

D.Lgs 31/2001

classi di parametri	Parametri	Unità di misura	limite di Legge	NORD-EST	NORD-OVEST	SUD-EST	SUD-OVEST	Informazioni in pillole liberamente tratte dal Ministero della Salute e Istituto Superiore di Sanità	
conduttività	Turbidità	NTU	<1	<0.3	<0.3	<0.3	<0.3	La turbidità è dovuta alla presenza nell'acqua di materiale particolato, come argilla, sedimenti, particelle colloidali, ecc.	
	Colore	CU	nessun limite	Accettabile e senza variazioni anomale	Accettabile e senza variazioni anomale	Accettabile e senza variazioni anomale	Accettabile e senza variazioni anomale	L'acqua destinata al consumo umano dovrebbe idealmente essere priva di colore. La presenza di colore nell'acqua è dovuta all'assorbimento di luce da parte di sostanze colorate e dalla diffusione della luce da parte di particelle sospese. Il colore dell'acqua è in genere dovuto alla presenza di materiale organico solubile (principalmente humici e fulvici) associato a reattivi di terra provenienti dalle rocce.	
	Conduttività a 20°C	µS/cm	2500	607.3	530.6	558.8	536.4	La conduttività elettrica (o conducibilità) è un parametro che indica il contenuto di sali disciolti nell'acqua. Si parla di conducibilità elettrica perché i sali in acqua si trovano come ioni carichi e sono tali cariche (o ioni) a permettere il passaggio di corrente nell'acqua stessa. La conduttività elettrica aumenta proporzionalmente alla quantità di sali disciolti in acqua: quanto maggiore è la quantità di sali disciolti in essa, tanto più è anche la conducibilità elettrica dell'acqua. In genere è bene non superare i valori fissati per legge per l'impiego di consumo umano sia per garantire un buon sapore all'acqua stessa.	
	Concentrazione ioni idrogeno (pH prelievo)	unità di pH	da 6.5 a 9.5	7.6	7.5	7.7	7.6	Il pH è un'acqua la misura dell'equilibrio acido-base, nella maggior parte delle acque naturali, è controllato dall'equilibrio del sistema acido carbonico bicarbonato. I fattori di pH delle maggiori parte delle acque non sono compresi nell'intervallo 6.5 - 9.5. Il pH è tra i parametri che influenzano la corrosività dell'acqua.	
	Durezza	°F	valore max consigliato 50°F	31	25	28	26	Con l'aumentare della durezza si riduce l'efficacia della saponi e l'acqua di irrigazione con saponi, un'acqua con un'eccessiva durezza riduce una maggior quantità di saponi per produrre schiuma. La durezza di un'acqua è principalmente riconducibile al contenuto di sali di calcio e magnesio, presenti in forme di carbonati, bicarbonati, solfati, cloruri e nitrati e dipende dall'origine geologica e geologica delle acque e dalla geologia dell'area di captazione.	
	Indice di aggressività	IA	non aggressiva	Acqua non aggressiva	Acqua non aggressiva	Acqua non aggressiva	Acqua non aggressiva	L'aggressività di un'acqua definisce la tendenza di questa ad attaccare e solubilizzare alcuni minerali contenuti in rocce, terreni e materiali ferrosi. La dissoluzione di CO2 in acqua, porta alla formazione di acido carbonico disciolti che conferiscono un carattere di aggressività all'acqua. L'IA è il risultato di un test che misura l'attacco di un'acqua ad un campione di metallo zinc.	
disinfettante residuo	Residuo acqua a 180°C	mg/l	nessun limite	484.8	305.5	402.0	364.0	1. Contiene il residuo di cloro, espresso in mg, ottenuto evaporando a 180°C un litro di acqua. La acqua sono classificate in base al valore del residuo cloro: 1. Minimo residuo cloro: < 150 mg/l (tratta di acque povere di sali minerali); 2. Cloro residuo: < 200 mg/l; 3. Minimo: il residuo cloro è compreso tra 500 e 1000 mg/l. 4. Brevemente: il residuo cloro è superiore a 1000 mg/l.	
	Cloro residuo libero (pH prelievo)	mg/l Cl	valore massimo consigliato 0.20 mg/l (da impieghi)	0.05	0.06	0.11	<0.04	Il cloro residuo, che è la quantità di disinfettante rimasta nell'acqua al momento dell'analisi, è un parametro indicatore presente nel DLG 31/2001 con un valore massimo consigliato di 0.2 mg/l.	
azoto e suoi derivati	Ammonio	mg/l	0.50	<0.05	<0.05	<0.05	<0.05	La loro azione (NPK) deriva principalmente dalla decomposizione di sostanze organiche o animali dove è contenuto azoto e/o fosforo, risultando dal metabolismo delle piante. La sua presenza nella acqua, specialmente in quelle sotterranee, è dovuta al fatto che è un nutriente essenziale per le piante. La presenza dell'ammonio nell'ambiente può derivare, oltre che dalla contaminazione diretta di origine agricola ed industriale, da processi metabolici e dal trattamento di disciolti di azoto con sali d'ammonio e cloruro. Generalmente la presenza di ammonio nella acqua è un indicatore di possibile inquinamento da batteri o da rifiuti animali o scarichi urbani.	
	Clorati	mg/l	300	<10.0	<10.0	<10.0	<10.0	Il clorato è un agente ossidante che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il clorato è un agente ossidante che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il clorato è un agente ossidante che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Clorati	mg/l	32.5	32.5	27.4	30.9		Il clorato è un agente ossidante che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il clorato è un agente ossidante che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Fluoruri	mg/l	1.50	<0.15	<0.15	<0.15	<0.15	Il fluoruro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il fluoruro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Nitriti	mg/l	50	36.3	27.9	26.3	25.0	Il nitrito (NO2) è un composto chimico che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il nitrito (NO2) è un composto chimico che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Nitriti	mg/l	0.50	<0.05	<0.05	<0.05	<0.05	Il nitrito (NO2) è un composto chimico che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il nitrito (NO2) è un composto chimico che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Solfati	mg/l	250	6.3	47.6	46.0	48.7	Il solfato è un anione che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il solfato è un anione che si forma in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Al - Alluminio	µg/l	200	1.84	<1.25	16.94	5.30	L'alluminio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. L'alluminio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Si - Silicio	µg/l	5.0	<0.50	<0.50	<0.50	<0.50	Il silicio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il silicio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	As - Arsenio	µg/l	10	0.63	0.68	1.06	0.79	L'arsenio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. L'arsenio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	B - Boro	mg/l	1	0.07	0.07	0.05	0.06	Il boro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il boro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Ca - Calcio	µg/l	5	<0.250	<0.250	<0.250	<0.250	Il calcio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il calcio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
metalli	Cd - Rame	mg/l	1	<0.0013	<0.0013	<0.0013	<0.0013	Il rame è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il rame è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Cr - Cromo totale	µg/l	50	5.76	2.15	4.60	4.14	Il cromo è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il cromo è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Fe - Ferro	µg/l	200	<1.50	2.85	6.36	5.17	Il ferro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il ferro è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Mn - Manganese	µg/l	50	<1.25	1.25	1.66	2.89	Il manganese è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il manganese è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Hg - Mercurio	µg/l	1	<0.03	0.03	0.13	0.03	Il mercurio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il mercurio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Ni - Nichel	µg/l	20	2.89	1.42	5.10	1.86	Il nichel è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il nichel è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Pb - Piombo	µg/l	10	<0.500	<0.500	<0.500	<0.500	Il piombo è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il piombo è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	K - Potassio	mg/l	nessun limite	1.7	1.0	1.6	3.5	Il potassio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il potassio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Na - Sodio	µg/l	200	16.1	17.4	16.1	20.1	Il sodio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il sodio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Se - Selenio	µg/l	10	<0.39	<0.39	<0.39	<0.39	Il selenio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il selenio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	V - Vanadio	µg/l	50	0.99	0.67	0.92	1.21	Il vanadio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il vanadio è un elemento chimico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	composti organici volatili (COV)	1,3-diclorobenzene	µg/l	3	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il 1,3-diclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il 1,3-diclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
CMV (cloruro di vinile monomero)		µg/l	0.5	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il cloruro di vinile è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il cloruro di vinile è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Clorobenzene*		µg/l	30 nella Σ triaromatici	2.7	5	4.2	3.7	Il clorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il clorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
1-bromo-2-clorobenzene*		µg/l	30 nella Σ triaromatici	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il 1-bromo-2-clorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il 1-bromo-2-clorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Bromobenzene*		µg/l	30 nella Σ triaromatici	0.8	1.0	1.6	1.4	Il bromobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il bromobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Dibromobenzene*		µg/l	30 nella Σ triaromatici	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il dibromobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il dibromobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Tetraclorobenzene*		µg/l	Σ 10 = tetraclorebene + tetracloroetilene	<0.5	<1.2	1.8	1.8	Il tetraclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il tetraclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Tetraclorobenzene*		µg/l	Σ 10 = tetraclorebene + tetracloroetilene	<0.5	0.6	0.6	<0.5	Il tetraclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il tetraclorobenzene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Sommataria tricaromatici* + tetracaromatici		µg/l	10	0.7	1.6	1.6	2.2	Il sommatario tricaromatico e tetracaromatico è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il sommatario tricaromatico e tetracaromatico è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Sommataria totale triaromatici (*)		µg/l	30	2.6	6	6	5.1	Il sommatario totale triaromatico è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il sommatario totale triaromatico è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
PFTO (pesticidi)		Benzo(a)pirene	µg/l	0.01	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	Il benzo(a)pirene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il benzo(a)pirene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
		Benzo(a)fluorantene	µg/l	0.1 nella Σ totale PA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il benzo(a)fluorantene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il benzo(a)fluorantene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
	Benzo(a)perilene	µg/l	0.1 nella Σ totale PA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il benzo(a)perilene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il benzo(a)perilene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Benzo(b)fluorantene	µg/l	0.1 nella Σ totale PA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il benzo(b)fluorantene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il benzo(b)fluorantene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	Indeno(1,2,3-cd)pirene	µg/l	0.1 nella Σ totale PA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il indeno(1,2,3-cd)pirene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il indeno(1,2,3-cd)pirene è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	TOTAL PA, Nota 9.5.1 DLG	µg/l	0.1	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il totale PA è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il totale PA è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
	pesticidi non volatili (PSTO)	TDC carbonio organico totale (mg/l di C)	mg/l Carbonio	nessun limite	0.10	0.20	0.23	0.21	Il TDC carbonio organico totale è un parametro che indica la presenza di carbonio organico disciolto nell'acqua. Il TDC carbonio organico totale è un parametro che indica la presenza di carbonio organico disciolto nell'acqua.
		Esteri fenoli col	µg/l (100 ml)	0	0	0	0	0	Il fenolo è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il fenolo è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
		Formolo	µg/l (100 ml)	0	0	0	0	0	Il formolo è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il formolo è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
		Composto di fenolo a 20°C	µg/l (ml)	Senza variazioni anomale	Senza variazioni anomale	Senza variazioni anomale	Senza variazioni anomale	Senza variazioni anomale	Il composto di fenolo a 20°C è un parametro che indica la presenza di fenolo disciolto nell'acqua. Il composto di fenolo a 20°C è un parametro che indica la presenza di fenolo disciolto nell'acqua.
		Batterio coliformi a 20°C	UFC / 100 ml	0	0	0	0	0	Il batterio coliforme è un microorganismo che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il batterio coliforme è un microorganismo che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
		pesticidi non volatili (PSTO)	Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio			µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.
Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l		0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l		0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l		0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l		0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	
Acetilacetato di etilmetilfosforio	µg/l		0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio. Il acetilacetato di etilmetilfosforio è un composto organico che si trova in natura, in seguito a processi di ossidazione di cloruro di sodio.	

Legenda:  
\* = dati rilevati  
< = inferiore al limite di quantificazione strumentale