

gasosa com detector de captura de elétrons (CG-DCE). Considerando a configuração do equipamento disponível no Laboratório de Recursos Hídricos da Universidade de Ribeirão Preto (UNAERP), foi possível quantificar 22 compostos orgânicos halogenados, sendo:

- Trialometanos (TAM): clorofórmio (CHCl_3); bromodiodrometano (CHBrCl_2); dibromodiodrometano (CHBr_2Cl); bromofórmio (CHBr_3);
- Cloro hidrato (CH) ou tricloro acetaldeído;
- Ácidos Haloacéticos (AHA): ácido monocloraacético (MCAA); ácido (DCAA) dicloroacético; ácido tricloroacético (TCAA); ácido monobromoacético (MCAA); ácido dibromoacético (DBAA); ácido tribromoacético (TBAA); ácido bromodiodrometano (BCAA); ácido bromodiodrometano (BDCAA) e ácido dibromodiodrometano (DBCAA);
- Haloacetoneitrilas (HAN): dicloroacetoneitrila (DCAN); tricloroacetoneitrila (TCAN); dibromoacetoneitrila (DBAN); tribromoacetoneitrila (TBAN) e bromodiodromacetoneitrila (BCAN);
- Halopicrinas (HP): cloropicrina (CP);
- Haloacetonas (HC): 1,1-dicloropropanona (DCP) e 1,1,1-tricloropropanona (TCP).

REVISÃO DA LITERATURA

Os trialometanos aparecem principalmente na água potável, como subprodutos resultantes da reação entre substâncias químicas utilizadas no tratamento oxidativo com cloro livre e matéria orgânica, tais como os ácidos húmicos e fúlvicos, naturalmente presentes em mananciais de superfície utilizados para o abastecimento. Os fatores que podem influenciar a reação de formação de subprodutos são: tempo de contato; temperatura; pH do meio; características e concentração de matéria orgânica natural; dosagem de cloro aplicada; residual de cloro livre e concentração de brometo (Singer e Asce, 1994).

Os precursores de formação de TAM nos mananciais que são utilizados para o abastecimento podem variar sazonalmente e dependem do tipo de manancial (rios, lagos, reservatórios ou represas), tipo de solo, vegetação predominante, mata ciliar, ocupação urbana,

industrial e agrícola (Pardo, 1996). Os ácidos húmicos e fúlvicos são as matérias orgânicas naturais encontradas em concentrações mais representativas, porém, outras formas de precursores podem eventualmente também estar presentes nas águas superficiais.

Segundo Muttamara et al (1995), o cloro pode formar TAM quando em contato com substâncias húmicas, que incluem ácidos húmicos, ácidos fúlvicos e ácido himatomelânico, com materiais de algas, principalmente a clorofila, sua biomassa, produtos extracelulares e com uma variedade de substâncias aromáticas presentes na água.

O uso de oxidante alternativo proporciona a eliminação ou a diminuição do uso de cloro na estação de tratamento de água (ETA). Vários oxidantes têm sido testados para redução da formação de subprodutos, destacando-se: cloraminas, dióxido de cloro, ozônio, permanganato de potássio, peróxido de hidrogênio e radiação ultravioleta.

Sens et al (2003), em pesquisa realizada para verificação da influência da pré-oxidação no tratamento de água por meio da filtração direta descendente, de mananciais com grandes concentrações de algas, efetuaram a pré-oxidação com ozônio e cloro. Os resultados indicaram o benefício do uso de ozônio na pré-oxidação de água contendo altas concentrações de algas, obtendo redução na formação de TAM e produzindo água de melhor qualidade quando comparada à pré-oxidação com cloro.

O ozônio não tem sido muito utilizado no Brasil, mas tem sido empregado na Europa e nos EUA desde o final do século XIX, para desinfecção e oxidação de água de abastecimento público. É um dos oxidantes e desinfetantes mais efetivos usado em tratamento de água, necessita de menor tempo de contato, porém sua ação desinfetante se dá por meio do residual de oxigênio molecular remanescente, o qual é instável e raramente encontrado na água após alguns minutos do ozônio ter sido aplicado. O ozônio decompõe-se espontaneamente na água por meio de mecanismos complexos que envolvem a geração de radicais livres hidroxilas ($\cdot\text{OH}$), os quais são muito reativos (Daniel et al, 2001).

Segundo USEPA (1999), o ozônio reage com a matéria orgânica natural da água e não forma subprodutos halogenados, mas resulta uma variedade de subprodutos orgânicos e inorgânicos.

Quando existe a presença do íon brometo na água a ser tratada, podem ser formados trialometanos (subprodutos bromados), aldeídos, ácidos (Singer e Asce, 1994). O uso do ozônio combinado com o peróxido de hidrogênio resulta no processo de oxidação denominado peroxônio, no qual há um acréscimo na concentração de $\cdot\text{OH}$ em relação ao processo de ozonização.

As reações do ozônio e do peroxônio com a matéria orgânica são competitivas. A principal diferença é que a ozonização depende do alto grau da oxidação direta da matéria orgânica pelo ozônio, enquanto o peroxônio depende principalmente da oxidação pelo radical hidroxila. (Daniel et al, 2001). A razão ótima em que se obtém a maior eficiência de oxidação é de 0,5 de H_2O_2 para 1 de O_3 .

Os resultados apresentados na literatura sobre a formação de subprodutos decorrentes da reação de matéria orgânica presente em mananciais, com diferentes pré-oxidantes, principalmente com cloro, revelam a importância da realização de estudos sobre a toxicidade destes subprodutos. No Brasil, tem sido investigada principalmente a formação de trialometanos na água potável, sendo os padrões de potabilidade aqueles prescritos na Portaria 518/2004. Outros compostos, tais como os ácidos haloacéticos, cloro hidrato ou tricloro acetaldeído e haloacetoneitrilas, que podem afetar igualmente a saúde da população, não são considerados na referida Portaria.

MATERIAL E MÉTODOS

A água de estudo foi preparada utilizando-se água subterrânea de um poço artesiano e extrato de substâncias húmicas (SHs), obtido a partir de solo turfoso por extração alcalina. Adicionou-se o extrato na água até obtenção de cor aparente de aproximadamente 200 uH. A água de estudo foi caracterizada conforme métodos da APHA et al (1998).

Os produtos químicos utilizados foram: hipoclorito de cálcio 65% (em massa) na preparação da solução de cloro, solução de peróxido de hidrogênio (30 V) e um sistema piloto para geração de ozônio com uma coluna de acrílico com 1,5m de altura e 11 cm de diâmetro.

Foram realizados ensaios para determinação da demanda de cloro. A

temperatura da água foi mantida em $25 \pm 1^\circ\text{C}$, o tempo de contato na etapa da pré-oxidação foi de 30 minutos e a demanda foi calculada pela diferença entre a dosagem aplicada e o residual obtido. O método utilizado para determinação de cloro residual livre foi espectrofotométrico com DPD em espectrofotômetro visível da marca HACH, modelo DR 2000.

A capacidade de produção (geração) de ozônio na câmara de contato foi determinada pela adição de um volume de 11 litros de água de poço (sem SHs); adicionou-se uma massa de iodeto de potássio (2%p/v); a alimentação de oxigênio foi mantida com uma vazão de 2mL/min e o ozônio gerado foi conduzido e dissolvido na massa líquida de água da coluna por meio de uma mangueira com uma pedra porosa na extremidade; o excesso de gás de ozônio, denominado *off gas*, produzido e não dissolvido na câmara de contato foi adsorvido em um recipiente (*erlenmeyer* de 800mL) contendo um volume de 400mL de uma solução de KI 2% p/v. Após a estabilidade do fluxo de oxigênio, foi ligado o aparelho para dar início à geração e introdução do ozônio na coluna e depois de um tempo de contato, interrompeu-se a geração de ozônio, imediatamente retirou-se o frasco do *off gas* e coletaram-se 3 alíquotas de 200mL da fase líquida para determinação da concentração residual de ozônio. Esse procedimento foi repetido para os seguintes tempos de contato: 5, 10, 15, 20, 25 e 30 min. As concentrações de residual de ozônio na fase líquida e na fase gasosa (*off gas*), foram determinadas por titrimetria pelo método iodométrico (APHA et al, 1998), diferenciando-se apenas nos volumes de amostra empregados na titulação.

As alíquotas coletadas foram fixadas com adição de 20mL de solução de H_2SO_4 (1N) e protegidas contra a incidência de luz ambiente. Depois, as alíquotas foram tituladas com uma solução de tiosulfato de sódio (0,025N) utilizando-se indicador de amido. O volume de solução de tiosulfato de sódio foi anotado.

Para o cálculo da produção de ozônio (em g/h), foram consideradas a soma da quantidade de ozônio dissolvido na fase líquida e a quantidade de ozônio adsorvida na fase gasosa (*off gas*) em função do tempo de contato, conforme Paschoalato (2005).

Após terem sido realizados os ensaios que permitiram o cálculo para a determinação da capacidade de geração de ozônio, foram realizados os ensaios de demanda utilizando-se um volume de 11L de água de estudo introduzidos na coluna de ozonização. Os ensaios de demanda foram realizados para diferentes tempos de contato de aplicação de ozônio, sendo: 5, 10, 15, 20, 25, 30 e 40min.

Para cada tempo de contato foram determinadas as concentrações de residual de ozônio na fase líquida e na fase gasosa (*off gas*). Para a determinação da demanda de ozônio, foi necessário o cálculo da produção consumida considerando-se a capacidade de produção de ozônio subtraída do residual obtido na fase líquida e do residual da fase gasosa (*off gas*), conforme Paschoalato (2005).

A demanda de peróxido foi definida pelos resultados obtidos em ensaios realizados com uso de diferentes proporções de peróxido de hidrogênio e ozônio. A proporção de aplicação de peróxido de hidrogênio/ozônio foi estudada com a realização de ensaios variando-se as razões de $\text{H}_2\text{O}_2/\text{O}_3$: 0,5; 1,0 e 2,0. A obtenção do menor valor de cor remanescente foi o parâmetro utilizado para a escolha da proporção $\text{H}_2\text{O}_2/\text{O}_3$ adotada.

Posteriormente, foram realizados ensaios em jarreste para determinação da dosagem de sulfato de alumínio após a pré-oxidação. O parâmetro utilizado para determinação da dosagem apropriada de coagulante e do correspondente pH de coagulação, foi a obtenção de cor verdadeira remanescente máxima de 5 uH.

Em seguida foram realizados os ensaios de pré-oxidação, coagulação e filtração (filtro de papel Whatman 40). Em 4 litros de água filtrada adicionou-se um tampão de fosfato para correção do pH em 7,0 e aplicou-se uma dosagem de cloro de 5,0mg/L (pós-cloração). O frasco foi lacrado e armazenado em banho com temperatura mantida em 25°C . Após os tempos de 0,5 e 24 horas, o frasco era aberto e recolheram-se alíquotas de 100mL, estas alíquotas foram transferidas para frascos contendo ácido ascórbico para descloração. As alíquotas de todos os frascos foram extraídas para determinação de compostos orgânicos halogenados. Uma amostra de água do poço sem adição de extrato de SH foi processada paralelamente, para controle e verificação de possíveis con-

taminações. Os compostos orgânicos halogenados foram determinados por cromatografia gasosa com detector de captura de elétrons (CG-ECD), com base nos métodos da USEPA 551.1(1995) e 552 (1995). Os seguintes subprodutos foram investigados: (i) trihalometanos: clorofórmio, bromodihalometano, dibromodihalometano, bromofórmio; (ii) haloacetônitrilas: dicloroacetônitrila, tricloroacetônitrila, dibromoacetônitrila, tribromoacetônitrila, bromocloroacetônitrila; (iii) halopictinas: cloropictina; (iv) haloacetonas: 1,1-dicloropropanona, 1,1,1-tricloropropanona; (v) cloro hidratado; (vi) ácidos haloacéticos: monoclóro ácido acético, monobromo ácido acético, dicloro ácido acético, tricloro ácido acético, bromocloro ácido acético, bromodichloro ácido acético, dibromo ácido acético, clorodibromo ácido acético, tribromo ácido acético.

Os ensaios para a determinação do potencial de formação de subprodutos orgânicos halogenados (PF) foram efetuados segundo adaptação da metodologia 5710 A e B (APHA et al, 1998). No ensaio final, realizado para cada pré-oxidante em estudo, mantiveram-se fixas as seguintes condições: cor aparente da água de estudo, tempo de contato na pré-oxidação, dosagem de coagulante, tempo de mistura rápida, dosagem de cloro na pós-cloração, pH do meio, temperatura de incubação. Para cada pré-oxidante empregado, uma amostra da água de poço sem a presença de substâncias húmicas foi submetida às mesmas condições e foi denominada de "controle". Pelos resultados de subprodutos formados no tempo inicial (0,5h) e final (24h), foi possível efetuar o cálculo do potencial de formação após 24horas (PF 24h).

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Características da água de estudo

Na Tabela 1 estão apresentados os principais resultados obtidos por análises físico-químicas da água do poço e da água de estudo.

Resultados dos ensaios de demanda

Com base nos ensaios realizados, observou-se que após 30 minutos

Tabela 1 - Características físicas e químicas das águas utilizadas

Parâmetro	Unidade	Água poço	Água de estudo
pH	adimensional	6,22	7,60
Cor aparente	uH (PtCo)	2	202
Turbidez	uT	0,21	2,5
Carbono orgânico total	mg C/L	<1,00	6,08
UV 254nm	cm ⁻¹	0,013	0,264
Alcalinidade de bicarbonatos	mg CaCO ₃ /L	13	13
Brometo	mg/L	<0,1	<0,1
Sólidos totais	mg/L	17	65
Ferro	mg Fe /L	<0,001	0,590

de tempo de contato, a dosagem de 5mg Cl₂/L forneceu um residual de 2,78mg Cl₂/L, obtendo-se uma demanda de cloro na pré-oxidação de aproximadamente 50% da dosagem. Considerando que a Portaria 518 cita como valor máximo permissível de cloro total a concentração de 5mg Cl₂/L, adotou-se essa dosagem, que satisfaz as duas condições.

A capacidade de produção média obtida do ozônio foi de 0,19gO₃/h. Após tempo de contato de 30 minutos, a demanda e o residual de ozônio na fase líquida resultaram de aproximadamente 4,0 a 0,6mg O₃/L respectivamente. A cor aparente remanescente foi de 115uH e foi adotado aquele tempo de contato para a realização dos ensaios visando à determinação de subprodutos.

A demanda de peroxônio foi definida em função dos resultados obtidos nos ensaios preliminares realizados com diferentes dosagens e proporções de peróxido de hidrogênio e ozônio. Foram utilizadas as relações: H₂O₂/O₃ de 0,5, 1,0, e 2,0. Com base nos resultados obtidos, adotou-se a proporção H₂O₂/O₃ igual a 0,5, sendo a dosagem de H₂O₂ fixada em 4,3mg H₂O₂/L e a de ozônio, em 8,6mg O₃/L e tempo de contato de 30 minutos.

Resultados dos ensaios de jarteste para determinação da dosagem de coagulante

Estes ensaios foram efetuados separadamente para cada pré-oxidante estudado. O coagulante utilizado em todos os ensaios foi o sulfato de alumínio líquido, Al₂(SO₄)₃. 14,3H₂O. A mistura rápida foi realizada com gradiente de velocidade 1000s⁻¹ e tempo de agitação

de 1min, seguida de filtração em filtro de papel Whatman 40 e leitura de cor do filtrado. O resumo dos resultados obtidos para cada pré-oxidante estão apresentados na Tabela 2.

As condições estabelecidas para os ensaios com cloro foram: dosagem de cloro na pré-oxidação de 5mg/L; pH da água de estudo igual a 7,60; adição de 100µL HCl (1N) para obtenção de pH igual a 6,0 antes da coagulação, a dosagem de sulfato de alumínio (SA) de 14mg/L, com a qual a cor aparente do filtrado resultou menor que 5uH.

Os resultados dos ensaios para as determinações das dosagens de coagulante com a utilização de ozônio na pré-oxidação e para o tempo de contato de 30 minutos na pré-oxidação com ozônio, foram mais eficientes na remoção de cor (43%) e a dosagem ótima de sulfato de alumínio foi de 20mg/L com pH de coagulação igual a 5,63.

Os resultados dos ensaios para determinação da dosagem de coagulante com a utilização de peroxônio na pré-oxidação foram para dosagem de 18mg/L de sulfato de alumínio, tendo a cor remanescente resultado abaixo de 5uH para a proporção H₂O₂/O₃ de 0,5.

Subprodutos da pré-oxidação empregando-se cloro com e sem coagulação, seguida de filtração e pós-cloração

Na Tabela 3 estão apresentados os valores obtidos dos subprodutos formados na pré-oxidação empregando-se cloro, com e sem coagulação, seguida de filtração e pós-cloração para os tempos de contato de 0,5 e 24 horas, além dos valores de controle e dos resultados do

cálculo do potencial de formação de 24h, conforme metodologia recomendada pela AWWA, et al (1998).

Os valores de TAM resultaram abaixo do recomendado pela legislação. O maior valor obtido foi após 24h com ausência de coagulação foi de 74,46 µg/L (72,06µg/L de clorofórmio e 2,40µg/L de bromodiodrometano). O cloro hidratado apresentou concentração de 26,13µg/L. Dentre os compostos de haloacetoneitrilas, ocorreu a formação de dicloroacetoneitrila com 14,73µg/L; dentre as haloacetonas, ocorreu a formação apenas do composto 1,1,1-tricloropropanona com valores variando de 2,42 a 3,83 µg/L. A clopicrina não foi detectada dentro do limite de quantificação do método. A formação de ácidos haloacéticos foi superior à formação de TAM. Após 24h, o cloro hidratado apresentou concentração de 27,32µg/L.

Observou-se a formação de traços de subprodutos no controle, entretanto, tal fato pode ser relacionado à presença de outras fontes de carbono existentes na água do poço e às reações com o coagulante.

Os valores de PF 24h, com o uso de coagulação, resultaram inferiores aos obtidos nos ensaios realizados sem a coagulação. Essa diferença mostrou-se acentuada para TAM, tendo sido obtidos os seguintes valores de PF 24h: 29,64µg/L sem coagulação e 9,23µg/L com coagulação. O cloro hidratado apresentou-se com PF 24h de 6,56µg/L sem coagulação e foi reduzido para 2,04µg/L com coagulação. Os valores de PF 24h para HAN resultaram de 6,32µg/L sem coagulação e de 0,91µg/L com coagulação. Em relação aos AHA, a redução devido à presença de coagulação não foi significativa, de 58,68µg/L sem coagu-

Tabela 2 – Resumo dos resultados obtidos nos ensaios de pré-oxidação

Pré-oxidante	Dosagem de sulfato de alumínio (mg/L)	pH de coagulação	Cor aparente remanescente (uH)
Cloro	14	5,70	4
Ozônio	20	5,63	4
Peroxônio	18	5,61	3

Tabela 3 - Subprodutos da pré-oxidação com cloro, coagulação, filtração em papel, pós-cloração, potencial de formação em 24h a 25°C

Subprodutos (µg/L)	Tempos de contato (h)							
	Controle		Sem coagulação			Com coagulação		
	0,5	24	0,5	24	PF 24h	0,5	24	PF 24h
Trihalometanos:								
Clorofórmio	15,87	23,25	35,78	72,06	28,90	29,93	45,97	8,66
Bromodiclorometano	0,87	1,41	1,12	2,40	0,74	1,24	2,35	0,57
Dibromoclorometano	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Bromofórmio	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total TAM	16,74	24,66	36,90	74,46	29,64	31,17	48,32	9,23
Cloro hidratado	8,40	18,91	9,06	26,13	6,56	14,77	27,32	2,04
Cloropicrina	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Haloacetoneitrilas:								
Tricloroacetoneitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Dicloroacetoneitrila	1,70	4,40	5,71	14,73	6,32	3,60	7,21	0,91
Dibromoacetoneitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Bromocloroacetoneitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total HAN	1,70	4,40	5,71	14,73	6,32	3,60	7,21	0,91
Haloacetonas:								
1,1,1-Tricloropropanona	0,89	1,31	3,31	3,98	0,25	2,42	3,38	0,54
1,1-Dicloropropanona	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total HC	0,89	1,31	3,31	3,98	0,25	2,42	3,38	0,54
Ácidos haloacéticos:								
MCAA	0,18	2,65	1,01	4,64	1,16	1,67	4,12	<0,1
MBAA	0,17	2,46	0,29	4,50	1,92	0,35	1,86	<0,1
DCAA	1,34	8,43	39,14	92,60	46,37	28,99	63,71	27,63
TCAA	0,30	1,78	4,25	14,96	9,23	7,63	16,90	7,79
BCAA	0,11	0,10	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
BDCAA	0,01	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
DBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
CDBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
TBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total AHA	2,09	15,42	44,69	116,70	58,68	38,64	86,59	34,62

lação e de 34,62µg/L com coagulação. Nas Figuras 1 e 2 estão apresentados os resultados do potencial de formação de 24h, expressos em concentração (Mg/L) dos subprodutos formados em presença de cloro na pré-oxidação, com o emprego da coagulação, filtração em papel, pós-cloração e incubação a 25°C em função do tempo de contato.

Subprodutos da pré-oxidação com ozônio, presença e ausência de coagulação, filtração e pós-cloração

Na Tabela 4 estão apresentados os resultados de subprodutos formados com a dosagem aplicada de ozônio, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C e o cálculo do potencial de formação de 24h. Os AHA foram os subprodutos que mais se formaram, obtendo-se após 24h, 127,29µg/L, seguido dos TAM com 59,79µg/L, CH com 30,42µg/L, HAN com 11,64µg/L e HC com 6,43µg/L. A cloropirrina foi identificada com valores próximos ao limite de detecção nas amostras de 6h e 24h, sendo 0,15µg/L e 0,25µg/L respectivamente.

Os valores de TAM variaram de 36,87µg/L a 54,76µg/L, para o CH os valores variaram de 10,99µg/L a 25,8 µg/L, para HAN os valores obtidos variaram de 5,11µg/L a 15,33µg/L e para HK variaram de 1,45µg/L a 13,13µg/L. Nas amostras avaliadas não foi identificada a cloropirrina.

Nas Figuras 3 e 4, estão apresentados os resultados do potencial de formação de 24h dos subprodutos expressos em concentração na pré-oxidação com ozônio, presença e ausência de coagulação, seguida de filtração e pós-cloração.

Subprodutos da pré-oxidação com peroxônio presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração

Na Tabela 5 estão apresentados os resultados de subprodutos formados com o uso de peroxônio na pré-oxidação, presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C e o cálculo do potencial de formação de 24h.

Após 24h, os valores de TAM e AHA ficaram próximos a 60µg/L e os

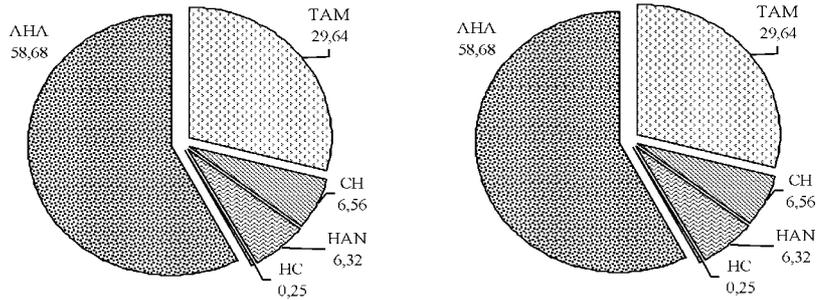


Figura 1 - Potencial de formação de 24h, expressos em concentração (µg/L), dos subprodutos da pré-oxidação com cloro, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C

Figura 2 - Potencial de formação de 24h, expressos em concentração (µg/L), dos subprodutos da pré-oxidação com cloro, coagulação, filtração em papel, pós-cloração e incubação a 25°C

demaís subprodutos entre 10 e 30 µg/L. Nas Figuras 5 e 6 estão apresentados os resultados de potencial de formação de 24h dos subprodutos formados, com uso de peroxônio na pré-oxidação, ausência e presença de coagulação, filtração em papel e pós-cloração.

Avaliação dos subprodutos formados em função dos pré-oxidantes

Para uma melhor avaliação do potencial de formação dos subprodutos após 24h, estão apresentados os resultados de subprodutos em função dos pré-oxidantes aplicados. Os ensaios com ausência de coagulação formaram maior quantidade de TAM. O maior valor de PF 24h de TAM ocorreu com o uso de cloro com 29,6µg/L, o ozônio com 19,8µg/L e o peroxônio com 25,2µg/L.

Triolometanos

Na Figura 7 estão apresentados os resultados de PF de 24h de triolometanos em função dos pré-oxidantes aplicados na presença e ausência de coagulação. Em todos os ensaios os valores de TAM ficaram abaixo de 100µg/L.

Cloro hidrato ou tricloro acetaldeído

Na Figura 8 estão apresentados os resultados de PF de 24h de cloro hidrato em função dos pré-oxidantes aplicados na presença e ausência de coagulação. No ensaio realizado com o uso do ozônio na pré-oxidação e na ausência de coagulação, obteve-se

o maior potencial formação de cloro hidrato, 23,1µg/L, seguido de 15,7µg/L para o uso de peroxônio e 6,6 µg/L com o uso de cloro.

O menor PF 24h de CH, com coagulação, ocorreu nos ensaios com o uso de cloro com 2,0µg/L, e o máximo com ozônio com 16,6µg/L. Observou-se que para o pré-oxidante peroxônio, a presença ou ausência de coagulação resultou valores próximos de PF 24h de CH.

Haloacetoneitrila

Na Figura 9 estão apresentados os resultados de PF de 24h de haloacetoneitrilas em função dos pré-oxidantes aplicados na presença e ausência de coagulação.

O maior valor obtido foi de 11,03µg/L para o uso de ozônio na pré-oxidação e na presença de coagulação. Para o cloro e o peroxônio o uso de coagulante resultou em menor formação.

Halocetonas

Na Figura 10 estão apresentados os resultados de PF de 24h de halocetonas em função dos pré-oxidantes aplicados, na presença e ausência de coagulação.

O maior valor de PF 24h de HC foi obtido no ensaio com uso de pré-oxidação com peroxônio em presença de coagulação, seguido do ozônio com 13,2µg/L e cloro com 0,5µg/L. Nos ensaios realizados em ausência de coagulação, o maior PF 24h de HC foi de peroxônio, com 11,3µg/L, seguido de ozônio com 6,6µg/L.

Tabela 4- Subprodutos da pré-oxidação com ozônio, filtração, coagulação e incubação por 24h a 25°C e PF de 24h

Subprodutos ($\mu\text{g/L}$)	Tempos de contato (h)							
	Controle		Sem coagulação			Com coagulação		
	0,5	24	0,5	24	PF 24h	0,5	24	PF 24h
Trialomitanos:								
Clorofórmio	25,24	26,49	36,13	55,10	20,22	32,68	47,84	16,41
Bromodiclorometano	4,29	3,95	4,25	4,69	0,10	4,19	6,92	2,39
Dibromoclorometano	<0,1	<0,1	0,54	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Bromofórmio	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total TAM	29,53	30,44	40,92	59,79	19,78	36,87	54,76	16,98
Cloro hidratado	3,59	1,81	9,07	30,42	23,13	10,99	25,82	16,61
Cloropicrina	0,83	0,37	<0,1	0,25	<0,1	<0,1	<0,1	0,46
Haloacetoneitrilas:								
Tricloroacetoneitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Dicloroacetoneitrila	1,46	0,57	1,35	5,90	5,44	1,55	9,55	8,89
Dibromoacetoneitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Bromocloroacetoneitrila	1,06	1,14	2,86	5,74	2,80	3,56	5,78	2,14
Total HAN	2,52	1,71	4,21	11,64	8,24	5,11	15,33	11,03
Haloacetonas:								
1,1,1-Tricloropropanona	<0,1	<0,1	<0,1	5,43	5,43	<0,1	11,96	11,96
1,1-Dicloropropanona	3,09	1,54	1,39	1,00	<0,1	1,45	1,17	1,27
Total HC	3,09	1,54	1,39	6,43	6,59	1,45	13,13	13,23
Ácidos haloacéticos:								
MCAA	<0,1	14,85	9,89	33,93	9,19	6,36	102,50	80,55
MBAA	<0,1	2,21	1,66	2,13	<0,1	<0,1	5,24	<0,1
DCAA	<0,1	6,44	44,23	71,77	21,10	17,66	68,61	33,21
TCAA	4,42	1,75	5,95	17,43	14,15	0,81	9,74	12,41
BCAA	1,55	2,98	1,32	2,03	<0,1	5,89	14,21	0,98
BDCAA	1,11	<0,1	<0,1	<0,1	1,11	<0,1	<0,1	1,11
DBAA	<0,1	0,47	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
CDBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	9,68	<0,1	<0,1
TBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total AHA	7,08	28,70	63,05	127,29	42,62	40,40	200,30	138,28

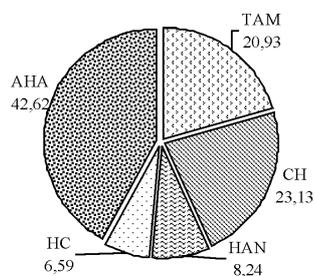


Figura 3 - Potencial de formação após 24h de tempo de contato para pré-oxidação com ozônio, filtração em papel, pós-cloração e incubação a 25°C, expressos em concentração ($\mu\text{g/L}$)

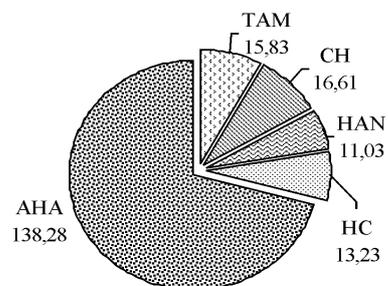


Figura 4 - Potencial de formação após 24h de tempo de contato para pré-oxidação com ozônio, coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C, expressos em concentração ($\mu\text{g/L}$)

Tabela 5 - Subprodutos da pré-oxidação com peróxido, com presença e ausência de coagulação, filtração, em papel, pós-cloração, incubação por 24h a 25°C e PF 24h

Subprodutos (µg/L)	Tempos de contato (h)							
	Controle		Sem coagulação			Com coagulação		
	0,5	24	0,5	24	PF 24h	0,5	24	PF 24h
Trihalometanos:								
Clorofórmio	20,89	23,80	24,44	53,83	26,48	25,85	39,45	10,69
Bromodichlorometano	<0,1	2,23	2,11	3,01	<0,1	2,35	3,30	<0,1
Dibromodichlorometano	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	0,00
Bromofórmio	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	0,00
Total TAM	20,89	26,03	26,55	56,84	25,15	28,20	42,75	9,41
Cloro hidrato	<0,1	7,26	6,09	29,04	15,69	10,73	31,00	13,01
Cloropicrina	<0,1	1,06	0,44	<0,1	0,44	<0,1	1,22	0,16
Haloacetnitrilas:								
Tricloroacetnitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Dicloroacetnitrila	<0,1	2,69	1,44	5,54	1,41	1,88	4,39	<0,1
Dibromoacetnitrila	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Bromocloroacetnitrila	<0,1	1,54	2,63	6,88	2,71	3,46	6,73	1,73
Total HAN	<0,1	4,23	4,07	12,42	4,12	5,34	11,12	1,55
Halocetonas:								
1,1,1-Tricloropropanona	<0,1	<0,1	<0,1	11,32	11,32	<0,1	14,77	14,77
1,1-Dicloropropanona	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total HC	<0,1	<0,1	<0,1	11,32	11,32	<0,1	14,77	14,77
Ácidos haloacéticos:								
MCAA	4,46	21,06	6,43	21,65	<0,1	4,48	24,76	3,68
MBAA	<0,1	1,04	0,80	3,35	1,51	0,40	1,53	<0,1
DCAA	1,48	4,16	7,69	21,12	10,75	2,70	13,16	7,78
TCAA	0,60	1,51	2,64	9,39	5,84	3,47	9,56	5,18
BCAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
BDCAA	0,58	<0,1	<0,1	<0,1	0,58	<0,1	<0,1	0,58
DBAA	<0,1	0,19	0,13	0,90	0,58	0,29	0,48	<0,1
CDBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
TBAA	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1	<0,1
Total AHA	7,12	27,96	17,69	56,41	17,88	11,34	49,49	17,31

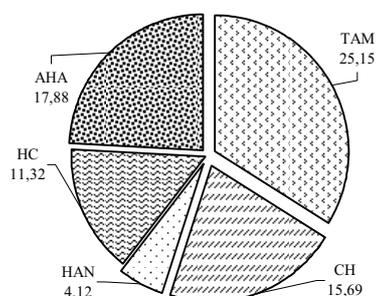


Figura 5 - Valores de potencial de formação após 24h de tempo de contato para pré-oxidação com peróxido, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C, expressos em concentração (µg/L)

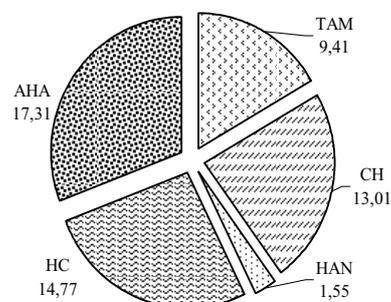


Figura 6 - Valores de potencial de formação após 24h de tempo de contato para pré-oxidação com peróxido, coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C, expressos em concentração (µg/L).

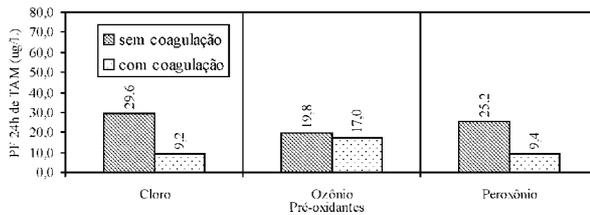


Figura 7 – Potencial de formação de 24h de trihalometanos em presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C em função dos pré-oxidantes aplicados

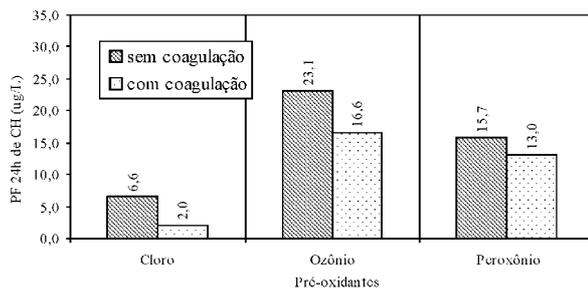


Figura 8 – Potencial de formação de 24h de cloro hidrato em presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C em função dos pré-oxidantes aplicados

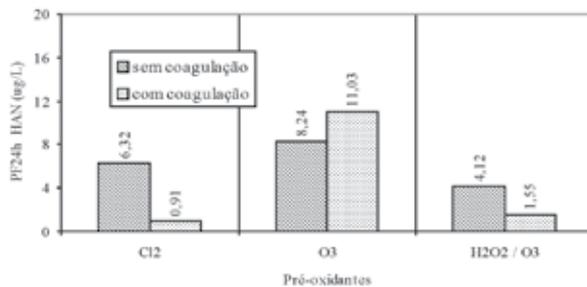


Figura 9 - Potencial de formação de 24h de haloacetnitrilas em presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C em função dos pré-oxidantes aplicados

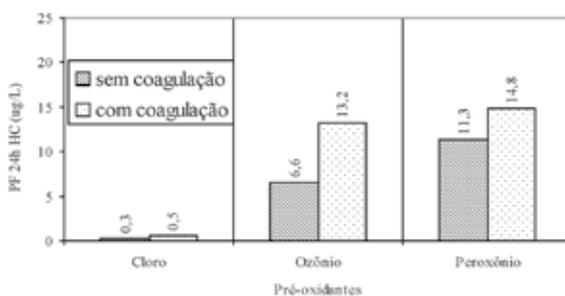


Figura 10 - Potencial de formação de 24h de haloacetonas em presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25°C em função dos pré-oxidantes aplicados

Ácidos haloacéticos

Na Figura 11 estão apresentados os resultados de PF de 24h de ácidos haloacéticos em função dos pré-oxidantes aplicados na presença e ausência de coagulação. O maior valor obtido de PF 24h de AHA foi de 138,3µg/L no ensaio com o uso de ozônio na pré-oxidação e na presença de coagulação. Na ausência de coagulação, o maior valor obtido foi com uso de cloro com 58,7µg/L.

A presença e a ausência de coagulação não resultaram alterações significativas quando os pré-oxidantes utilizados foram: cloro, peróxido de hidrogênio e peroxônio.

Cloropicrinas

Nas condições em que os ensaios experimentais foram realizados, as cloropicrinas não foram formadas ou ficaram abaixo do limite de quantificação do método analítico empregado (<0,1µg/L).

CONCLUSÕES E RECOMENDAÇÕES

Com base no trabalho realizado, concluiu-se que:

a. A formação de ácidos haloacéticos é superior à formação de trihalometanos, cloro hidrato, haloacetnitrilas e haloacetonas;

b. A coagulação com sulfato de alumínio proporcionou redução na formação de trihalometanos, cloro hidrato e haloacetnitrilas para os pré-oxidantes estudados;

c. A pré-oxidação com ozônio reduziu a formação de subprodutos, exceto a de AHA, porém, o ozônio foi o pré-oxidante que apresentou menor potencial de formação de trihalometanos em 24 horas, sem a etapa da coagulação;

d. O uso do peroxônio mostrou-se uma alternativa interessante, tendo sido obtido o potencial de formação de 25µg/L de trihalometanos.

e. Houve a formação de cloro hidrato em todos os ensaios realizados com os pré-oxidantes estudados.

Em função dos resultados obtidos nesta investigação, recomenda-se: a) realização de ensaios com pré-oxidantes alternativos para água contendo substâncias húmicas de origem aquática; b) que o Ministério da saúde

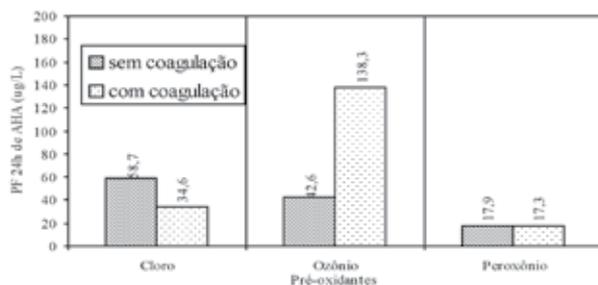


Figura 11- Potencial de formação de 24h de ácidos haloacéticos em presença e ausência de coagulação, filtração em papel, pós-cloração, incubação a 25° em função dos pré-oxidantes aplicados

estabeleça uma regulamentação incluindo ácidos haloacéticos e cloro hidrato nos padrões de qualidade de água para consumo humano.

AGRADECIMENTOS

Os autores agradecem à FAPESP pelos recursos obtidos para a execução deste trabalho, a EESC-USP e UNAERP pelo uso de instalações e equipamentos de laboratório.

REFERÊNCIAS

- APHA, AWWA, WPCF. *Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater*. 19th edition, Washington, USA. 1998.
- AWWA. *Water Quality & Treatment Handbook of Community Wats Suplies*. Fifth edition, Cap.12, p.12.3. 1999.
- BRASIL. *Leis Decretos, etc. Ministério da Saúde*. Portaria 518/GM. Brasília, Brasil. 25 de março de 2004.
- DANIEL, L.A. et al. *Processos de desinfecção e desinfetantes alternativos na produção de água potável*. cap. 2. ABES-PROSAB. Rio de Janeiro, RJ. 2001.

MUTTAMARA, S.; SALES, C. I.; GAZALI, Z. *The formation of trihalomethanos from chemical disinfectants and humic substances in drinking water*. Water Supply, v.13, n.2. p 105-17. 1995.

PARDO, S.D.A. *Avaliação do potencial de formação de trihalometanos em sistemas de abastecimento de água*. Dissertação de mestrado, 119p. Faculdade de Engenharia Civil, Universidade Estadual de Campinas. 1996.

PASCHOALATO, C.F.P.R. *Efeito da pré-oxidação, coagulação, filtração e pós-cloração na formação de subprodutos orgânicos halogenados em águas contendo substâncias húmicas*. Tese de doutorado, 154p. Escola de Engenharia de São Carlos, Universidade de São Paulo. 2005.

SENS, L. M. et al. *Influência da pré-oxidação na tratabilidade das águas através da filtração direta descendente em mananciais com grandes concentrações de algas*. In: 22º CONGRESSO BRASILEIRO DE ENGENHARIA SANITÁRIA E AMBIENTAL. ABES – CD-ROM, I-094, Joinville, Santa Catarina. set. 2003.

SINGER, P. C.; ASCE, M. *Control of disinfection by-products in drinking water*. JEE-ASCE, v. 120, n. 4., p.727-741. July/August, USA. 1994.

USEPA- UNITED STATES ENVIRONMENTAL PROTECTION AGENCY. *Trihalometanes in drinking water: Sampling, Analysis, Monitoring, and Compilance*. EPA 570/9-83-002, august. 2002.

USEPA- UNITED STATES ENVIRONMENTAL PROTECTION AGENCY. *Alternative Disinfectants and Oxidants Guidance Manual*. Washington, EPA 5-1april. 1999.

USEPA- UNITED STATES ENVIRONMENTAL PROTECTION AGENCY. *Method 551.1. Determination of chlorination disinfection byproducts, chlorinated solvents, and halogenated pesticides/herbicides in drinking water by liquid-liquid extracion and gas chromatography with electron-capture detection*. CD-ROM Revisão 1. Set.1995, Ohio, USA. 1995.

USEPA- UNITED STATES ENVIRONMENTAL PROTECTION AGENCY. *Method 552. Determination of haloacetic acids and dalapon in, in drinking water by liquid-liquid extracion, derivativization and gas chromatography with electron-capture detection*. CD-ROON Revisão 1. Set.1995, Ohio, USA. 1995.

Endereço para correspondência:

Luiz Di Bernardo
Departamento de Hidráulica
e Saneamento da Escola de
Engenharia de São Carlos – EESC/
USP - Universidade de São Paulo Av.
Trabalhador São-carlense, 400
13566-590 São Carlos - SP - Brasil
Tel.: (16) 3273-9528
Fax: (16) 3273-8263
E-mail: bernardo@sc.usp.br