

Curso | Estratégias de controlo de agentes biológicos resistentes e de subprodutos da oxidação química no tratamento de águas

Lista de acrónimos, símbolos e fórmulas químicas

Δ	Varição
\downarrow	Diminuição
\uparrow	Aumento
(=)	Dupla ligação
[]	Concentração
AB	Água Bruta
ADN	Ácido desoxirribonucleico
$Al_2(SO_4)_3$	Sulfato de alumínio
ANTX-a	Anatoxina-a
AO	Água oxidada
AOC	Carbono Orgânico Assimilável (<i>Assimilable Organic Carbon</i>)
ARN	Ácido Ribonucleico
BAC	Carvão Ativado Granulado com atividade biológica (<i>Biological Activated Carbon</i>)
BAT	Melhor técnica disponível (<i>Best Available Techniques</i>)
BF	Biofiltros
Br^-	lão brometo
BrO_2^-	lão bromito
BrO_3^-	lão bromato
C/F/S	Coagulação/Sedimentação/Floculação
$Ca(OCl)_2$	Hipoclorito de cálcio
Ca^{2+}	lão cálcio
$CaCO_3$	Carbonato de cálcio
Cl^-	lão cloreto
Cl_2	Cloro molecular
ClO_2	Dióxido de cloro
ClO_2^-	lão clorito
ClO_3^-	lão clorato
CO_2	Dióxido de Carbono
CO_3^{2-}	lão carbonato
Ct	Dose de desinfetante
DBP	Subproduto da desinfecção (<i>Disinfection Byproduct</i>)
DOC	Carbono Orgânico dissolvido (<i>Dissolved Organic Carbon</i>)

e^-	Elétron
EBCT	Tempo de contacto (<i>Empty Bed Contact Time</i>)
E°	Potencial electroquímico / Potencial padrão de redução
ERSAR	Entidade Reguladora dos Serviços de Águas e Resíduos
ETA	Estação de tratamento de água
ETAR	Estação de tratamento de águas residuais
f	Função
$Fe(OH)_3$	Hidróxido de ferro (férico)
Fe^{2+}	lão ferroso
Fe^{3+}	lão férico
FR	Forma biológica resistente à oxidação química
GAC	Carvão Ativado Granulado (<i>Granular Activated Carbon</i>)
H	Hidrogénio
H^+	Protão
H_2O	Água
H_2O_2	Peróxido de hidrogénio
HAA	Ácidos haloacéticos
HAAFP	Potencial de formação de ácidos haloacéticos (Haloacetic Acids Formation Potential)
HAN	Haloacetónitros
HCl	Ácido clorídrico
HCO_3^-	lão bicarbonato
$HCO_3\cdot$	Radical bicarbonato
$HCOO^-$	lão formato
$HO\cdot$	Radical hidroxilo
$HO_2\cdot$	Radical hidroperoxilo
HOBr	Ácido hipobromoso
HOCl	Ácido hipocloroso
K	Constante de equilíbrio
k	Constante de velocidade
K_a	Constante de dissociação (acidez)
$KMnO_4$	Permanganato de potássio
M	Molar (mol/L)
MC-LR	Microcistina-LR
MF	Microfiltração
Mn	Manganés
Mn^{2+}	lão manganoso
MnO_2	Dióxido de manganés

MnO ₄ ⁻	lão permanganato
Na ⁺	lão sódio
NaCl	Cloreto de sódio
NaClO ₂	Clorito de sódio
NaOCl	Hipoclorito de sódio
NaOH	Hidróxido de sódio
NF	Nanofiltração
NH ₂ Cl	Monocloramina
NH ₃	Amónia
NH ₄ ⁺	lão amónio
NHBr ₂	Dibromamina
NO ₃ ⁻	lão nitrato
NOM	Matéria orgânica natural (<i>Natural Organic Matter</i>)
O	Oxigénio
O ₃	Ozono
OBP	Subproduto da oxidação química (<i>Oxidation Byproduct</i>)
OBPFP	Potencial de formação de subprodutos da oxidação (<i>Oxidation Byproducts Formation Potential</i>)
OBr-	lão hipobromito
OCl-	lão hipoclorito
OH ⁻	lão hidróxido
OMS	Organização Mundial de Saúde
Oxid.	Oxidante
PAC	Carvão ativado em pó
PAC/MF	Carvão Ativado em Pó / Microfiltração
PAC/UF	Carvão Ativado em Pó / Ultrafiltração
pKa	-logKa
PM	Peso molecular
RO	Osmose inversa (<i>Reverse Osmosis</i>)
Rx.	Reação
s	Segundo
S ²⁻	Sulfureto
SUVA	Absorvência específica no ultravioleta (<i>Specific Ultravioleta Absorbance</i>)
T	Temperatura (ou tempo quando associado à definição de CT)
t	Tempo
THM	Trihalometanos
THMFP	Potencial de Formação de Trihalometanos (<i>Trihalomethane Formation Potential</i>)
TOBr	Compostos organobromados

TOC	Carbono orgânico total (<i>Total Organic Carbon</i>)
TOX	Compostos organohalogenados totais (<i>Total Organohalogenated Compounds</i>)
UF	Ultrafiltração
USEPA	Agência de Proteção Ambiental dos Estados Unidos (<i>United States Environmental Protection Agency</i>)
UV	Radiação ultravioleta
V	volt
VMA	Valor máximo admissível
WHO	Organização Mundial de Saúde (<i>World Health Organization</i>)