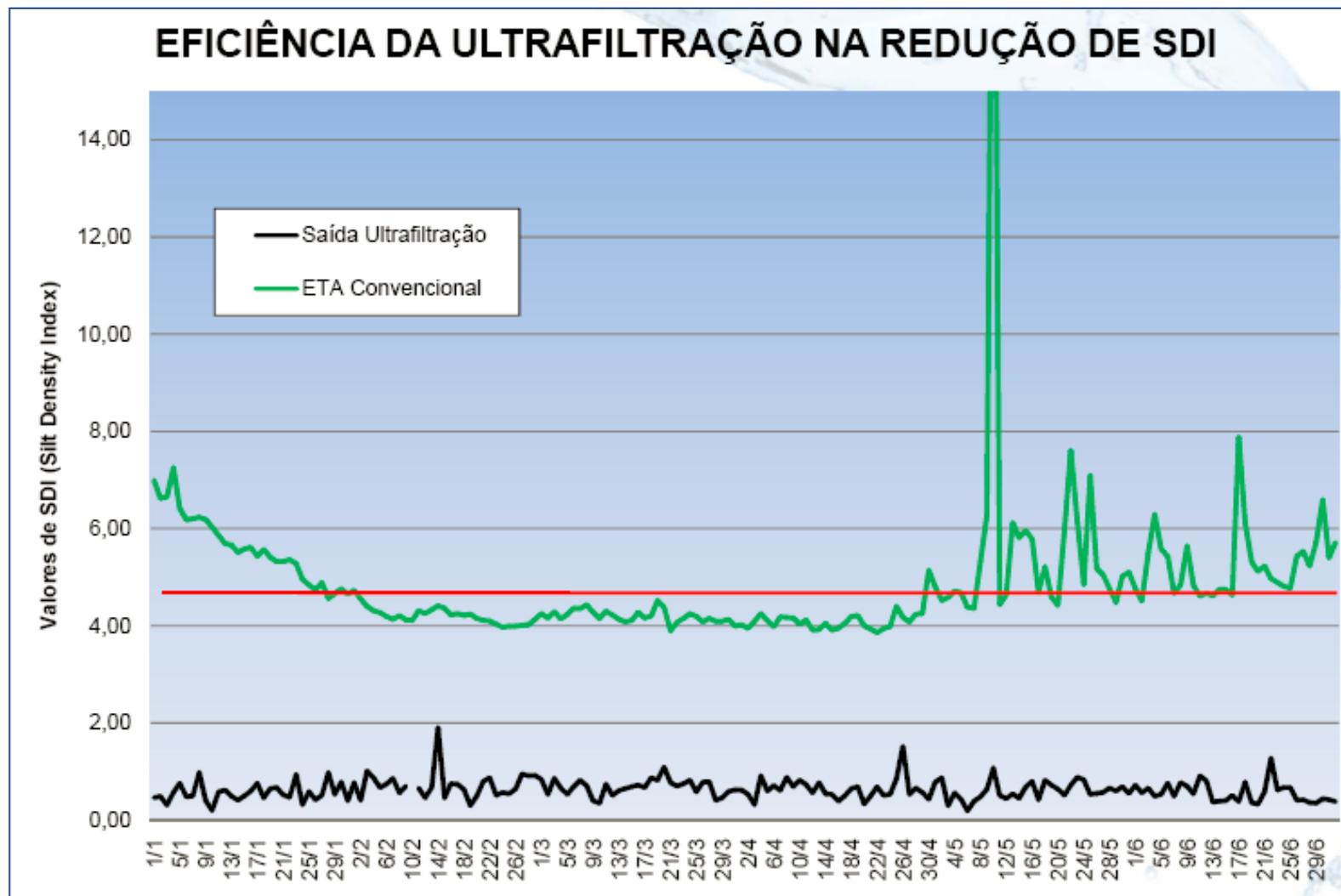


*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
DOW RESTRICTED  
*Comissão de Cosméticos*



# Operação de Sistema de Ultrafiltração



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Operação de Sistema de Ultrafiltração

- **Filtração (Operação)**
- **Retro-Lavagem (Filtração Reversa)**
  - **Descarga Propulsiva**
- **Purificação do Ar**
- **Retro-Lavagem Aprimorada Quimicamente(CEB)**
- **Clean in Place (Sistema CIP)**



# Ultrafiltração versus Eta Convencional

...o embate...

## Ultrafiltração

- Atender as legislações cada vez mais rigorosas
- Remover patógenos
- Menor consumo de produtos químicos;
- Menor consumo de energia;
- Água de excelente qualidade;
- Operações automáticas e estáveis;
- Trabalho menos intensivo;
- Instalação mais fácil.



# Plantas Modulares de Ultrafiltração



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Cloração

- O processo de Cloração consiste na **adição de cloro** na água com objetivo de esterizá-la e torná-la potável.
- A cloração pode ser realizada por cloro gasoso (cilindros de 900 Kg) quando se considerar grandes volumes de água ou hipoclorito de sódio (bombonas de 50 Kg) que contém 10% de cloro ativo quando para pequenas quantidades de água a ser clorada.
- Cloradores e hipocloradores são os dispositivos que controlam as injeções, de cloro gasoso ou solução de hipoclorito de sódio
- Demanda de cloro é a quantidade consumida na reação com toda a matéria oxidável nela presente
- Cloro residual na água é a quantidade de cloro livre  $\text{Cl}_2$  que permanece na água após a oxidação da matéria oxidável. Um teor de **0,5 a 2,0 mg/L**, dependendo do fim a que se destina.



# Água Potável

- Normalmente produzida e distribuída pelo sistema municipal controlado pelos órgãos governamentais, é proveniente de rios, lagos (neste caso passam por processo convencional de clarificação através de coagulação, filtração e cloração) ou de poços artesianos (neste caso recebem apenas cloração e já está pronta para distribuição)
- É aquela que atende aos requisitos físicos-químicos e microbiológicos e radioativos, legalmente estabelecidos pelos órgãos de saúde pública...
- **Legislação e Definições**



# Água Potável – Portaria MS-2914

Portaria MS Nº 2914 DE 12/12/2011 (Federal) (Data D.O.: 14/12/2011) (Revoga Portaria 518)

**Dispõe sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo humano e seu padrão de potabilidade**

## CAPÍTULO V - DO PADRÃO DE POTABILIDADE

**Art. 27º. A água potável deve estar em conformidade com padrão microbiológico, conforme disposto no Anexo I e demais disposições desta Portaria.**

**Art. 34º. É obrigatória a manutenção de, no mínimo, 0,2 mg/L de cloro residual livre ou 2 mg/L de cloro residual combinado ou de 0,2 mg/L de dióxido de cloro em toda a extensão do sistema de distribuição (reservatório e rede).**

**Art. 39º. A água potável deve estar em conformidade com o padrão organoléptico de potabilidade expresso no Anexo X a esta Portaria.**

**§ 1º Recomenda-se que, no sistema de distribuição, o pH da água seja mantido na faixa de 6,0 a 9,5.**

**§ 2º Recomenda-se que o teor máximo de cloro residual livre em qualquer ponto do sistema de abastecimento seja de 2 mg/L.**

# Água Potável – Portaria MS 2914

## DAS DEFINIÇÕES

**Art. 5º.** Para os fins desta Portaria, são adotadas as seguintes definições:

**I - água para consumo humano:** água potável destinada à ingestão, preparação e produção de alimentos e à higiene pessoal, independentemente da sua origem;

**II - água potável:** água que atenda ao padrão de potabilidade estabelecido nesta Portaria e que não ofereça riscos à saúde;

**III - padrão de potabilidade:** conjunto de valores permitidos como parâmetro da qualidade da água para consumo humano, conforme definido nesta Portaria;

**IV - padrão organoléptico:** conjunto de parâmetros caracterizados por provocar estímulos sensoriais que afetam a aceitação para consumo humano, mas que não necessariamente implicam risco à saúde;

**V - água tratada:** água submetida a processos físicos, químicos ou combinação destes, visando atender ao padrão de potabilidade;

**VI - sistema de abastecimento de água para consumo humano:** instalação composta por um conjunto de obras civis, materiais e equipamentos, desde a zona de captação até as ligações prediais, destinada à produção e ao fornecimento coletivo de água potável, por meio de rede de distribuição;



# Água Potável – Portaria MS 2914

## **DAS DEFINIÇÕES...continuação**

**VII - solução alternativa coletiva de abastecimento de água para consumo humano: modalidade de abastecimento coletivo destinada a fornecer água potável, com captação subterrânea ou superficial, com ou sem canalização e sem rede de distribuição;**

**VIII - solução alternativa individual de abastecimento de água para consumo humano: modalidade de abastecimento de água para consumo humano que atenda a domicílios residenciais com uma única família, incluindo seus agregados familiares;**

**IX - rede de distribuição: parte do sistema de abastecimento formada por tubulações e seus acessórios, destinados a distribuir água potável, até as ligações prediais;**

**X - ligações prediais: conjunto de tubulações e peças especiais, situado entre a rede de distribuição de água e o cavalete, este incluído;**

**XI - cavalete: kit formado por tubos e conexões destinados à instalação do hidrômetro para realização da ligação de água;**

**XII - interrupção: situação na qual o serviço de abastecimento de água é interrompido temporariamente, de forma programada ou emergencial, em razão da necessidade de se efetuar reparos, modificações ou melhorias no respectivo sistema;**

**XIII - intermitência: é a interrupção do serviço de abastecimento de água, sistemática ou não, que se repete ao longo de determinado período, com duração igual ou superior a seis horas em cada ocorrência;**

# Água Potável – Portaria MS 2914

## **DAS DEFINIÇÕES...continuação**

**XIV - integridade do sistema de distribuição:** condição de operação e manutenção do sistema de distribuição (reservatório e rede) de água potável em que a qualidade da água produzida pelos processos de tratamento seja preservada até as ligações prediais;

**XV - controle da qualidade da água para consumo humano:** conjunto de atividades exercidas regularmente pelo responsável pelo sistema ou por solução alternativa coletiva de abastecimento de água, destinado a verificar se a água fornecida à população é potável, de forma a assegurar a manutenção desta condição;

**XVI - vigilância da qualidade da água para consumo humano:** conjunto de ações adotadas regularmente pela autoridade de saúde pública para verificar o atendimento a esta Portaria, considerados os aspectos socioambientais e a realidade local, para avaliar se a água consumida pela população apresenta risco à saúde humana;

**XVII - garantia da qualidade:** procedimento de controle da qualidade para monitorar a validade dos ensaios realizados;

**XVIII - coleta:** ação de coletar nova amostra de água para consumo humano no ponto de coleta que apresentou alteração em algum parâmetro analítico; e

**XIX - passagem de fronteira terrestre:** local para entrada ou saída internacional de viajantes, bagagens, cargas, contêineres, veículos rodoviários e encomendas postais.



# Água Potável – Portaria MS 2914

## Padrão Microbiológico

### ANEXO I

Tabela de padrão microbiológico da água para consumo humano

Tipo de água		Parâmetro		VMP <sup>(1)</sup>
Água para consumo humano		Escherichia coli <sup>(2)</sup>		Ausência em 100 mL
Na saída do tratamento		Coliformes totais <sup>(3)</sup>		Ausência em 100 mL
		Escherichia coli		Ausência em 100 mL
Água tratada	No sistema de distribuição (reservatórios e rede)	Coliformes totais <sup>(4)</sup>	Sistemas ou soluções alternativas coletivas que abastecem menos de 20.000 habitantes	Apenas uma amostra, entre as amostras examinadas no mês, poderá apresentar resultado positivo
			Sistemas ou soluções alternativas coletivas que abastecem a partir de 20.000 habitantes	Ausência em 100 mL em 95% das amostras examinadas no mês.

#### NOTAS:

- (1) Valor máximo permitido.
- (2) Indicador de contaminação fecal.
- (3) Indicador de eficiência de tratamento.
- (4) Indicador de integridade do sistema de distribuição (reservatório e rede).

### ANEXO II

Tabela de padrão de turbidez para água pós-filtração ou pré-desinfecção

Tratamento da água	VMP <sup>(1)</sup>
Desinfecção (para águas subterrâneas)	1,0 uT <sup>(2)</sup> em 95% das amostras
Filtração rápida (tratamento completo ou filtração direta)	0,5 <sup>(3)</sup> uT <sup>(2)</sup> em 95% das amostras
Filtração lenta	1,0 <sup>(3)</sup> uT <sup>(2)</sup> em 95% das amostras

#### NOTAS:

- (1) Valor máximo permitido.
- (2) Unidade de Turbidez.
- (3) Este valor deve atender ao padrão de turbidez de acordo com o especificado no § 2º do art. 30.

# Água Potável – Portaria MS 2914

## Padrão Microbiológico

### ANEXO XI

Frequência de monitoramento de cianobactérias no manancial de abastecimento de água

Quando a densidade de cianobactérias (células/mL) for:	Frequência
≤ 10.000	Mensal
> 10.000	Semanal

### ANEXO XIII

Número mínimo de amostras mensais para o controle da qualidade da água de sistema de abastecimento, para fins de análises microbiológicas, em função da população abastecida

Parâmetro	Saída do Tratamento (Número de amostras por unidade de tratamento)	Sistema de distribuição (reservatórios e rede)			
		População abastecida			
		< 5.000 hab.	5.000 a 20.000 hab.	20.000 a 250.000 hab.	> 250.000 hab.
Coliformes totais	Duas amostras semanais <sup>(1)</sup>	110	1 para cada 500	hab. 30 + (1 para cada 2.000 hab.)	105 + (1 para cada 5.000 hab.) Máximo de 1.000
Escherichia coli					

NOTA:

(1) Recomenda-se a coleta de, no mínimo, quatro amostras semanais.

# Água Potável – Portaria MS 2914

## Frequência das Análises

### ANEXO XII

Tabela de número mínimo de amostras e frequência para o controle da qualidade da água de sistema de abastecimento, para fins de análises físicas, químicas e de radioatividade, em função do ponto de amostragem, da população abastecida e do tipo de manancial.

Parâmetro	Tipo de Manancial	Saída do Tratamento		Sistema de distribuição (reservatórios e redes)					
		Nº Amostras	Frequência	Número de amostras			Frequência		
				População abastecida					
				<50.000 hab.	50.000 a 250.000 hab.	>250.000 hab.	<50.000 hab.	50.000 a 250.000 hab.	>250.000 hab.
Cor	Superficial	1	A cada 2 horas	10	1 para cada 5 mil hab	40 + (1 para cada 25 mil hab)	Mensal		
	Subterrâneo	1	Semanal	5	1 para cada 10 mil hab	20 + (1 para cada 50 mil hab)	Mensal		
Turbidez, Cloro Residual Livre <sup>(1)</sup> , Cloraminas <sup>(1)</sup> , Dióxido de Cloro <sup>(1)</sup>	Superficial	1	A cada 2 horas	Conforme § 3º do art. 41			Conforme § 3º do art. 41		
	Subterrâneo	1	2 vezes por semana						
pH e fluoreto	Superficial	1	A cada 2 horas	Dispensada a análise			Dispensada a análise		
	Subterrâneo	1	2 vezes por semana						
Gosto e odor	Superficial	1	Trimestral	Dispensada a análise			Dispensada a análise		
	Subterrâneo	1	Semestral						
Cianotoxinas	Superficial	1	Semanal quando nº de cianobactérias ≥ 20.000 células/mL	Dispensada a análise			Dispensada a análise		
Produtos secundários da desinfecção	Superficial	1	Trimestral	1 <sup>(2)</sup>	4 <sup>(2)</sup>	4 <sup>(2)</sup>	Trimestral		
	Subterrâneo	Dispensada a análise	Dispensada a análise	1 <sup>(2)</sup>	1 <sup>(2)</sup>	1 <sup>(2)</sup>	Anual	Semestral	Semestral
Demais parâmetros <sup>(3)(4)</sup>	Superficial ou Subterrâneo	1	Semestral	1 <sup>(5)</sup>	1 <sup>(5)</sup>	1 <sup>(5)</sup>	Semestral		

*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Água Potável – Portaria MS 2914

## Padrão Físico-Químico

### ANEXO X

Tabela de padrão organoléptico de potabilidade

Parâmetro	CAS	Unidade	VMP <sup>(1)</sup>
Alumínio	7429-90-5	mg/L	0,2
Amônia (como NH <sub>3</sub> )	7664-41-7	mg/L	1,5
Cloreto	16887-00-6	mg/L	250
Cor Aparente <sup>(2)</sup>		uH	15
1,2 diclorobenzeno	95-50-1	mg/L	0,01
1,4 diclorobenzeno	106-46-7	mg/L	0,03
Dureza total		mg/L	500
Etilbenzeno	100-41-4	mg/L	0,2
Ferro	7439-89-6	mg/L	0,3
Gosto e odor <sup>(3)</sup>		Intensidade	6
Manganês	7439-96-5	mg/L	0,1
Monoclorobenzeno	108-90-7	mg/L	0,12
Sódio	7440-23-5	mg/L	200
Sólidos dissolvidos totais		mg/L	1000
Sulfato	14808-79-8	mg/L	250
Sulfeto de hidrogênio	7783-06-4	mg/L	0,1
Surfactantes (como LAS)		mg/L	0,5
Tolueno	108-88-3	mg/L	0,17
Turbidez <sup>(4)</sup>		uT	5
Zinco	7440-66-6	mg/L	5
Xilenos	1330-20-7	mg/L	0,3

#### NOTAS:

(1) Valor máximo permitido.

(2) Unidade Hazen (mgPt-Co/L).

(3) Intensidade máxima de percepção para qualquer característica de gosto e odor com exceção do cloro livre, nesse caso por ser uma característica desejável em água tratada.

(4) Unidade de turbidez.

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*



# Análise de Água

	Cátions	Ânions	
DUREZA	Ca <sup>++</sup> / Mg <sup>++</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Alcalinidade
		CO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
Temporária	Ca <sup>++</sup> / Mg <sup>++</sup>	Cl <sup>-</sup>	
Permanente	Na <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ácidos Fortes
		SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	
	K <sup>+</sup>		
	CO <sub>2</sub>		Não combinados
	SiO <sub>2</sub>		
	Matéria Orgânica		

# Água Potável Análise Típica

## SABESP - Cia. Saneamento Básico do Estado de São Paulo

<u>SIGLA Estação</u>	<u>TGA</u>	<u>TGT</u>	<u>TRC</u>	<u>TRG</u>	<u>TCA</u>	<u>TCB</u>	<u>TRE</u>	<u>TGU</u>	<u>TAT</u>
Capacidade = 65,5 m³/s	13,83	0,50	3,01	4,51	1,22	0,93	0,06	31,90	9,49
Cloretos (mg/L Cl)	20,80	16,90	13,60	70,00	10,50	61,00	26,30	8,00	18,10
Ferro Total (mg/L Fe)	0,04	0,04	0,04	0,06	0,06	0,08	0,04	0,04	0,05
Nitratos (mg/L N)	0,59	0,43	0,19	0,53	0,16	0,71	0,20	0,23	0,20
Cor (U.C.)	2,50	2,50	2,50	2,50	2,50	2,50	2,50	2,50	2,50
Turbidez (NTU)	0,25	0,16	0,26	0,19	0,20	0,33	0,14	0,19	0,14
Alcalinidade Total (mg/L CaCO <sub>3</sub> )	18,00	17,00	9,00	17,00	16,00	25,00	20,00	14,00	0,00
Dureza Total (mg/L CaCO <sub>3</sub> )	47,10	40,90	32,80	58,40	31,90	106,00	58,40	22,40	39,40
Dureza Calcio (mg/L CaCO <sub>3</sub> )	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND	ND
Condutividade (µS/cm)	126,00	118,00	75,50	281,20	71,00	281,70	131,20	52,90	121,30
pH	8,97	9,10	8,96	8,72	7,83	7,17	8,98	7,97	8,16
Sílica (mg/L SiO <sub>2</sub> )	10,00	10,00	10,00	10,00	10,00	10,00	10,00	10,00	10,00
Sulfato (mg/L SO <sub>4</sub> )	13,40	15,00	17,60	18,10	14,80	11,40	6,80	5,50	22,50
TGA-ETA GUARAPIRANGA		TRG-ETA RIO GRANDE-Billings			TRE-ETA RIBEIRÃO DA ESTIVA				
TGT-ETA THEODORO RAMOS		TCA-ETA ALTO COTIA			<u>TGU-ETA GUARAÚ – Cantareira</u>				
TRC-ETA RIO CLARO		TCB- ETA BAIXO COTIA			TAT-ETA ALTO TIETÊ				

*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*



# Balanço Iônico (mg/L CaCO<sub>3</sub>)

## SABESP - Cia. Saneamento Básico do Estado de São Paulo

SIGLA Estação	TGA	TGT	TRC	TRG	TCA	TCB	TRE	TGU	TAT
<b><u>Cátions</u></b>									
Ca <sup>++</sup> + Mg <sup>++</sup>	47,1	40,9	32,8	<b>58,40</b>	31,9	106	58,4	<b>22,4</b>	39,4
* Na <sup>+</sup>	14,6	15,9	13,8	<b>76,6</b>	14,4	17,4	5,9	<b>8,8</b>	9,7
<b>TOTAL CÁTIONS</b>	<b>61,7</b>	<b>56,8</b>	<b>46,6</b>	<b>135,0</b>	<b>46,3</b>	<b>123,4</b>	<b>64,3</b>	<b>31,2</b>	<b>49,1</b>
<b><u>Ânions</u></b>									
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	13,9	15,6	18,3	<b>18,8</b>	15,4	11,9	7,1	<b>5,7</b>	23,4
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0,5	0,3	0,2	<b>0,4</b>	0,1	0,6	0,2	<b>0,2</b>	0,2
Cl <sup>-</sup>	29,3	23,8	19,2	<b>98,7</b>	14,8	86,0	37,1	<b>11,3</b>	25,5
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	18,0	17,0	9,0	<b>17,0</b>	16,0	25,0	20,0	<b>14,0</b>	0,0
<b>Anions Combinados</b>	<b>61,7</b>	<b>56,8</b>	<b>46,6</b>	<b>135,0</b>	<b>46,3</b>	<b>123,4</b>	<b>64,3</b>	<b>31,2</b>	<b>49,1</b>
** SiO <sub>2</sub>	10,0	10,0	10,0	<b>10,0</b>	10,0	10,0	10,0	<b>10,0</b>	10,0
CO <sub>2</sub> livre	0,0	0,0	0,0	<b>0,0</b>	0,0	0,0	0,0	<b>0,0</b>	0,0
<b>TOTAL ANIONS</b>	<b>71,7</b>	<b>66,8</b>	<b>56,6</b>	<b>145,0</b>	<b>56,3</b>	<b>133,4</b>	<b>74,3</b>	<b>41,2</b>	<b>59,1</b>

\* O sódio é obtido pela diferença entre os ânions combinados e a dureza total.

\*\* Sílica e Gás Carbônico, no balanço iônico, não estão combinados aos cátions.

# Varição Qualidade Água Poços

Acompanhamento Mensal Agua Poço - DOW - Fábrica de Jacarei-SP										Projeto	Var.
Elemento	mês	set-2002	out-02	nov-02	dez-02	jan-03	fev-03	mar-03	abr-2003	Média	%
pH	unid.	8,0	7,2	7,1	0,0	7,1	7,5	7,3	7,3	7,4	
Dureza Total	CaCO <sub>3</sub>	46,0	40,0	42,0	0,0	46,0	51,0	45,0	41,0	44,4	
Dureza Cálcio	CaCO <sub>3</sub>	36,0	20,0	32,0	0,0	35,0	37,0	36,0	34,0	32,9	
Alcalinidade	CaCO <sub>3</sub>	100,0	100,0	94,0	0,0	107,0	96,0	108,0	88,0	99,0	
Sulfatos	SO <sub>4</sub>	10,0	11,0	10,0	0,0	10,0	10,0	11,0	10,0	10,3	
Nitratos	NO <sub>3</sub>	1,0	0,0	0,0	0,0	0,0	0,0	1,0	0,0	0,3	
Cloretos	Cl	16,0	9,0	10,0	0,0	10,0	18,0	8,0	6,0	11,0	
Sílica	SiO <sub>2</sub>	61,3	64,4	59,6	0,0	65,0	58,0	62,0	38,0	58,3	
STD	ppm	142,8	143,4	141,4	0,0	154,0	166,0	165,0	154,5	152,4	
Ferro	Fe	0,3	0,1	0,0	0,0	0,0	0,1	0,2	0,1	0,1	
Condutividade	µS/cm	190,4	211,0	188,5	0,0	205,0	221,0	220,0	206,0	206,0	
CO <sub>2</sub> (GRÁFICO)	CaCO <sub>3</sub>	2,0	11,0	24,0	0,0	13,0	5,0	9,0	7,0	10,1	
<b>Elemento</b>	<b>mês</b>	<b>set-02</b>	<b>out-02</b>	<b>nov-02</b>	<b>dez-02</b>	<b>jan-03</b>	<b>fev-03</b>	<b>mar-03</b>	<b>abr-03</b>	<b>Média</b>	<b>%</b>
<b>Cátions</b>	<b>CaCO<sub>3</sub></b>										
Ca	"	36,0	20,0	32,0	0,0	35,0	37,0	36,0	34,0	32,9	
Mg	"	10,0	20,0	10,0	0,0	11,0	14,0	9,0	7,0	11,6	
Na	"	88,0	84,1	76,5	0,0	85,5	80,8	86,7	65,9	81,1	
<b>Total</b>	<b>"</b>	<b>134,0</b>	<b>124,1</b>	<b>118,5</b>	<b>0,0</b>	<b>131,5</b>	<b>131,8</b>	<b>131,7</b>	<b>106,9</b>	<b>125,5</b>	<b>25%</b>
<b>Ânions</b>	<b>CaCO<sub>3</sub></b>										
SO <sub>4</sub>	"	10,4	11,4	10,4	0,0	10,4	10,4	11,4	10,4	10,7	
NO <sub>3</sub>	"	1,0	0,0	0,0	0,0	0,0	0,0	1,0	0,0	0,3	
Cl	"	22,6	12,7	14,1	0,0	14,1	25,4	11,3	8,5	15,5	
HCO <sub>3</sub>	"	100,0	100,0	94,0	0,0	107,0	96,0	108,0	88,0	99,0	
<b>Total</b>	<b>"</b>	<b>134,0</b>	<b>124,1</b>	<b>118,5</b>	<b>0,0</b>	<b>131,5</b>	<b>131,8</b>	<b>131,7</b>	<b>106,9</b>	<b>125,5</b>	
CO <sub>2</sub>	"	2,3	12,5	27,4	0,0	14,8	5,7	10,3	8,0	11,6	
SiO <sub>2</sub>	"	50,9	53,5	49,5	0,0	54,0	48,1	51,5	31,5	48,4	
<b>Total</b>	<b>"</b>	<b>187,1</b>	<b>190,1</b>	<b>195,3</b>	<b>0,0</b>	<b>200,3</b>	<b>185,6</b>	<b>193,4</b>	<b>146,4</b>	<b>185,5</b>	<b>37%</b>
Variação % do Maior com o Menor Balanço Iônico, 25% para os Cátions e 37% para os ânions											

# Balanço Iônico mg/L CaCO<sub>3</sub>

## PLANILHA DE BALANÇO IÔNICO

Água Qualquer

mg/L CaCO<sub>3</sub>

Cátions	mg/lt	fator	CaCO <sub>3</sub>	%		Ânions	mg/lt	fator	CaCO <sub>3</sub>	%
Ca <sup>++</sup>	16,60	2,50	41,50	47%		SO <sub>4</sub> <sup>--</sup>	1,38	1,04	1,44	2%
Mg <sup>++</sup>	6,56	4,10	26,90	30%		NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	8,20	0,81	6,61	7%
Na <sup>+</sup>	7,92	2,18	17,27	19%		Cl <sup>-</sup>	4,01	1,41	5,65	6%
K <sup>+</sup>	2,60	1,28	3,33	4%		HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	91,8	0,82	75,31	84%
Ba <sup>++</sup>	0,08	0,73	0,06	0%		F <sup>-</sup>	0,05	2,63	0,12	0%
Total	33,76		89,05	100%		Total	105,5		89,12	100%
Condutividade		μS/cm	194							
Sólidos Dissolv		0,72	139							

# Custo Água Industrial São Paulo

[http://site.sabesp.com.br/site/uploads/file/clientes\\_servicos/comunicado\\_04\\_2015.pdf](http://site.sabesp.com.br/site/uploads/file/clientes_servicos/comunicado_04_2015.pdf)

## COMUNICADO - 04/15

A COMPANHIA DE SANEAMENTO BÁSICO DO ESTADO DE SÃO PAULO - SABESP, nos termos das Deliberações ARSESP – 560 e 561, de 04 de maio de 2015, disponibilizadas no sítio da ARSESP em 04 de maio de 2015 e publicadas no Diário Oficial do Estado em 05 de maio de 2015; e do artigo 28 do Regulamento do Sistema Tarifário, aprovado pelo Decreto Estadual nº 41.446, de 16 de dezembro de 1996; comunica que as Tarifas e demais condições que vigorarão a partir de 04 de junho de 2015, serão as seguintes:

### 1 - TARIFAS

- 1.1 - A Deliberação ARSESP nº 560 autorizou a aplicação do índice de reajuste cumulativo de 7,7875% sobre as tarifas vigentes constantes da Deliberação ARSESP nº 520/2014, constituído por:
- a) reajuste tarifário anual de 2015 de 7,1899%, calculado com base na variação do IPCA no período de março de 2014 a março de 2015, que totalizou 8,1285% descontado o fator de eficiência (fator X) de 0,9386%; e
  - b) resíduo remanescente de 0,5575%, referente à postergação da aplicação da Revisão Tarifária Ordinária nos termos do inciso II do art. 1º da Deliberação ARSESP nº 484/2014 e dos art. 2º e 4º da Deliberação ARSESP nº 520/2014.
- 1.2 - A Deliberação ARSESP nº 561 autorizou a aplicação do índice de reposicionamento tarifário de 6,9154%, referente à Revisão Tarifária Extraordinária da Sabesp, aplicável sobre as tarifas autorizadas nesta data pela Deliberação ARSESP nº 560, citada acima.
- 1.3 - Os dois ajustes tarifários, acumulados, resultam no índice de 15,2414%. 

*Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Custo Água Industrial São Paulo

[http://site.sabesp.com.br/site/uploads/file/clientes\\_servicos/comunicado\\_04\\_2015.pdf](http://site.sabesp.com.br/site/uploads/file/clientes_servicos/comunicado_04_2015.pdf)

Classes de consumo m <sup>3</sup> /mês	Tarifas de água - R\$	Tarifas de esgoto - R\$
<b>Comercial / Normal</b>		
0 a 10	41,45 /mês	41,45 /mês
11 a 20	8,07 / m <sup>3</sup>	8,07 / m <sup>3</sup>
21 a 50	15,45 / m <sup>3</sup>	15,45 / m <sup>3</sup>
acima de 50	16,10 / m <sup>3</sup>	16,10 / m <sup>3</sup>
<b>Industrial</b>		
0 a 10	41,45 /mês	41,45 /mês
11 a 20	8,07 / m <sup>3</sup>	8,07 / m <sup>3</sup>
21 a 50	15,45 / m <sup>3</sup>	15,45 / m <sup>3</sup>
acima de 50	16,10 / m <sup>3</sup>	16,10 / m <sup>3</sup>



*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Matérial em Solução: Dissolvida

## Compreende

- Matéria Organica (M.O. )
- Sais minerais
- Gases dissolvidos

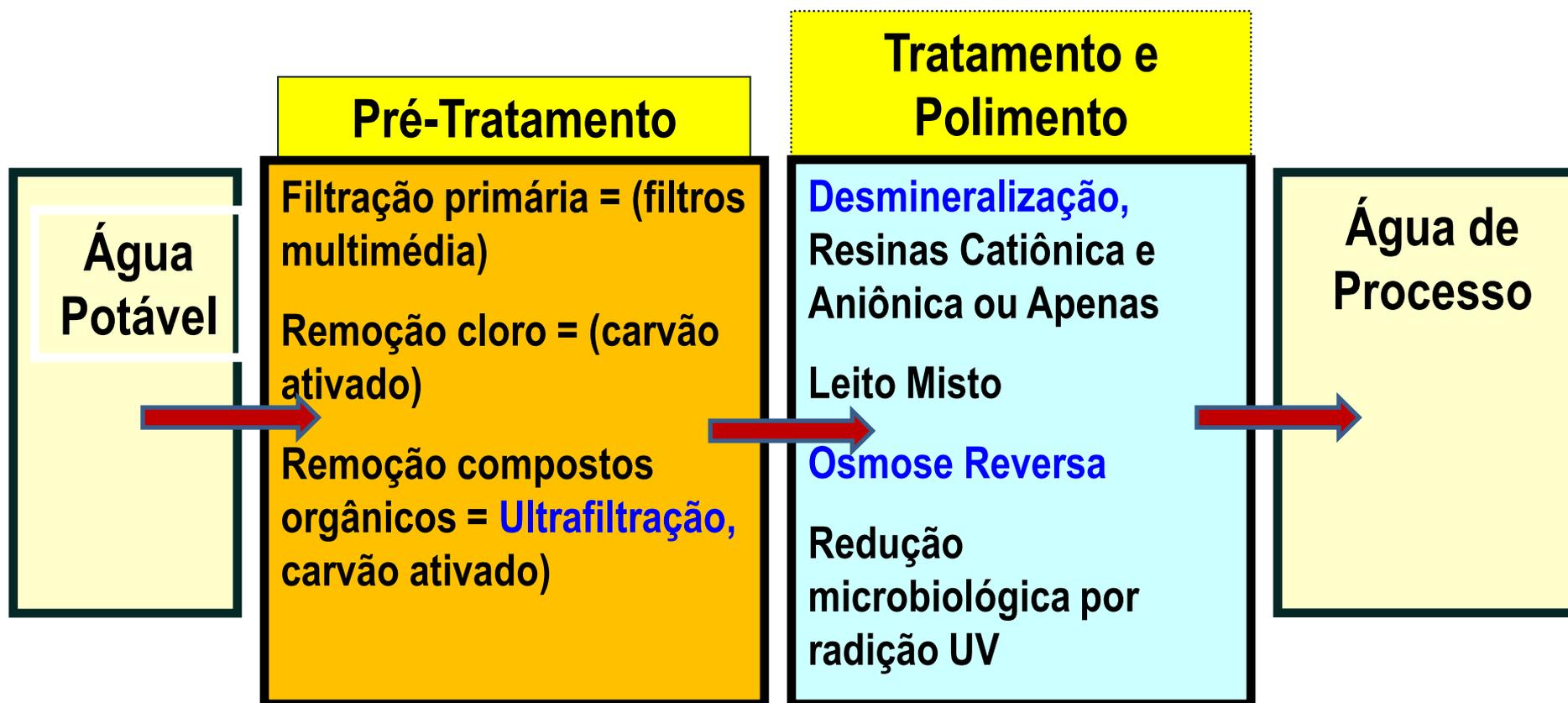
## Análises de M.O.

- por oxidação com  $\text{KMnO}_4$
- por absorção U.V.

## Análises de sais

- Titulação
- Colorimétrica
- Gravimétrica

# Processos para Purificação de Água



# Qualidades Água para Ind.Cosmética

- As categorias de água utilizadas pela indústria cosmética no Brasil seguem em sua maioria, os padrões definidos pela Farmacopéia dos Estados Unidos USP e em alguns casos, também a Farmacopéia Européia (EP).
- Basicamente utiliza-se água de baixa concentração de sólidos, sais e minerais dissolvidos e livre de contaminantes microbiológicos. Para algumas aplicações, por necessidades específicas ou por conveniência, podem ser utilizadas águas com características que não se enquadrem nas especificadas pelas farmacopéias e nesses casos, atendam aos requisitos mínimos da água potável. Essas águas são adicionalmente tratadas para atender a demandas específicas do processo em questão.
- É o caso das indústrias que fabricam shampoos, que não necessariamente precisariam utilizar água desmineralizada, devido à alta concentração de sais características próprias desse tipo de produto (shampoo). Entretanto, porém, tem de atender aos requisitos microbiológicos.
- Especificações mínimas de qualidade para as águas utilizadas na indústria cosmética devem ser definidas em função de cada tipo de aplicação, processo de fabricação e características do produto. Por essa razão essas especificações devem se levadas em conta na elaboração do projeto do sistema de tratamento de água .



# Água de Processo Ind. Cosmética

- É aquela que atende aos requisitos de água potável, mas recebe um tratamento adicional para adequar as demandas especiais de um determinado processo.
- Pode conter aditivos para controle microbiano, desde que compatíveis com o processo a que se destina e, não precisa se enquadrar nos requisitos oficiais (monografias USP, PE ou outros), sendo portanto classificada como “não farmacopéias.
- A identificação dessas águas, usualmente faz referência ao tratamento ou à última etapa do mesmo, por exemplo:
- Água abrandada, desmineralizada, (resina ou osmose reversa)
- **As especificações das águas de processo devem ser estabelecidas, para cada caso, pela própria indústria ou órgão regulamentador do seguimento industrial**



# Água de Processo (USP XXIX)

[http://www.pharmacopeia.cn/v29240/usp29nf24s0\\_c1231.html#usp29nf24s0\\_c1231](http://www.pharmacopeia.cn/v29240/usp29nf24s0_c1231.html#usp29nf24s0_c1231)

## USP Purified Water

Suggested processes by which it can be obtained include, deionisation, RO, deionisation polishing, distillation, filtration etc.

Systems must be validated, feedwater must comply with drinking water standards and the system should be frequently sanitised with microbiological monitoring.

Conductivity: **<1.3 µS/cm at 25°C in line\***

TOC: < 500ppb (Online or off)

Bacteria: < 100 cfu/ml\*\*

\*Non-temp. Compensated conductivity measurement

\*\*Non-mandatory, generally considered appropriate Action Level

Constituent	USP	PhEur	JP
Conductivity	< 1.3 µS/cm @ 25°C	< 4.3 µS/cm @ 20°C	-
Nitrates	-	<0.2ppm	test
Nitrites	-	-	test
pH	-	-	test
Chloride	-	-	test (< 0.5 ppm)
Sulphate	-	-	test (< 1.0 ppm)
Ammonia	-	-	test
Heavy Metals	-	< 0.1 ppm Pb	test
TOC	< 500 ppb	< 0.5 mg/l or oxidisable substances test	-
Oxidizable Substances	-	test or TOC	test
Total Solids	-	-	test (10 ppm)
Total Bacteria Count	-	< 100 cfu/ml	-
Production method	Suitable Process	Distillation, Ion Exchange or any other suitable method	Distillation, Ion Exchange, UF or combination of these methods
For dialysis solution production the EP specifies the following additional tests:			
Aluminium < 10 µg/l / Pyrogen < 0.25 EU/ml			

Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015

Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos

DOW RESTRICTED



# Revista Cosmetics & Toiletries

<http://www.cosmeticsonline.com.br/2011/edicoes-anteriores/detalhes-revista/58>

40/Cosmetics & Toiletries (Brasil) [www.cosmeticsonline.com.br](http://www.cosmeticsonline.com.br)

Vol. 19, jan-fev 2007

Consultor: Sebastião D. Gonçalves  
(Proserv Química Ltda.)

Vol. 19, jan-fev 2007

## Matéria de Capa

# Água para Cosméticos

A principal matéria-prima da indústria de cosméticos merece cuidados especiais na sua obtenção, tratamento e armazenamento

gando a 98% em certos animais aquáticos e espécies vegetais.

Água bruta é captada em rios, poços e outros mananciais. Não freqüente é captada do mar, em seguida dessalinizada após processo dispendioso, e utilizada em variados fins.

Toda água natural contém impurezas em concentrações variadas, dependendo de seu histórico prévio, e do contato com atmosfera e solo.

Como resultado, as águas naturais podem conter impurezas tais com o matérias em suspensão, cor, bactérias, sais minerais e gases dissolvidos.

### VÁRIOS TIPOS DE ÁGUA

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

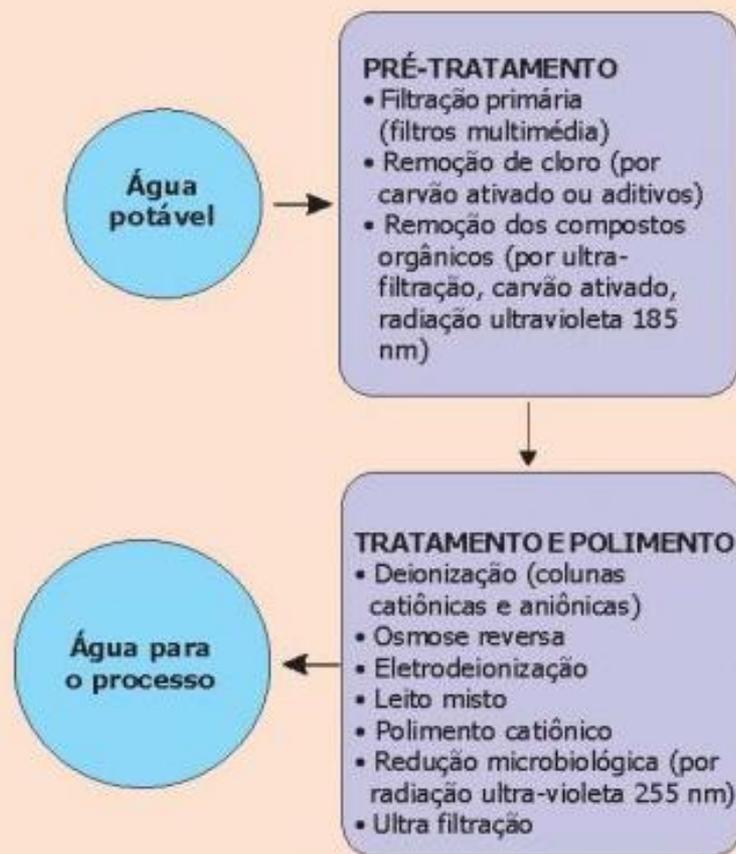
DOW RESTRICTED



# Qualidades Água para Ind.Cosmética

Matéria de Capa

## Circuito esquemático de sistemas de tratamento de água



## ÁGUA PARA A INDÚSTRIA DE COSMÉTICOS

As categorias de água utilizadas pela indústria cosmética no Brasil seguem, em sua maioria, os padrões definidos pela Farmacopéia dos Estados Unidos (USP) e em alguns casos, também a Farmacopéia Européia (EP). Basicamente utiliza água de baixa concentração de sólidos, sais e minerais dissolvidos, e livre de contaminantes microbiológicos.

Para algumas aplicações, por necessidades específicas ou por conveniência, podem ser utilizadas águas com características que não necessariamente se enquadrem nas especificadas pelas farmacopéias e, nesses casos, atendam aos requisitos mínimos da água potável. Essas águas são adicionalmente tratadas para atender a demandas específicas do processo.

É o caso de indústrias que fabricam shampoos, que não necessariamente precisam utilizar água desmineralizada, devi-

# Qualidades Água para Ind.Cosmética

<http://www.cosmeticsonline.com.br/2011/edicoes-anteriores/detalhes-revista/58>

Matéria de Capa

## Especificações da água para cosméticos

Especificações	Água Potável	Normalmente adotado pela indústria de cosméticos*	Ideal
Aparência	Límpida, livre de impureza	Límpida, livre de impureza	Límpido, livre de impureza
Condutividade ( $\mu\text{S/cm}$ 25°C)	Máximo 110	0,8 a 10,0	0,8 a 5,0
Turbidez ( $\text{SiO}_2$ )	5 ppm	Não controlado	Máximo 2
Substâncias oxidáveis (Compostos orgânicos totais – COT)	Não é avaliado	Não controlado	500 ppb
Cloretos	250 ppm	Não controlado	0
Dureza ( $\text{CaCO}_3$ )	85 ppm (máximo)	Não controlado	0
Manganês	0	Não controlado	0
Fluoretos	0,8 ppm	Não controlado	0
Ferro ( $\text{Fe}^{2+}$ )	0,3 ppm	Não controlado	0
pH	7,0	5,8-7,5	5,8-7,0
Metais pesados	0	Não controlado	0
Silica	70 ppm	Não controlado	0
<b>Pureza bacteriológica</b>			
Coliformes Totais /100 ml	0	0	0
Contagem microbiológica total	Máximo 500 UFC/ml	Máximo 100 UFC/ml	Máximo 100 UFC/ml

\* Não há um padrão definido de análise para a água utilizada na indústria de cosméticos. Cada indústria adota os valores que satisfaçam a necessidade dos seus produtos e processos. O padrão da água potável deve ser o padrão mínimo.

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Resinas Troca Iônica

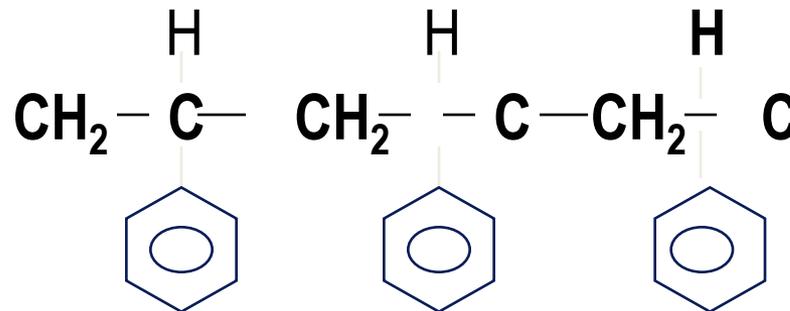
Fabricadas de Copolimerização de Estireno com Divinilbenzeno.

**Copolímero = INSOLÚVEL** (ácidos, soda, solventes comuns)



HC=CH

**Estireno**



**Poliestireno**

HC=CH



HC=CH

**Divinilbenzeno**

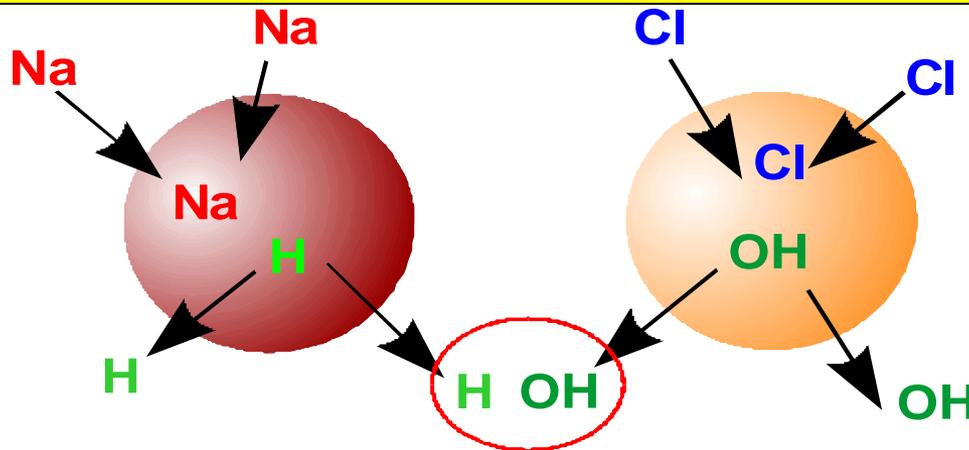
# Resinas Troca Iônica

Copolímeros, com grupos funcionais (ativos) que adsorvem íons (**cátions** ou **ânions**) de uma solução e os substituem por quantidades equivalentes de outros íons da mesma carga, baseados em escala de seletividade, preferência iônica:

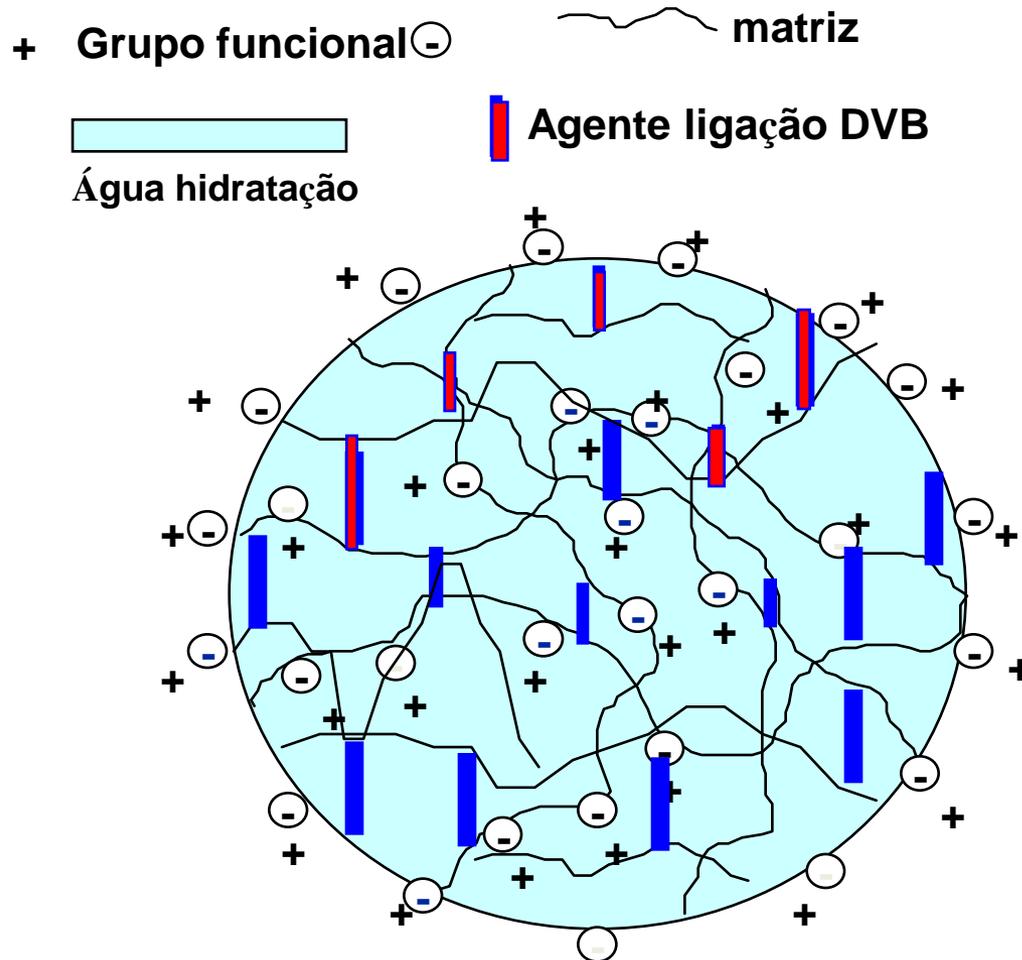


Formação  
de H<sub>2</sub>O

## Resina Catiônica + Resina Aniônica

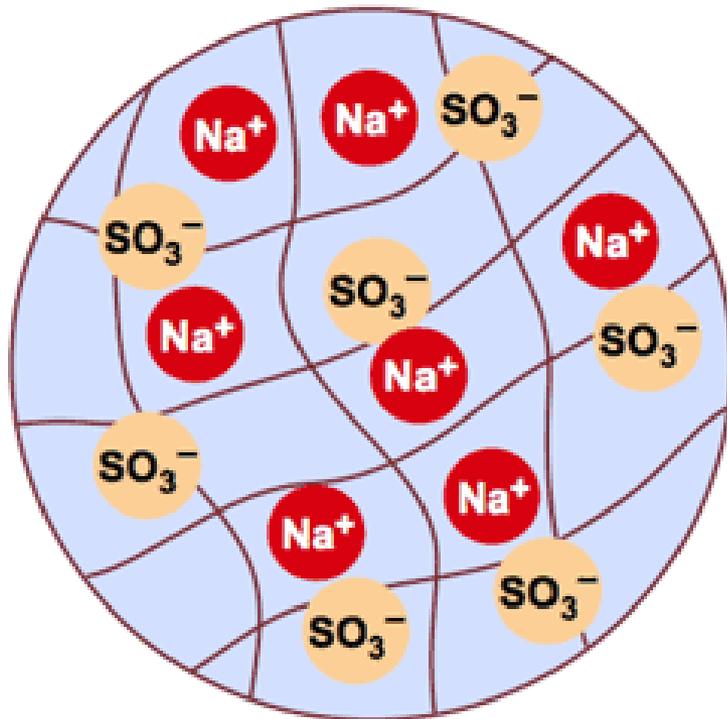


# Ilustração Esquemática Resina

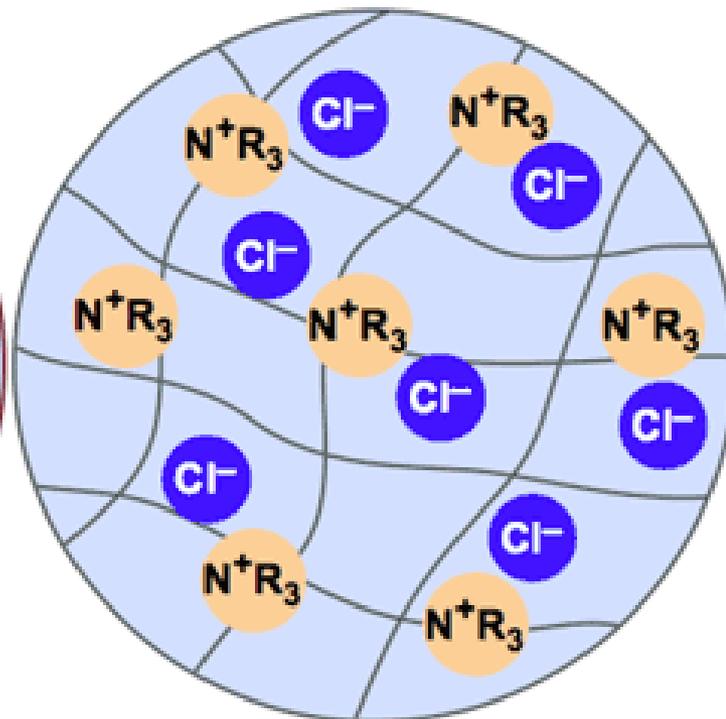


# Resinas Troca Iônica

Ilustração esquemática resina Catiônica e Aniônica

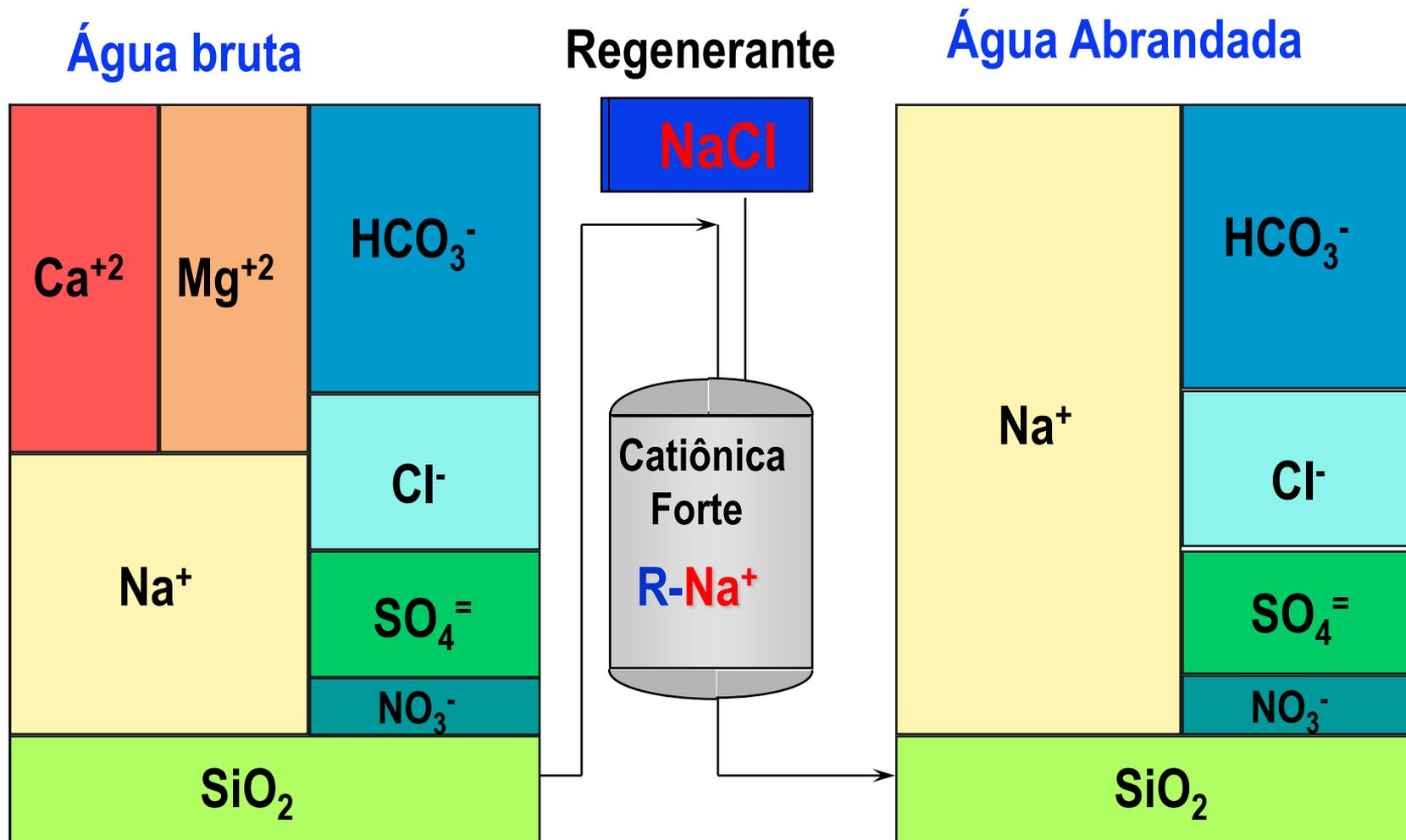


Grupos Sulfônicos

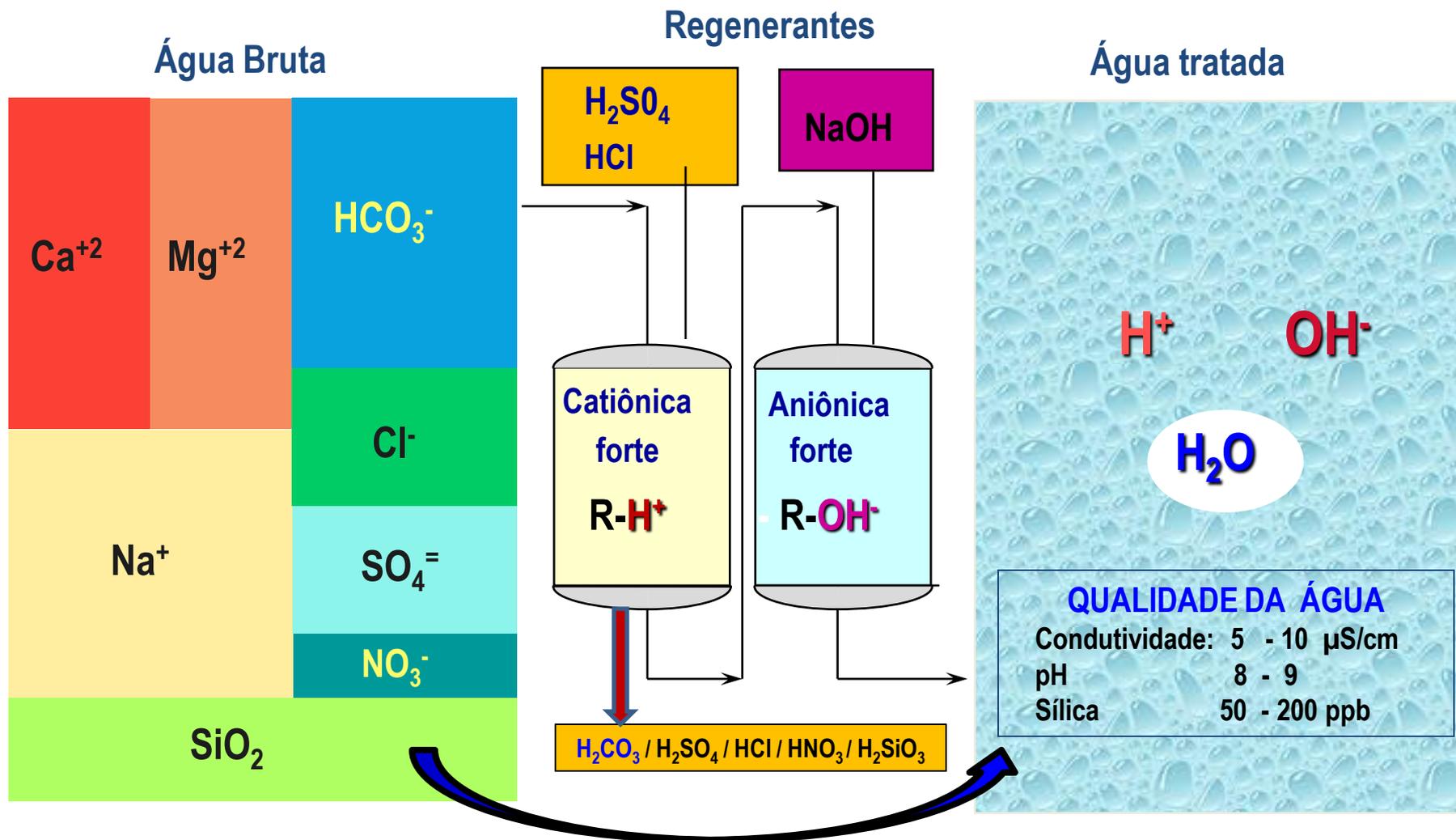


Grupos Aminos Quaternários

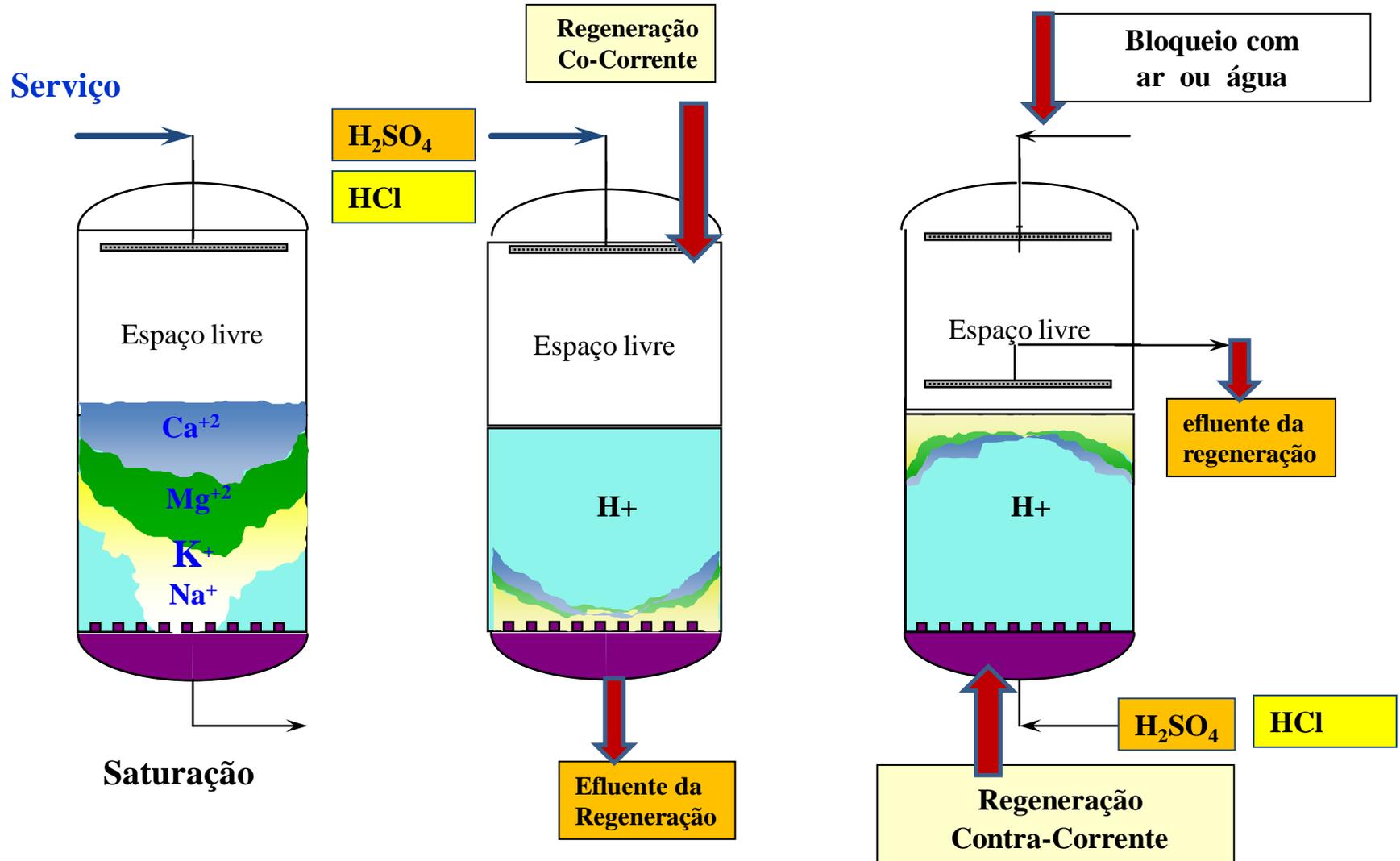
# Abrandamento



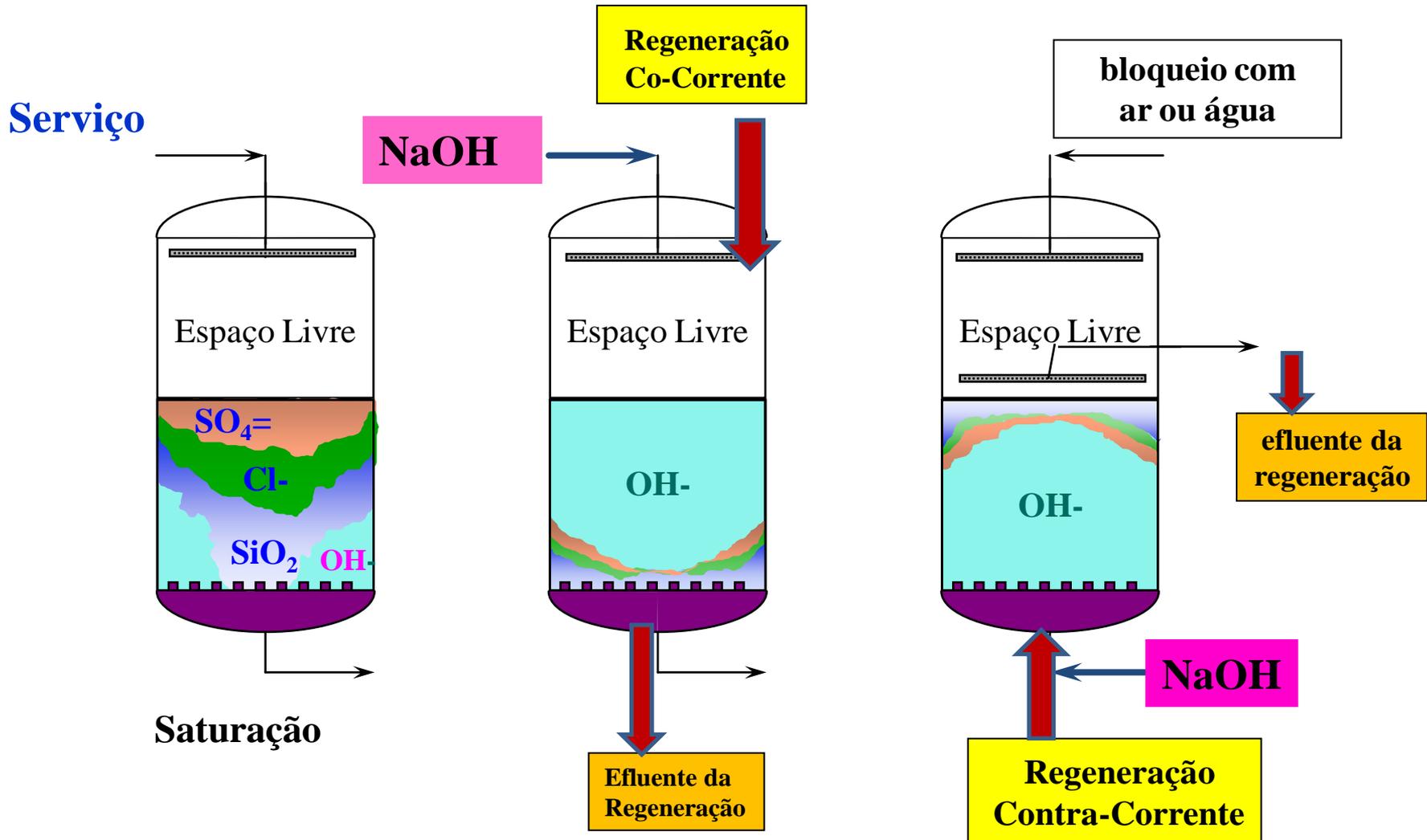
# Desmineralização: Cátion / Ânion



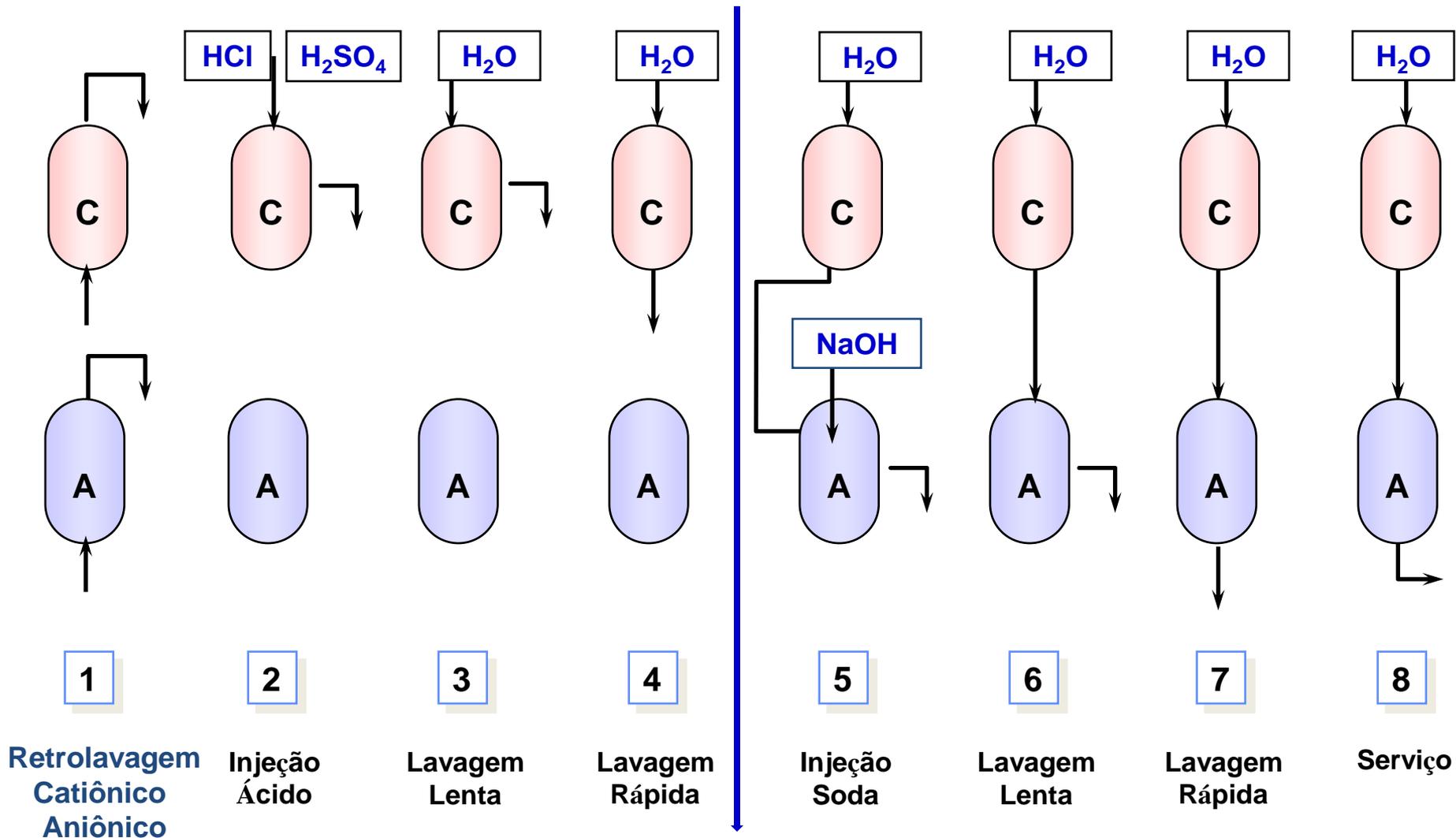
# Processo Regeneração Resina Catiônica



# Processo Regeneração Resina Aniônica



# Esquema Regeneração



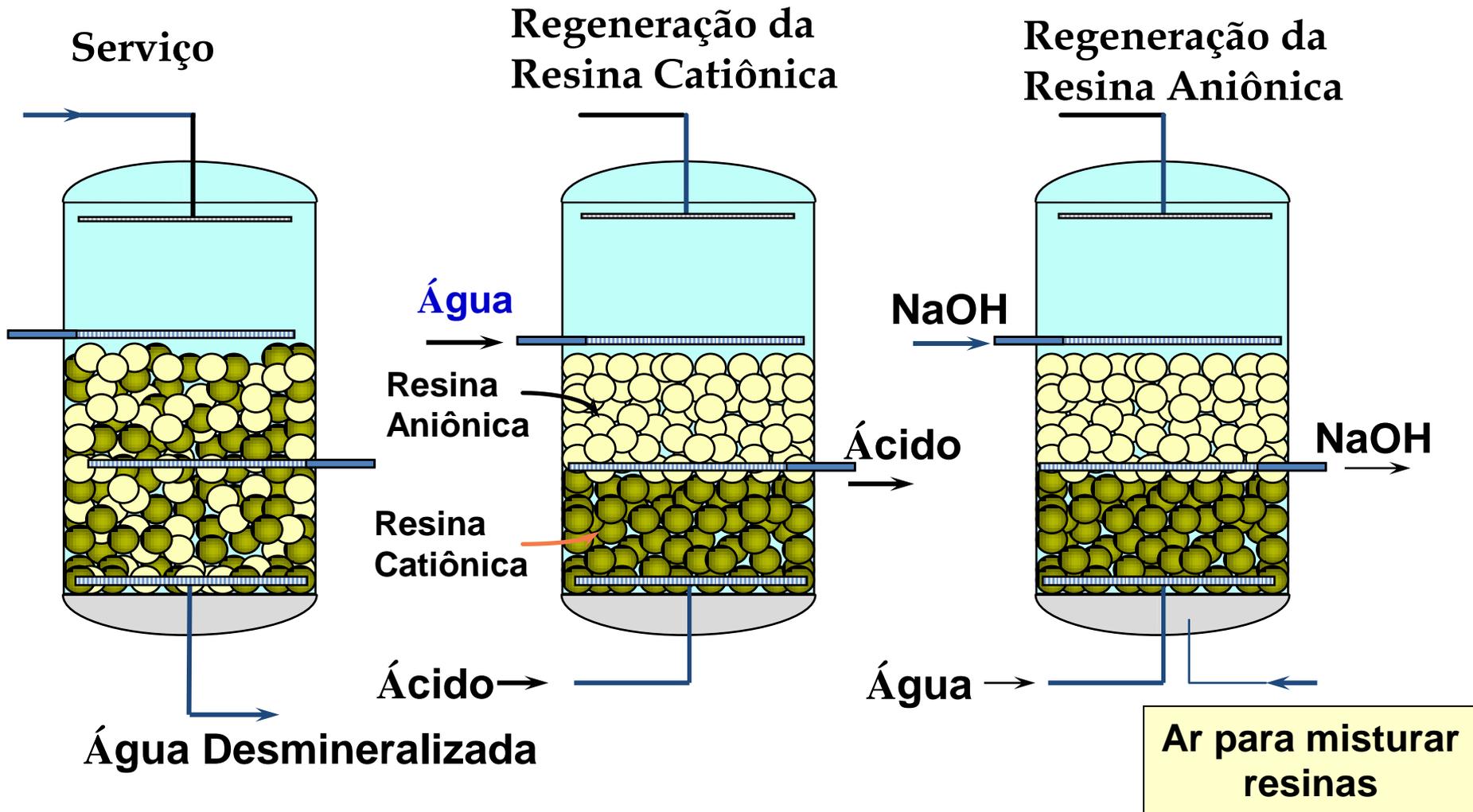
*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos

DOW RESTRICTED

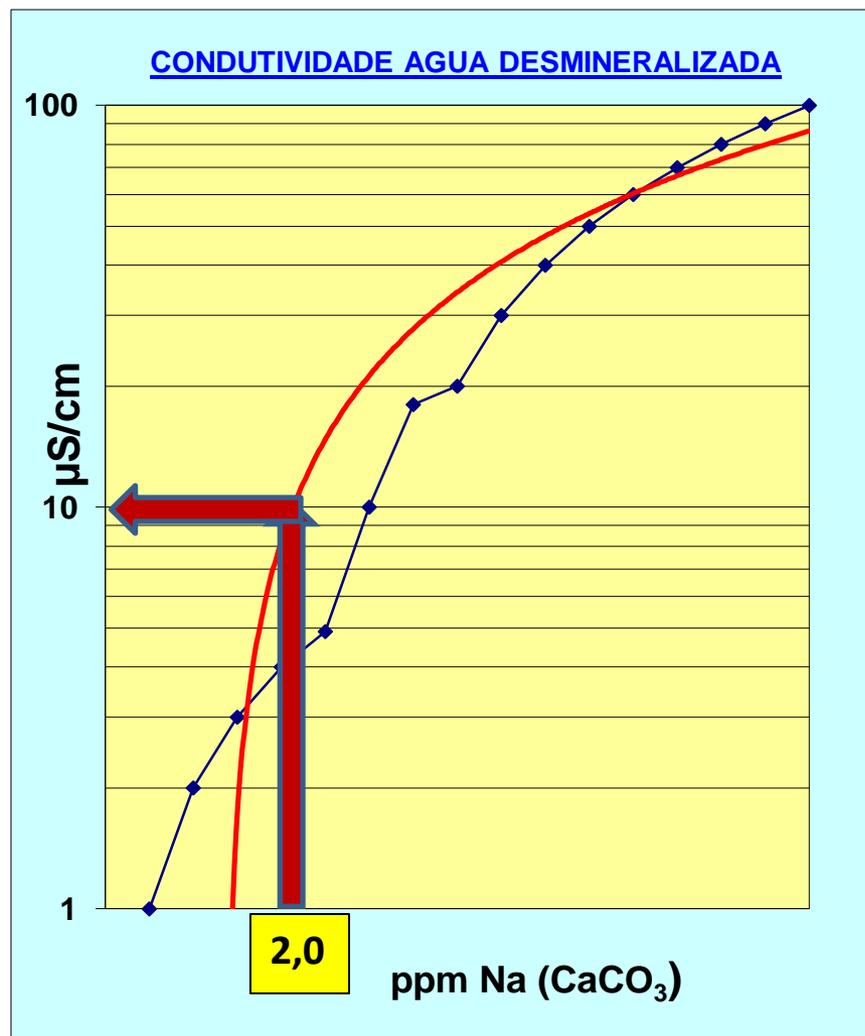


# Desmineralização Leito-Misto



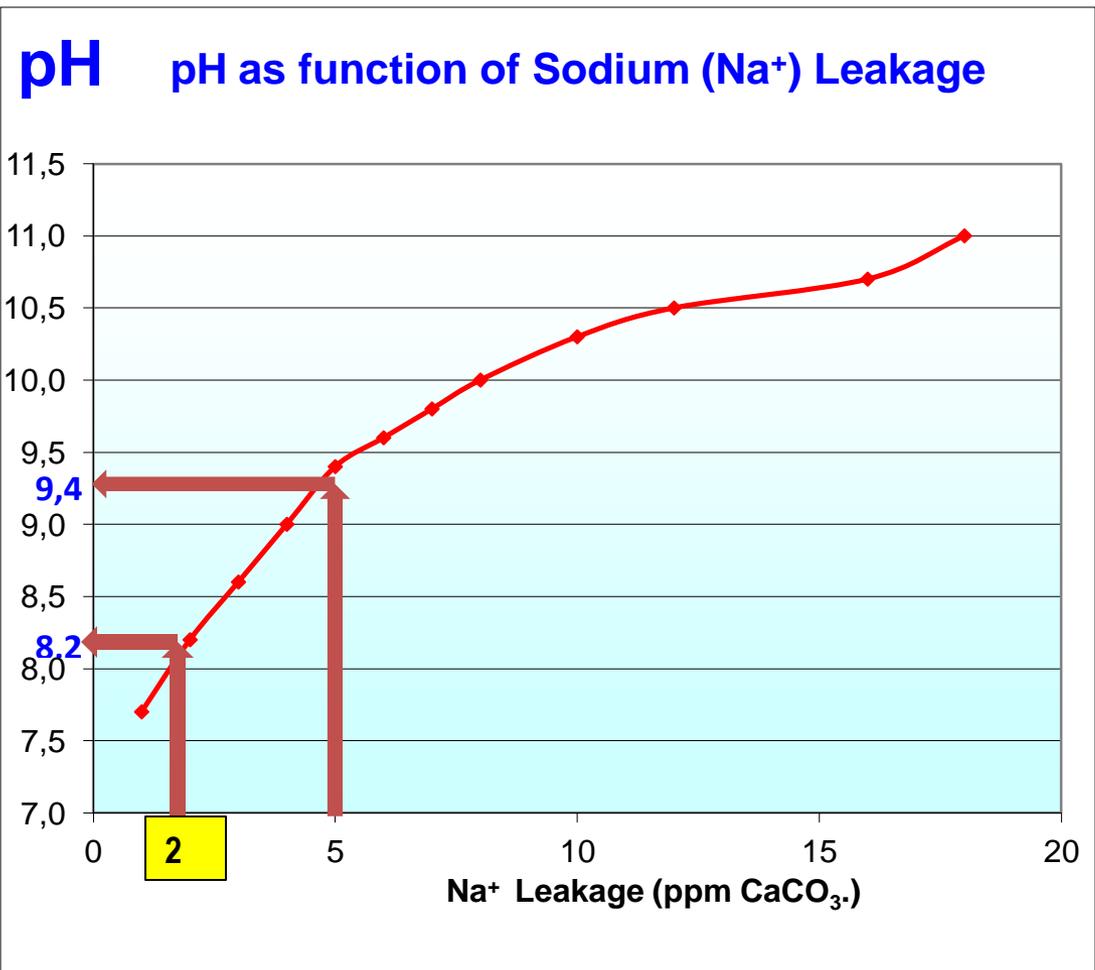
# Controle Qualidade Água

ppm Na as Na	ppm Na as CaCO <sub>3</sub>	Condutividade μS/cm
0,092	0,2	1,0
0,183	0,4	2,0
0,275	0,6	3,0
0,367	0,8	4,0
0,459	1,0	4,9
<b>0,917</b>	<b>2,0</b>	<b>10,0</b>
1,376	3,0	18,0
1,835	4,0	20,0
2,752	6,0	30,0
3,670	8,0	40,0
4,358	9,5	50,0
5,505	12,0	60,0
6,422	14,0	70,0
7,798	17,0	80,0
8,257	18,0	90,0
9,174	20,0	100,0



# Controle Qualidade Água

Leakage of Cations Na <sup>+</sup> ppm as CaCO <sub>3</sub>	Leakage of Cations Na <sup>+</sup> ppm as Na	Final pH of Deionized Effluent	Leakage of Silica	
			ppm as SiO <sub>2</sub>	ppm as CaCO <sub>3</sub>
1	0,459	7,7	0,01	0,008
2	0,917	8,2	0,02	0,016
3	1,376	8,6	0,02	0,016
4	1,835	9,0	0,03	0,025
5	2,294	9,4	0,04	0,033
6	2,752	9,6	0,06	0,050
7	3,211	9,8	0,10	0,083
8	3,670	10,0	0,15	0,125
10	4,587	10,3	0,20	0,167
12	5,505	10,5	0,30	0,250
16	7,339	10,7	0,40	0,330
18	8,257	11,0	1,00	0,833



*Workshop "RDC 48"*  
23 e 24 de junho de 2015

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Destalhes Coluna de Resinas



## Crepinas



**Colunas Resinas:** Tanques cilíndricos de aço carbono ou inoxidável com calotas torrisféricas (superior e inferior), contendo Fundo Falso com Crepinas



# Desmineralizador Industrial



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Desmineralizador Industrial



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Desmineralizadores Pequenos



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Separação por Membranas

- O processo de separação por membranas sintéticas, porosas ou semipermeáveis, para separar da água partículas sólidas de pequenos diâmetros, moléculas e até mesmo compostos iônicos dissolvidos. Para que o processo de separação ocorra, utiliza-se um gradiente de pressão hidráulica ou um campo elétrico.
- Os processos de separação por membranas são divididos em cinco categorias:
  - **microfiltração, ultrafiltração, nanofiltração, osmose reversa e eletrodialise.**
- O que difere cada uma das categorias é o diâmetro dos poros das membranas e o tipo e intensidade da força motriz que promove a separação dos contaminantes. As membranas de osmose reversa são as mais restritivas, ao passo que as de microfiltração são as menos restritivas.



# Osmose Reversa (RO)

- Dentre os processos de separação por membranas o de osmose reversa é o mais discutido e amplamente utilizado.
- No final da década de 1950 e início de 1960, a tecnologia de osmose reversa teve aplicação prática nas indústrias como operação unitária, para produzir água e energia, controlar poluição e recuperar materiais em geral
- Este processo baseia-se no fenômeno natural da osmose, que consiste na passagem de água pura através de uma membrana semipermeável de uma solução salina diluída para uma solução mais concentrada, e essa diferença de nível entre as duas soluções é conhecida como pressão osmótica de equilíbrio.
- Se uma pressão hidráulica superior à pressão osmótica de equilíbrio for aplicada do lado da solução mais concentrada, a água passa a fluir através da membrana, da solução concentrada para a solução diluída.
- **Este fenômeno é conhecido como osmose reversa.**



# Osiose Reversa (RO)

- A primeira vista, os processos de separação por membrans poderiam ser comparados aos processos de filtração convencional. Contudo, três características fazem com que tais processos sejam distintos:
- O fluxo de água é paralelo às membrans, ou seja, não é necessário que todo efluente passe através da membrana;
- As membranas são eficientes para a separação de partículas sólidas de pequenas dimensões e compostos orgânicos e inorgânicos dissolvidos;
- A pressão de operação dos sistemas de separação por membrans é significativamente maior que nos processos de filtração convencional
- Os processos de separação por membranas de osiose reversa operam com fluxo paralelo às membrans e, por isso, produzem duas correntes distintas: aquela que passou através da membrana e da qual foram removidos os contaminantes, esta corrente é chamada de **Permeado**, e a que contém maior parte dos contaminantes que inicialmente estavam presentes na entrada da membrana é chamada de **Concentrado ou Rejeito**



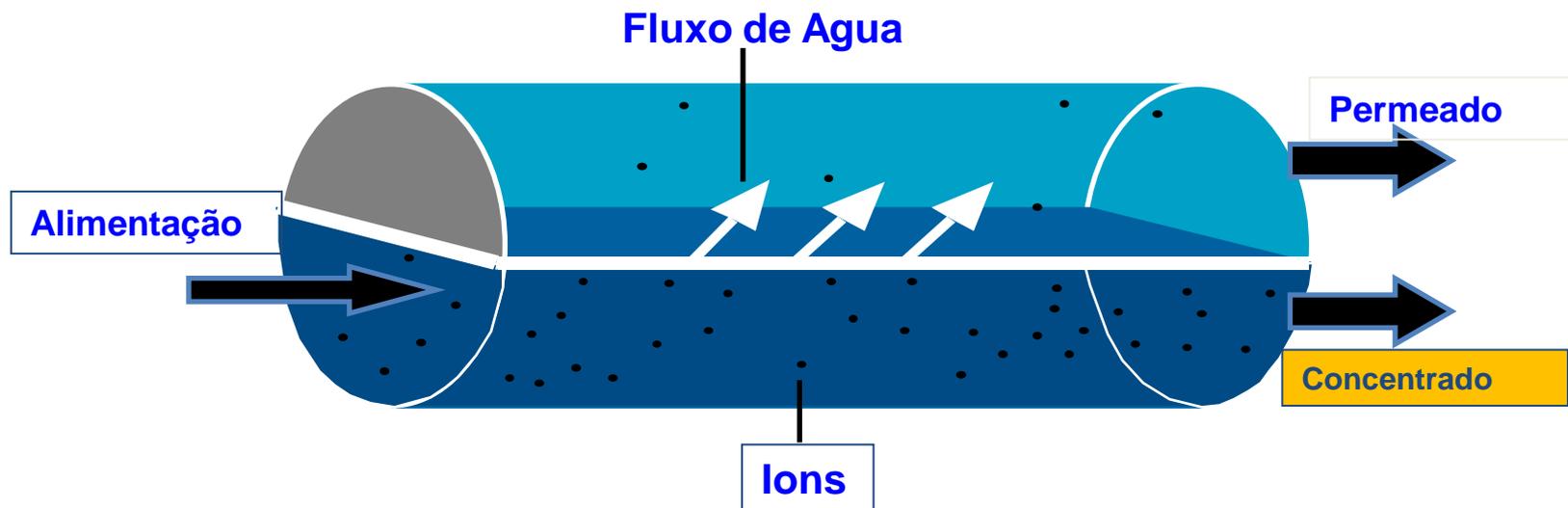
# Osmose Reversa (RO)

- **A membranas de osmose reversa utilizadas em desmineralização de águas, utiliza a pressão como força motriz para a separação dos sais dissolvidos. O processo de osmose reversa dessaliniza e remove compostos orgânicos e inorgânicos.**
- **A principal desvantagem do processo de desmineralização por membrana de osmose reversa é a possibilidade de obstrução irreversível dos poros devido à presença de sólidos em suspensão, havendo necessidade prévia de remoção desses sólidos por outros métodos de pré-tratamento adequado, e também da Perda de Água (Rejeito)**



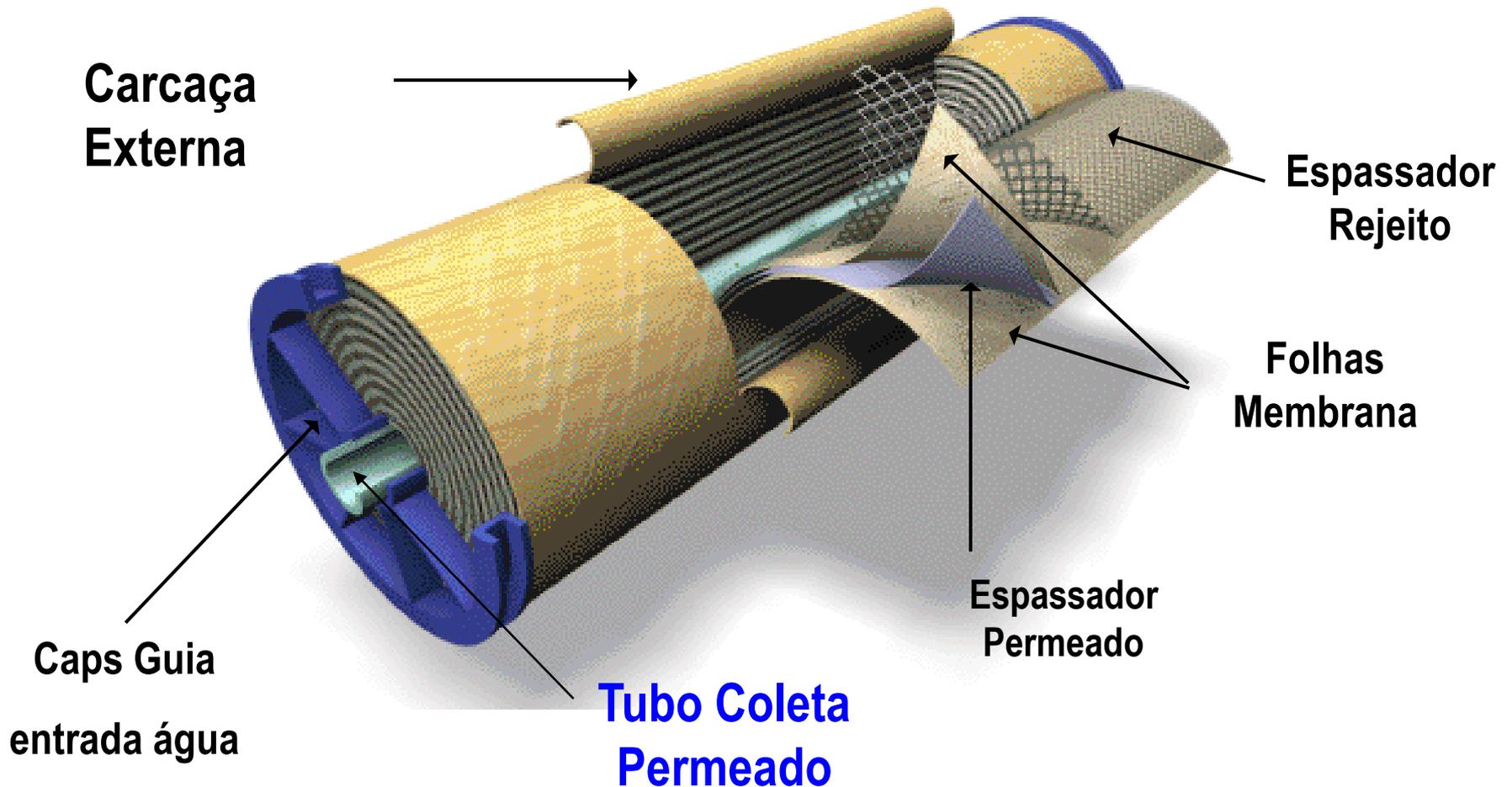
# Osmose Reversa (RO)

## Caso 1 – Membrana Osmose Reversa

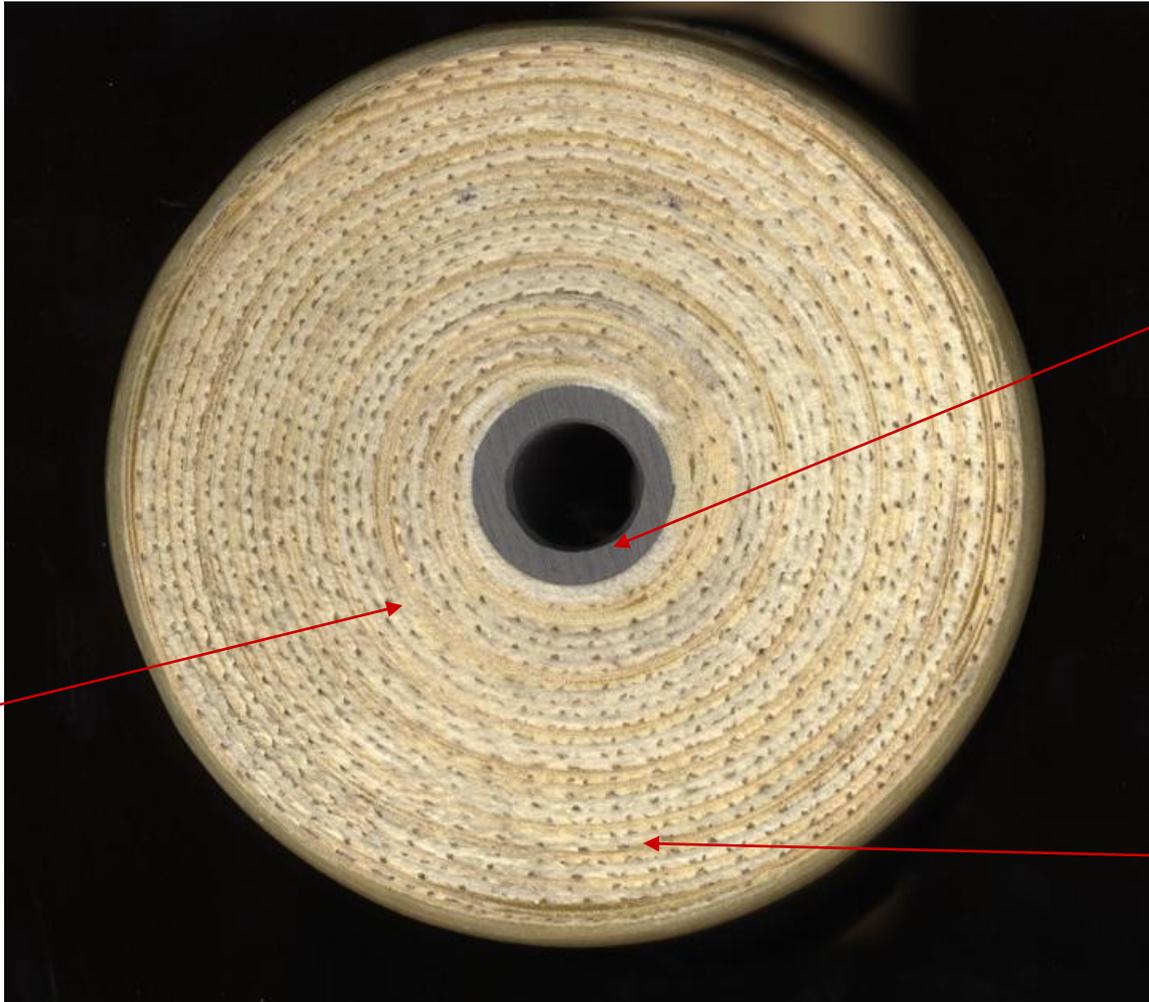


Osmose Reversa (OR) é uma técnica de desmineralização baseada em membranas, que é utilizada para separar sólidos dissolvidos de soluções. As membranas atuam como uma barreira semipermeável que permite a passagem de algumas espécies (por exemplo, água) e, por outro lado, seletivamente, retém outras espécies dissolvidas (por exemplo, íons). Das diferentes tecnologias encontradas no espectro de filtração como apresentado a osmose reversa é a mais seletiva.

# Detalhes da Membrana (RO)



# Detalhes Corte Membrana (RO)



Tubo  
Permeado

Espassador  
Rejeito

Folhas  
Membranas

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

Rohm and Haas



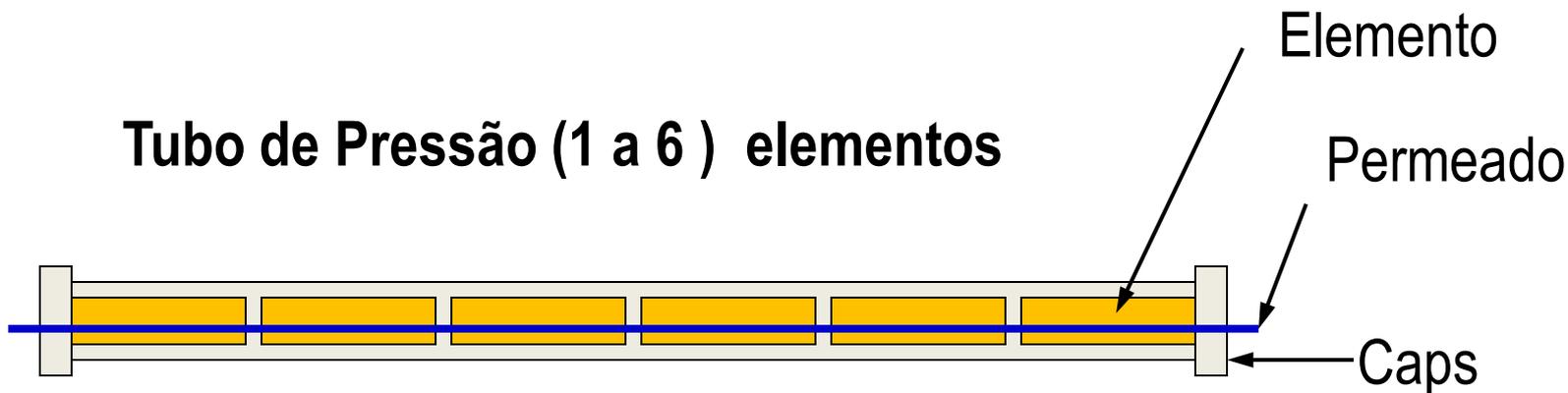
# Tamanho de Membrana (RO)



Uso industrial  
elementos 8" x 40"

# Vaso de Pressão

Tubo de Pressão (1 a 6) elementos



Tubo 1 membrana 8"



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

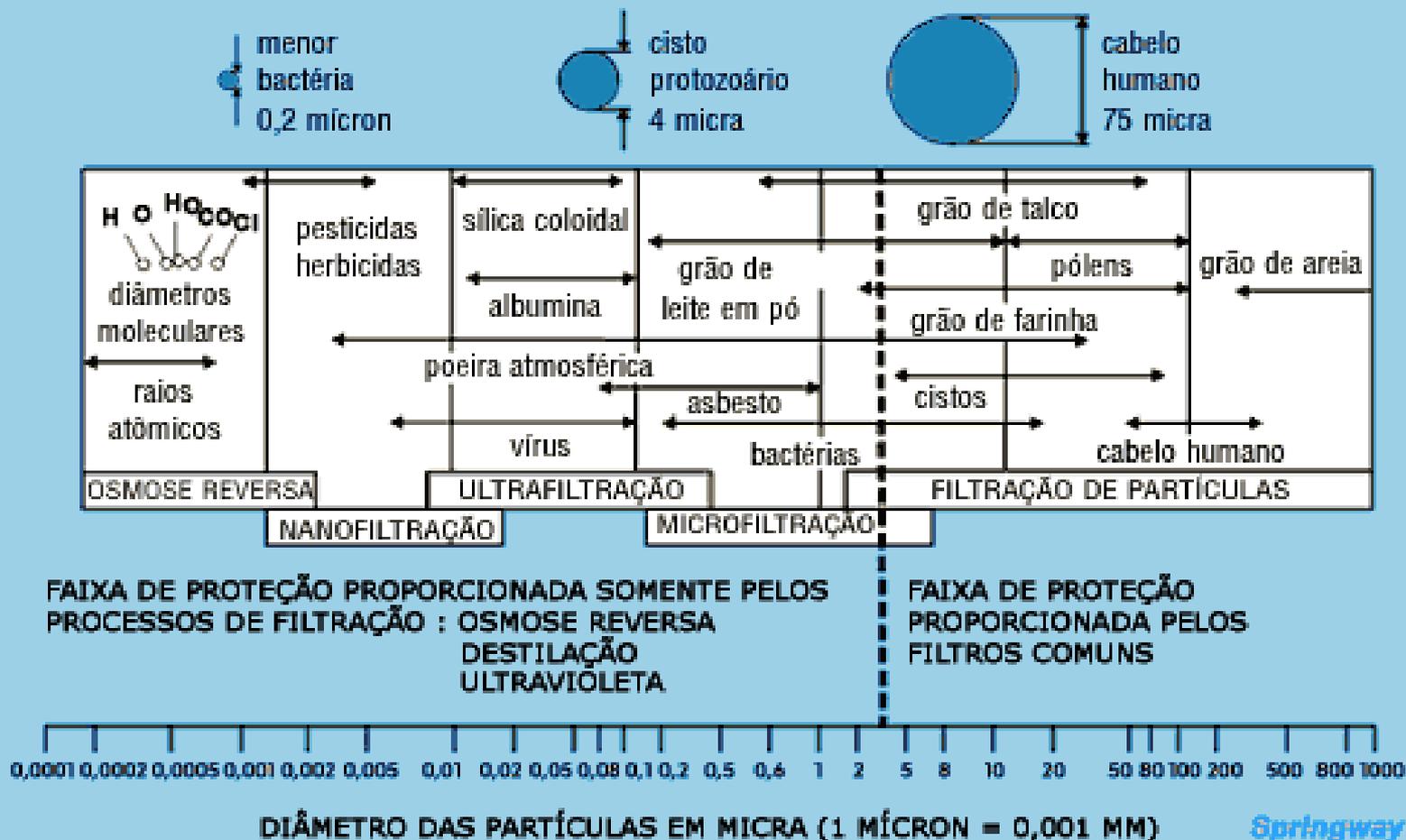
*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Tabela de Filtração

## TAMANHO DE PARTÍCULAS E TIPOS DE FILTRAÇÃO



# Osмосe Desalinização Água Mar



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Osmose Desalinização Israel



Since June 2010, the world's largest desalination plant has been operating in **Hadera, Israel** relying on Dow's reverse osmosis (RO) technology. The plant, located on the Mediterranean coast of Israel, 50 km north of Tel Aviv, is designed to supply about 20 percent of Israel's domestic potable water requirement. More than 53,000 DOW FILMTEC™ reverse osmosis elements are installed to produce up to 456,000 cubic meters of potable water per day from seawater (including the capacity extension of 88,000 cbm/d).

**Fast Facts / Country: Israel / End-User: H2IDE**  
**Membrane Type: DOW FILMTEC™**  
**End-user: Cogeneration Power Plant**  
**Total # of Elements: 53,000**  
**Plant Capacity: 456,000 m<sup>3</sup>/day**  
**Start-Up Date: January 2010**  
**Feed Water Quality: 42,000 ppm TDS, SDI 3**  
**Product Water Quality: <20 ppm Cl, <0.3 ppm B**  
**Temperature Range: 15-32 °C**  
**Feed Pressure: 70 bar**  
**Product Quality: Potable water**  
**Pretreatment: Dual media gravity filters Performance**  
Since the start up, the plant operates as per specification at an overall recovery of 42%.

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Osмосe Desalinização Austrália

[http://en.wikipedia.org/wiki/List\\_of\\_desalination\\_plants\\_in\\_Australia](http://en.wikipedia.org/wiki/List_of_desalination_plants_in_Australia)

## List of desalination plants in Australia

A combination of increased water usage and lower rainfall in [Australia](#) has caused a noticeable drop in city and town water supply levels. In response to this, [State governments around Australia](#) have begun building [desalination plants](#) that purify seawater using [reverse osmosis](#) technology. Many of these plants have included in their overall cost the building of renewable energy sources such as wind farms.

Australia's first working desalination plant was the [Kwinana](#) plant in Perth, and was completed in November 2006. A second plant on the Gold Coast began operations in February 2009. The [Kurnell Desalination Plant](#) in Sydney was opened on 28 January 2010. <sup>[1]</sup>

### List of desalination plants

Plant	Capacity (per day)	Upgradable Capacity (per day)	Location	Completion
<a href="#">Gold Coast Desalination Plant</a>	125 megalitres	(167 upgradable)	South East Queensland	2009
<a href="#">Perth Seawater Desalination Plant</a>	130 megalitres		Kwinana, Western Australia	2006
<a href="#">Kurnell Desalination Plant</a>	250 megalitres	(500 upgradable)	New South Wales	2010
<a href="#">Wonthaggi Desalination Plant</a>	410 megaliters	(550 upgradable)	Victoria	2012

### In progress

Plant	Capacity (per day)		Location	Completion
<a href="#">Southern Seawater Desalination Plant</a>	270 megalitres	---	Binningup, Western Australia	2012 (135 megalitres in September 2011) <sup>[1]</sup>
<a href="#">Port Stanvac Desalination Plant</a>	270 megalitres	---	South Australia	Late 2012 (135 megalitres in April 2011) <sup>[2]</sup>

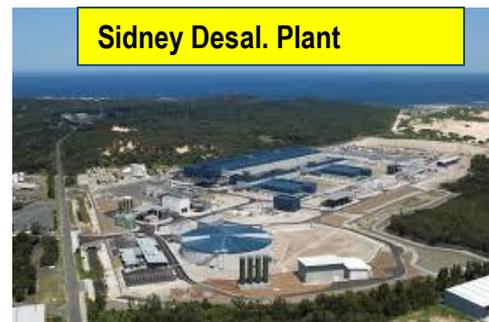
### Planned

Plant	Capacity (per day)	Upgradable Capacity (per day)	Location	Notes
<a href="#">Point Paterson Desalination Plant</a>	15 megalitres	(123 upgradable)	South Australia	not yet approved

Perth Desal. Plant



Sidney Desal. Plant



# Conservação da Qualidade da Água

A questão prioritária é controlar a qualidade da água de processo, sob o aspecto físico-químico e, principalmente, microbiológico.

É necessária avaliação diária do pH, condutividade e concentração do agente antimicrobiano.

O pH não é medida de pureza de água, entretanto, juntamente com o valor da condutividade, é uma indicação do estado de saturação das resinas e da necessidade de regeneração.

Valores fora do especificado podem indicar fuga de íons, portanto, comprometimento da qualidade do produto final.

A presença de pequena concentração de cálcio, magnésio, ferro ou alumínio pode causar a precipitação lenta de resíduo em produtos hidroalcoólicos (loções e loções pós-barba), causando a turvação do produto quando este já estiver no ponto-de-venda.

A presença de metais (principalmente, ferro) pode causar a alteração de cor em certos produtos, principalmente aqueles que contenham compostos fenólicos como extratos vegetais que contém polifenóis.

# Conservação da Qualidade da Água

A sanitização de equipamentos e de linhas de água e de processo com agentes sanitizantes, é um procedimento a ser seguido periodicamente para evitar surpresas desagradáveis com contaminações microbianas.

Esse procedimento deve ser seguido atendendo as necessidades particulares de cada empresa. Para a seleção dos sanitizantes, recomenda-se verificar experimentalmente a eficácia da concentração e o tempo de contato.

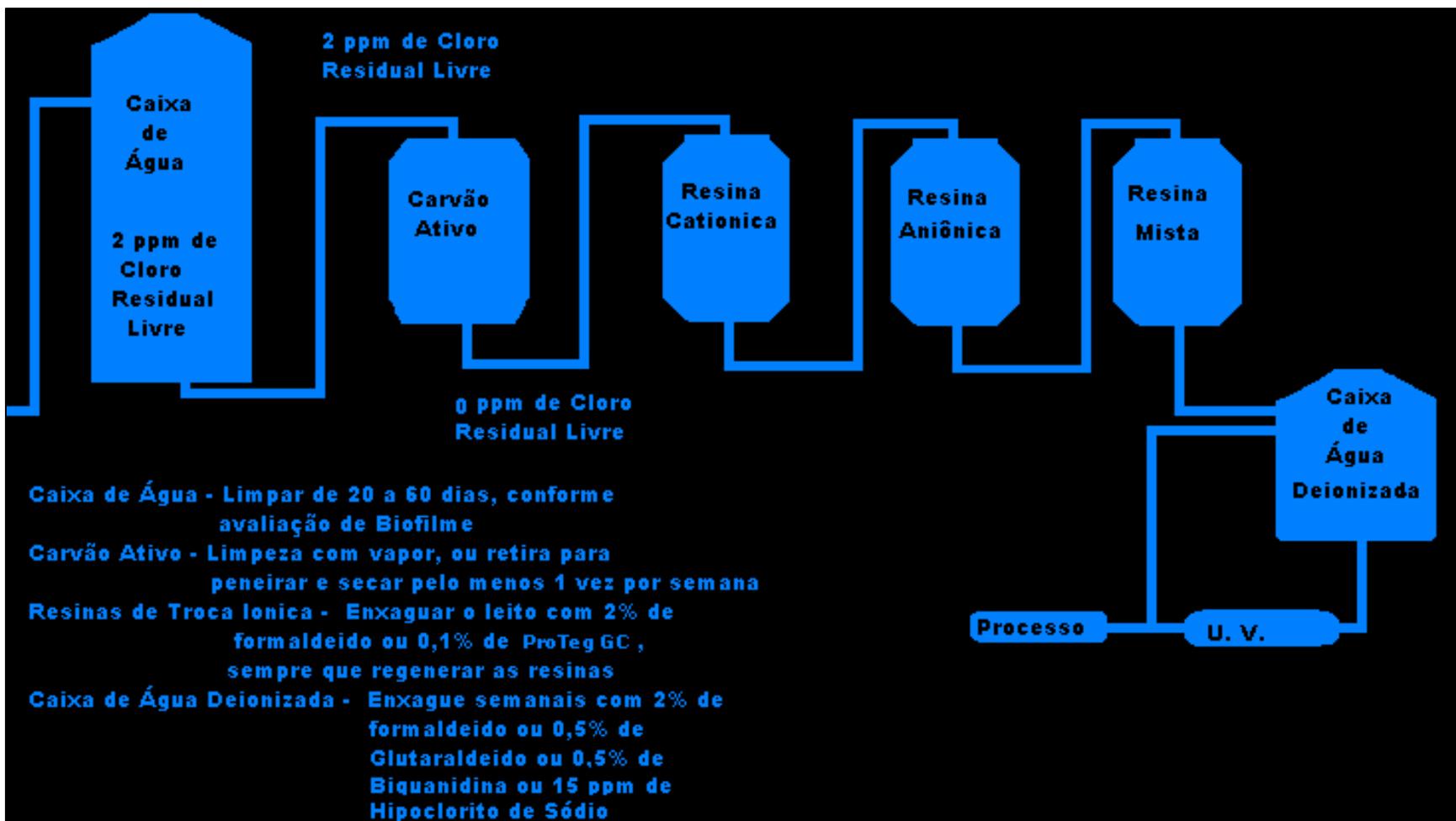
É recomendado que os procedimentos de limpeza, sanitização e manutenção estejam descritos, documentados, com frequência definida e devidamente validados.

O sistema deve possibilitar a amostragem nos pontos de entrada e saída dos principais unidades/sistemas de tratamento, armazenamento e circulação, bem como nos pontos de uso.

O monitoramento microbiológico sistemático dos pontos críticos deve ser feito para que não haja surpresas de contaminação.

# Conservação da Qualidade da Água

Slide: Cortesia Proserv Química



*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

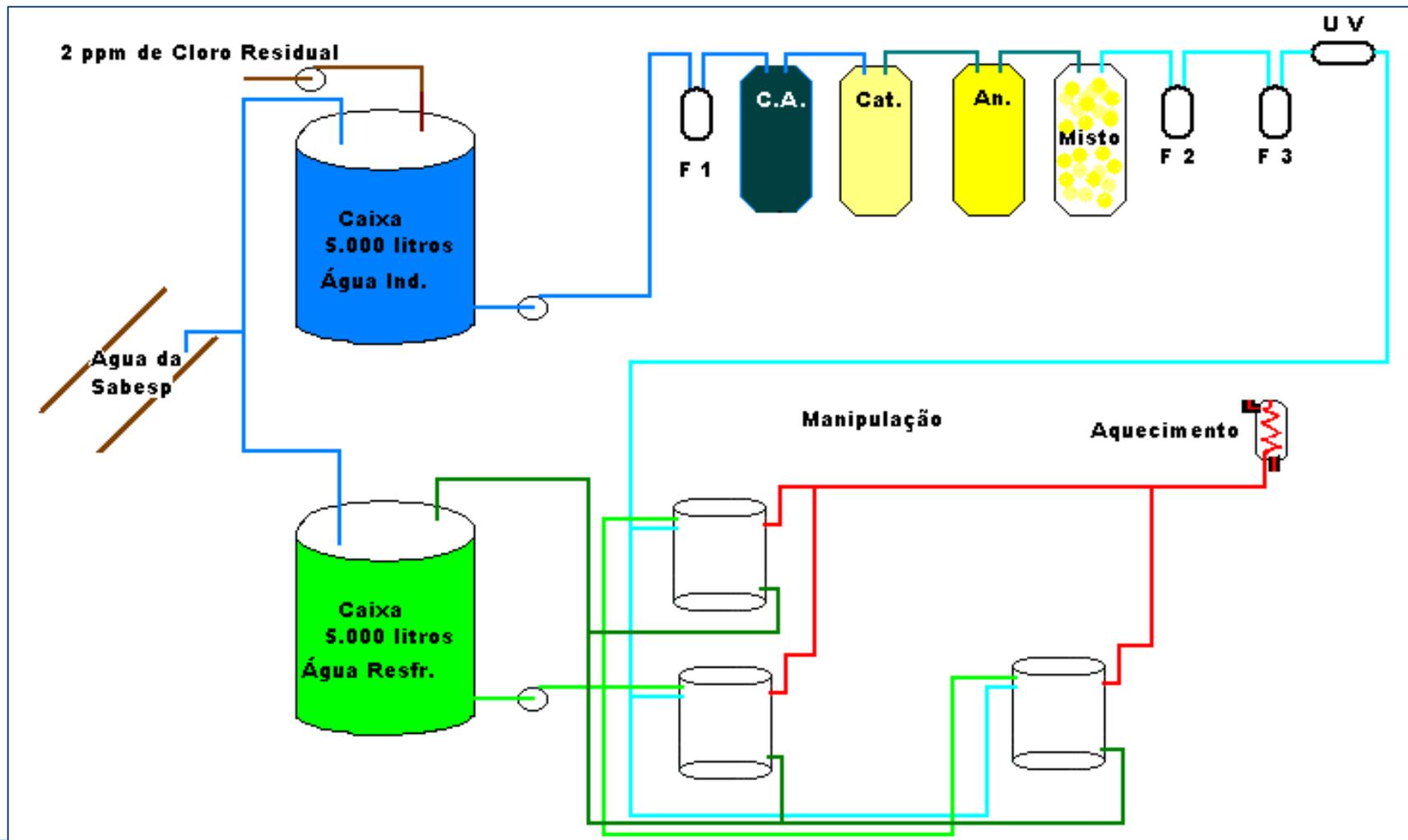
*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED



# Conservação da Qualidade da Água

Slide: Cortesia Proserv Química



Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015

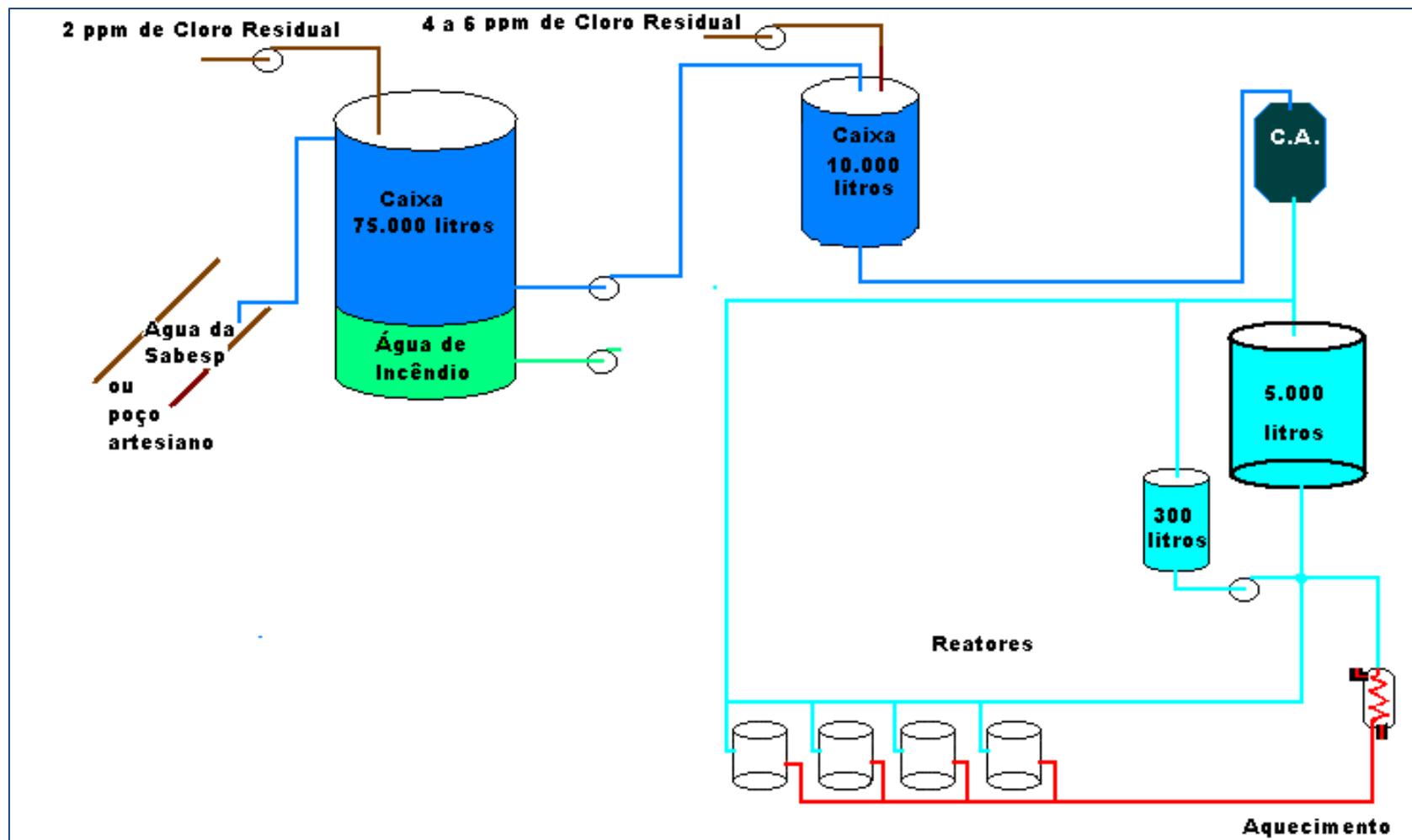
Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos

DOW RESTRICTED



# Conservação da Qualidade da Água

Slide: Cortesia da Proserv Química



Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015

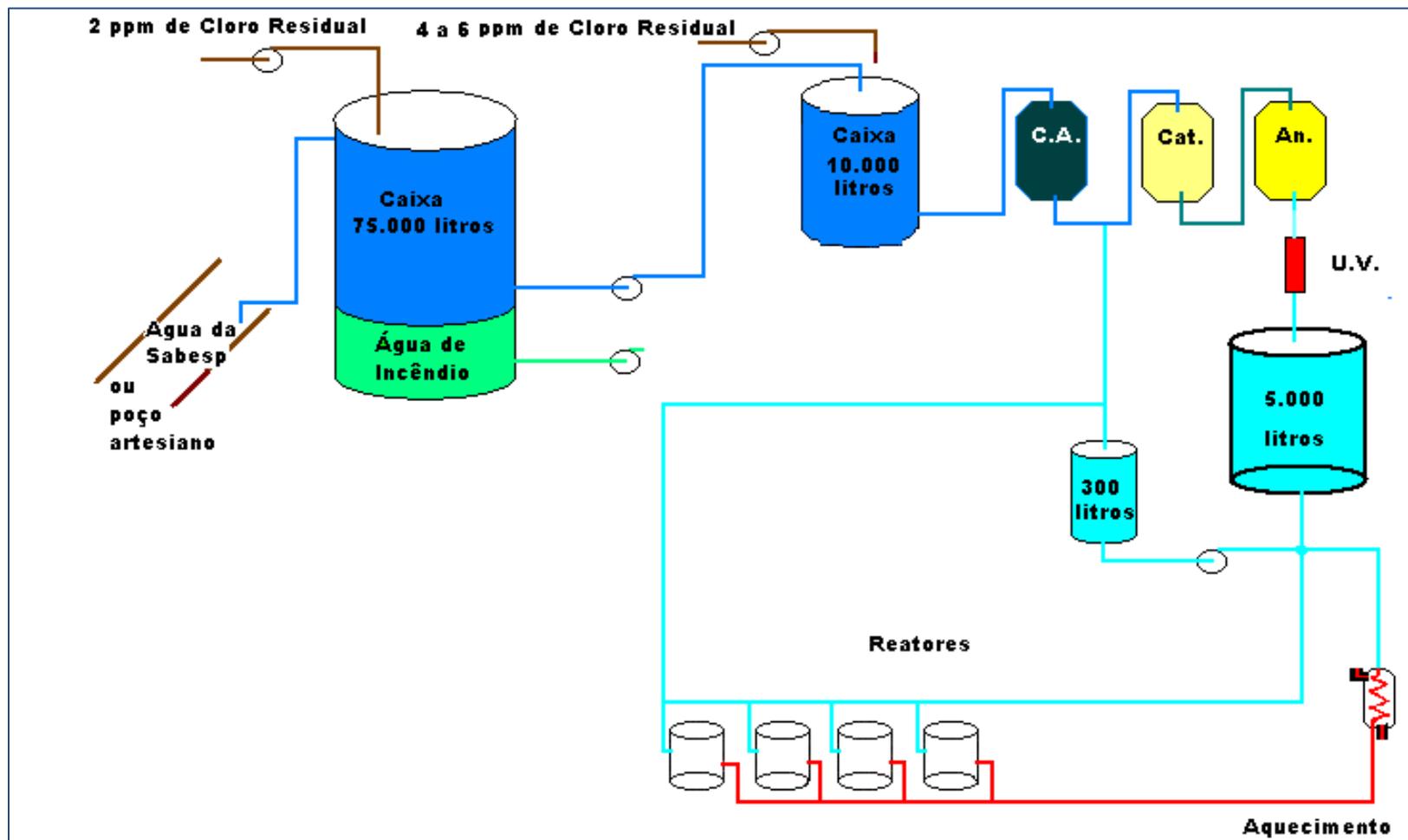
Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos

DOW RESTRICTED



# Conservação da Qualidade da Água

Slide: Cortesia da Proserv Química



Workshop "RDC 48"  
23 e 24 de junho de 2015

Conselho Regional de Química – IV Região  
Comissão de Cosméticos

DOW RESTRICTED



# Conservação da Qualidade da Água

Slide: Cortesia da Proserv Química

Água é a matéria prima mais importante na indústria em geral

É o material mais susceptível à formação de **biofilmes**, e contaminações

Monitoramento contínuo

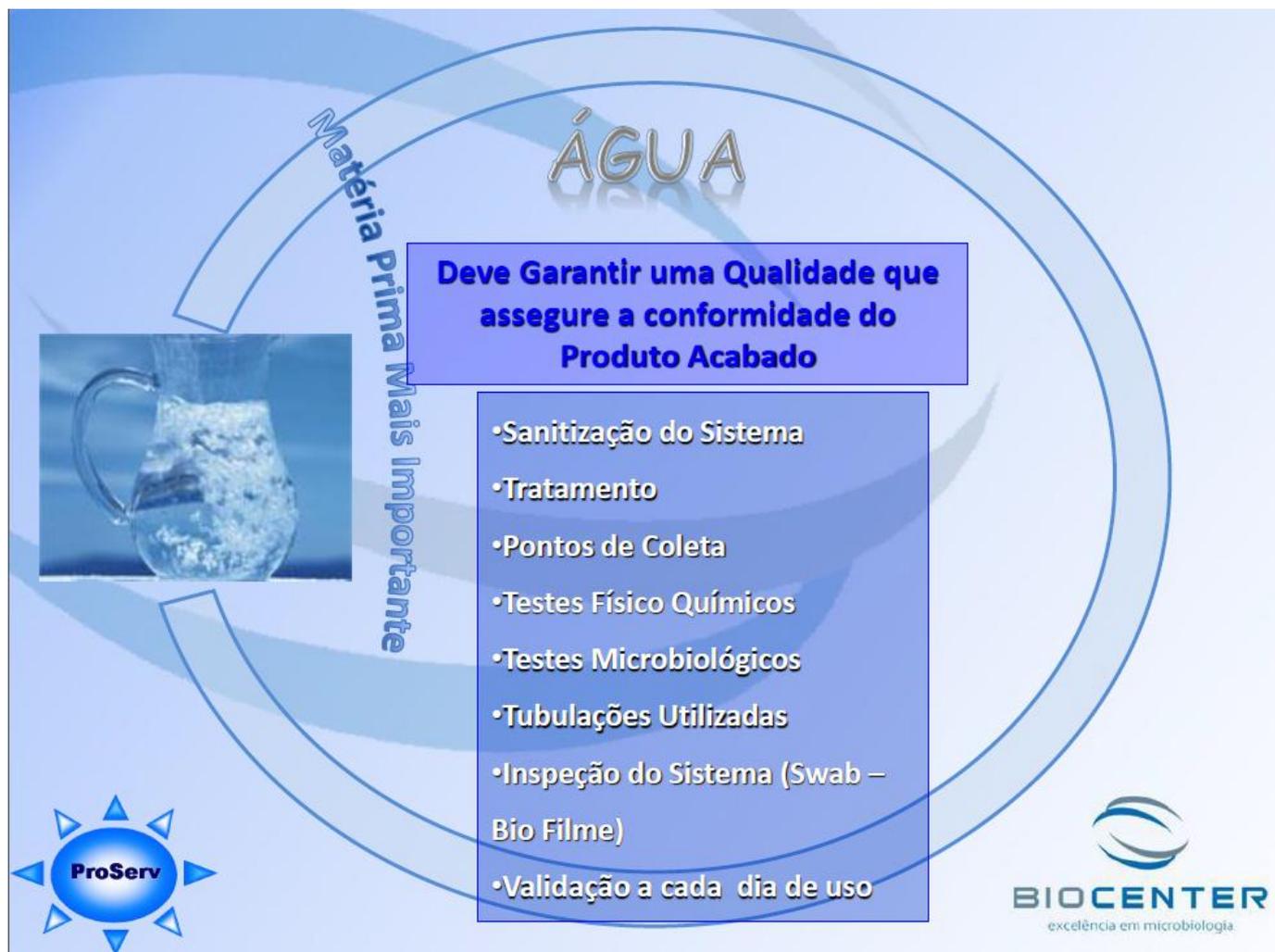
Limpeza periódica de caixas e tubulações

Sistema de tratamento e manutenção eficaz

Contrôle microbiológico

Contrôle de Cloração

# Resumo Conservação da Qualidade da Água



# Palestrante

**Nome:** OSMAR AILTON ALVES DA CUNHA

**Graduação:** Engenheiro Químico – Ano: 1979

**Escola:** Escola Superior de Química Oswaldo Cruz – São Paulo-SP

**Pós Graduação:** Administração & Marketing – Ano 1988

**Escola:** Universidade São Judas – São Paulo-SP

**Empresa:** DOW BRASIL S.A

**Posição:** Líder para América Latina

**Negócios:** Water & Process Solution

**Endereço:** Av. das Nações Unidas 14.171 - 4º andar

04578-903 - SÃO PAULO - SP

**Telefone:** (11) 5188-9981 / Cel. (11) 9-9160-3943

**Email:** [ocunha@dow.com](mailto:ocunha@dow.com)

<http://www.dowwaterandprocess.com/en>

*Workshop "RDC 48"*  
*23 e 24 de junho de 2015*

*Conselho Regional de Química – IV Região*  
*Comissão de Cosméticos*

DOW RESTRICTED

