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
chimico fisici	Torbidità	NTU	<1	<0.3	<0.3	<0.3	<0.3	La torbidità è dovuta alla presenza nell'acqua di materiale particolato, come argilla, sedimento, particelle colloidali, e
	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 certe lunghezze d'onda della luce visibile 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 colorato
	Conduttività a 20°C	µS/cm	2500	610.0	498.6	523.7	561.2	La conducibilità elettrica o conduttività è un parametro che indica il contenuto di sali disciolti nell'acqua. Si parla di conducibilità elettrica poiché i sali in acqua si trovano come ioni carichi e come tali consentono il passaggio di corrente nell'acqua stessa. La conducibilità elettrica aumenta proporzionalmente alla quantità di sali disciolti in acqua: quanto maggiore è la quantità di sali disciolti in essa, tanto più alta è anche la conducibilità elettrica dell'acqua. In genere è bene
	Concentrazione ioni idrogeno (al prelievo)	unità di pH	da 6.5 a 9.5	7.4	7.4	7.6	7.5	Il pH di un'acqua è la misura dell'equilibrio acidobase e, nella maggior parte delle acque naturali, è controllato dall'equilibrio del sistema anidride carbonica-bicarbonato-carbonato. I valori di pH della maggior parte delle acque non trattate sono compresi nell'intervallo 6,5 - 8,5. Il pH è tra i parametri che influenzano la corrosività dell'acqua.
	Durezza	°F	valore max consigliato 50°F	31	25	30	28	Con il termine durezza viene tradizionalmente indicata la misura della capacità di un'acqua di reagire con il sapone; un'acqua con un elevato grado di durezza richiede una maggiore quantità di sapone per produrre schiuma. La durezza di un'acqua è principalmente ricondotta al contenuto di sali di calcio e magnesio, presenti in forma di carbonati, bicarbonati, solfati, cloruri e nitrati, e dipende dall'origine superficiale o profonda delle acque e dalla geologia dell'area di
	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 o materiali ferrosi. La dissoluzione di CO_2 in acqua, porta alla formazione di acidi debolmente dissociati che
	Residuo secco a 180°C	mg/l	nessun limite	436.7	357.0	374.9	401.7	È il contenuto di sali minerali, espresso in mg, ottenuti evaporando a 180 C° un litro di acqua. Le acque sono classificate in base al valore del residuo fisso: 1. Minimamente mineralizzate: < 50 mg/l; si tratta di acque povere di sali minerali; 2. Oligominerali: <500 mg/l; 3. Minerali: il residuo fisso è compreso tra 500 e 1000 mg/l.
disinfettante residuo	Cloro residuo libero (al prelievo)	mg/l di Cl_2	valore massimo consigliato 0.20 mg/l	<0.04	0.05	0.04	0.04	Il cloro residuo, che è la quantità di disinfettante rimasta nell'acqua al momento dell'analisi, è un parametro indicatore
anioni e ione ammonio	Ammonio	mg/l	0.50	<0.05	<0.05	<0.05	<0.05	Lo ione ammonio (NH_4^+) deriva principalmente delle deiezioni umane o animali dove è contenuto assieme all'urea, risultante dal metabolismo delle proteine. La sua presenza nelle acque, specialmente in quelle sotterranee, è dovuta in alcuni casi a cause geologiche quali ad esempio la degradazione di materiale in via di fossilizzazione (resti di piante, giacimenti di torba). La presenza dell'ammonio nell'ambiente può derivare, oltre che da contaminazione diretta di origine agricola ed industriale, da processi metabolici e dai trattamenti di disinfezione di acque con sali d'ammonio e clorammine. Generalmente la presenza di ammonio nelle acque è un indicatore di possibile inquinamento da batteri o da reflui animali o
	Cloriti	µg/l	700	<70.0	<70.0	<70.0	<70.0	sottoprodotti della disinfezione dell'acqua con biossido di cloro
	Cloruri	mg/l		31.8	28.3	28.7	31.1	Il cloruro è ampiamente distribuito in natura. Si trova sotto forma di sali di sodio, potassio e calcio. I cloruri vengono rilasciati da varie rocce nel suolo e nell'acqua per erosione. Il cloruro nell'acqua proviene da fonti naturali e antropiche (reflui urbani e industriali, scarichi contenenti contaminazioni saline, fertilizzanti). La quantità di cloruro nell'acqua potabile può considerevolmente aumentare quando si usino processi di trattamento con cloro o cloruro. Per l'uomo il cloruro è un
	Fluoruri	mg/l	1.50	<0.15	<0.15	<0.15	<0.15	Il fluoro è un elemento largamente diffuso in natura. Tracce di fluoruri sono presenti in molte acque, con alte concentrazioni soprattutto in quelle profonde. Il fluoruro è largamente utilizzato nei preparati medici odontoiatrici per combattere le carie, soprattutto nelle zone dove vi è un elevato consumo di zuccheri. Il fluoruro nell'acqua è presente sempre sotto forma di ioni, sia che provenga da sorgenti
	Nitrati	mg/l	50	38.6	28.0	30.2	28.2	Il nitrato (NO_3) si trova naturalmente nell'ambiente ed è un importante nutriente delle piante. Il nitrito (NO_2^-) non è generalmente presente in concentrazioni significative, eccetto che in un ambiente riducente, dal momento che il nitrato rappresenta lo stato di ossidazione più stabile. Esso si può formare dalla riduzione microbica del nitrato ed in vivo dalla riduzione del nitrato ingerito attraverso la dieta. Il nitrito si può anche formare chimicamente nelle tubazioni idriche in acciaio zincato ad opera dei batteri del genere Nitrosomonas durante la stagnazione di acque contenenti nitrato e povere di ossigeno od in seguito a disinfezione tramite cloramina. Il nitrato può raggiungere sia le acque superficiali che quelle profonde attraverso le acque reflue provenienti da attività agricole (ad es. utilizzo di fertilizzanti) acque di dilavamento di discariche di rifiuti, con reflui di origine umana o animale ed industriale Generalmente la principale fonte di esposizione a nitrati e nitriti avviene attraverso i vegetali ed attraverso la carne presente nella dieta (il nitrito è utilizzato come conservante in numerosi insaccati).
	Nitriti	mg/l	0.50	<0.05	<0.05	<0.05	<0.05	
	Solfati	mg/l	250	43.8	41.3	49.1	50.8	I solfati si trovano in natura in numerosi minerali. Sono usati principalmente nell'industria chimica, sono smaltiti negli scarichi industriali e attraverso il rilascio in atmosfera. I più alti livelli che si trovano nelle fonti d'acqua sotterranee
metalli	Al - Alluminio	µg/l	200	7.37	<1.25	9.03	<1.25	L'alluminio è l'elemento metallico più abbondante e costituisce circa l'8% della crosta terrestre, è presente naturalmente nell'acqua a causa del processo di scorrimento che porta gli elementi solubili del suolo. Un eccesso di tale metallo potrebbe tuttavia derivare dal processo di depurazione delle acque che richiedono solfato di alluminio come agente coagulante. Alcune attività antropiche industriali estrazione, produzione di alluminio metallico e suoi composti, possono provocare
	Sb - Antimonio	µg/l	5.0	<0.50	<0.50	<0.50	<0.50	L'antimonio elementare viene utilizzato per formare leghe molto forti con il rame, il piombo e lo stagno. I composti dell'antimonio hanno diversi usi terapeutici (malattie parassitarie). L'antimonio è utilizzato nelle saldature al posto del
	As - Arsenico	µg/l	10	0.58	0.68	0.90	0.78	L'arsenico è un elemento chimico; è un metalloide che allo stato elementare si presenta in due forme solide diverse, gialla e grigia/metallica. L'arsenico è presente nell'ambiente in varie forme organiche e inorganiche, di origine sia naturale che antropogenica, è un componente naturale della crosta terrestre e si trova generalmente in tracce in tutte le rocce, nel suolo, nell'acqua e nell'aria. Le concentrazioni di arsenico possono essere elevate in alcune aree sia per cause naturali che
	B - Boro	mg/l	1	0.07	0.07	0.06	0.06	Il boro è un elemento relativamente scarso in natura, ma si trova concentrato in depositi superficiali soprattutto sotto forma di borati. Il boro elementare e i suoi composti e derivatim trovano svariati impieghi industriali. Nelle acque sotterranee il boro si può trovare naturalmente, proveniente da rocce e sedimenti contenenti borati e
	Cd - Cadmio	µg/l	5	<0.250	<0.250	<0.250	<0.250	Il cadmio è un elemento piuttosto raro in natura dove non esiste libero, ma si trova nei minerali dello zinco, soprattutto in uno, blenda (come solfuro). Il cadmio viene rilasciato nell'ambiente con i reflui; un inquinamento diffuso è causato dalla contaminazione con fertilizzanti e locale inquinamento dell'aria. Il cibo rappresenta la principale fonte di esposizione non occupazionale al cadmio: la stima dell'introito giornaliero è di 10-35 µg. L'ingestione attraverso l'acqua è generalmente inferiore a 2 µg/die. Il
	Cu - Rame	mg/l	1	<0.00313	<0.00313	<0.00313	<0.00313	Il rame è sia un elemento nutrizionale essenziale sia un contaminate dell'acqua potabile. Nell'acqua potabile la concentrazione del rame varia ampiamente, in dipendenza dalle sue proprietà di durezza, pH, concentrazione di anioni, concentrazione di ossigeno, temperatura e dalle condizioni tecniche del sistema di distribuzione: la fonte principale di contaminazione è, infatti, spesso la corrosione delle tubature rivestite di rame, soprattutto in sistemi in cui l'acqua ha un
	Cr - Cromo totale	µg/l	50	6.07	3.33	6.55	4.35	Il cromo è un metallo che si trova abbondantemente in natura in complesso con altre specie chimiche. Può essere presente in diverse forme che hanno specifiche proprietà chimicofisiche e tossicologiche. Le due forme più stabili, e quindi più comuni, sono il cromo trivalente, Cr(III), e il cromo esavalente, Cr(VI). La presenza di livelli apprezzabili di cromo nelle acque potabili distribuite può essere principalmente ricondotta a contaminazione naturale o ad inquinamento da fonti industriali
	Fe - Ferro	µg/l	200	18.90	3.20	5.88	6.78	Il ferro è uno dei metalli più abbondanti sulla crosta terrestre (ne costituisce il 5%) ed un costituente naturale di piante e animali.
	Mn - Manganese	µg/l	50	<1.25	<1.25	<1.25	1.39	Il manganese è uno dei metalli più abbondanti sulla crosta terrestre, frequentemente associato al ferro. Si trova naturalmente in molte fonti d'acqua superficiali e profonde, in forma sospesa o disciolto, con concentrazioni che variano da 0,001 a 0,6 mg/L; livelli più elevati si trovano in fonti d'acqua contaminate. Il manganese è un elemento essenziale per
	Hg - Mercurio	µg/l	1	<0.03	0.21	<0.03	<0.03	Il mercurio (Hg) è un metallo di transizione. Il rilascio del mercurio nell'ambiente può derivare da fonti naturali o artificiali
	Ni - Nichel	µg/l	20	1.39	0.73	2.03	1.80	Il nichel è un metallo argenteo, appartenente al gruppo del ferro; il nichel si trova nell'aria ambientale e, in più elevate concentrazioni, nel fumo di sigaretta. Le concentrazioni di nichel nell'acqua potabile sono in genere basse, livelli più elevati (fino a centinaia di µg/L) si possono trovare in acque inquinate da fonti naturali o industriali, oppure a seguito del rilascio dai
	Pb - Piombo	µg/l	10	<0.500	<0.500	<0.500	<0.500	Le concentrazioni di piombo nell'acqua potabile sono normalmente inferiori a 5 µg/litro, tuttavia, concentrazioni superiori a 10 µg/litro e oltre possono essere talvolta riscontrate al punto d'utenza in edifici in cui siano presenti materiali in piombo a contatto con le acque (tubature, rubinetteria o altre componentistiche, o saldature in piombo o stagno3, ecc..), a causa del
	K - Potassio	mg/l	nessun limite	2.0	1.7	2.4	2.0	il potassio è un metallo alcalino si trova naturalmente in matura combinato con altri elementi sia nell'acqua di mare sia in
	Na - Sodio	µg/l	200	15.4	17.9	16.8	19.6	Il sodio costituisce il 2,83% della crosta terrestre e ne rappresenta uno degli elementi più abbondanti. I sali di sodio sono
	Se - Selenio	µg/l	10	<0.39	<0.39	<0.39	0.4	Il selenio è un non metallo chimicamente affine allo zolfo ed al tellurio. Comunque anche nelle aree a più alta concentrazione di selenio, il contributo dell'acqua potabile è molto piccolo rispetto a quello rappresentato dagli alimenti
	V - Vanadio	µg/l	50	0.93	1.05	1.23	1.18	Il vanadio si trova naturalmente nel suolo, nell'acqua e nell'aria. Il trasporto e la partizione del vanadio tra acqua e suolo è influenzata da molti fattori quali acidità dell'acqua o del suolo e la presenza di particolato. Il vanadio può essere presente in
composti organici volatili (THM)	1,2-dicloretano	µg/l	3	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	È un alogenuro alchilico, il cui principale utilizzo è come intermedio nella sintesi del cloruro di vinile, a sua volta precursore del PVC; è usato anche come solvente, nella sintesi di altri solventi a base di cloro e per rimuovere il piombo nelle benzine. Viene ritrovato nelle acque da destinare al consumo umano, se contaminate dagli scarichi industriali. Può
	CVM (cloruro di vinile monomero)	µg/l	0.5	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il Cloruro di vinile è usato principalmente per la produzione del polivinilcloruro (PVC). La migrazione di cloruro di vinile dalle tubazioni in PVC è una possibile fonte della presenza nell'acqua potabile. Il cloruro di vinile è stato segnalato anche nelle
	Cloroformio*	µg/l	30 nella ∑ trialometani	1.8	8	5.6	3.9	Cloroformio: l'effetto tossico universalmente riconosciuto causato dal cloroformio è il danno alla regione centrolobulare del fegato; la gravità di questi effetti per unità di dose dipende dalla specie, mezzo e modalità di somministrazione. Lo IARC lo ha classificato come possibile cancerogeno per l'uomo (Gruppo 2B), sulla base di limitate evidenze di cancerogenicità
	bromoDiclorometano *	µg/l	30 nella ∑ trialometani	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Sottoprodotto della disinfezione con ipoclorito di sodio. Bromodiclorometano: risulta mutageno e genotossico in molti test in vivo e in vitro; induce tumori epatici e renali nei topi e tumori rari del grosso intestino nei ratti; tuttavia un recente NTP test, nel quale la sostanza era somministrata attraverso l'acqua potabile, ha dato risultati negativi per la cancerogenicità. L'esposizione a bromodiclorometano è stata anche correlata ad effetti sulla riproduzione (aumentato rischio di aborti spontanei o parti prematuri). Lo IARC lo ha classificato nel
	Bromoformio*	µg/l	30 nella ∑ trialometani	0.9	1.2	1.5	1.0	Sottoprodotto della disinfezione con ipoclorito di sodio. Bromoformio: induce tumori rari del grosso intestino nei ratti di entrambi i sessi ma non nei topi; lo IARC lo ha classificato
	Dibromoclorometano *	µg/l	30 nella ∑ trialometani	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Sottoprodotto della disinfezione con ipoclorito di sodio. Dibromoclorometano: induce tumori epatici nei topi femmine e possibilmente anche nei maschi, ma non nei ratti. Lo IARC lo
	Tetracloroetilene	µg/l	∑ 10 = tricloroetilene + tetracloroetilene	2.1	<0.5	1.8	1.9	Il tetracloroetilene è un alogenuro organico, usato principalmente come solvente nelle lavanderie a secco e per lo
	Tricloroetilene	µg/l	∑ 10 = tricloroetilene + tetracloroetilene	0.6	1.1	<0.5	0.6	Il tricloroetilene noto anche col nome commerciale di trielina, è anch'esso un alogenuro alchilico. Il tricloroetilene è un
	Sommatoria tricloroetilene + tetracloroetilene	µg/l	10	2.7	1.4	2.2	2.5	tricloroetilene + tetracloroetilene* composti di origine antropica, mediante trattamento con air stripping delle acque destinate al consumo umano è possibile ottenere una concentrazione di 1 µg/L per il tetracloroetilene e di 2 µg/L per il
	Sommatoria totale trialometani (*)	µg/l	30	2.6	9	7.3	4.9	I trialometani * sono composti chimici che si formano dalla reazione tra il cloro (utilizzato per la disinfezione) e le sostanze organiche naturalmente presenti nell'acqua: sono, pertanto, comunemente definiti "sottoprodotti di disinfezione". L'entità della loro formazione dipende da diversi fattori (tipo di disinfettante utilizzato, caratteristiche dell'acqua trattata
	Benzene	µg/l	1	<0.5	<0.5	<0.5	<0.5	Il benzene è un costituente naturale del petrolio, ma viene sintetizzato a partire da altri composti chimici presenti nel petrolio stesso. Possiede notevoli proprietà solventi: è miscibile in tutte le proporzioni con molti altri solventi organici, mentre è poco solubile in acqua. Il benzene può contaminare le fonti d'acqua attraverso gli scarichi industriali e
PESTICIDI Antiparassitari e prodotti assimilabili	2,6-Diclorobenzammide	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	I "Pesticidi" sono prodotti destinati a distruggere o tenere sotto controllo organismi nocivi. Ci sono tante categorie di pesticidi che si distinguono in base al tipo di controllo: insetticidi, erbicidi, fungicidi etc. Pesticidi si classificano in base alla classe chimica in organici ed inorganici. I pesticidi organici vengono classificati in clororganici, fosfororganici, metallorganici e alcaloidi (nicotinoidi).
	Ametrina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Atrazina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Atrazina desetil	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Atrazina desisopropil	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Bromacile	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Hexazinone	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Metolaclor	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Molinate	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Oxadiazon	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Prometrina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Propanil	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Propazina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Sebutilazina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Simazina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Terbutilazina	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Terbutilazina desetil	µg/l	0.10	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	
	Sommatoria Totale Antiparassitari	µg/l	0.50	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	L'elenco dei pesticidi ricercati è stato definito con ATS Città Metropolitana di Milano.
IPA Idrocarburi Policiclici aromatici	Benzo(a)pirene	µg/l	0.01	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Il benzo(a)pirene viene deriva dalla combustione incompleta di materiale organico e dall'uso di olio combustibile, gas, carbone e legno nella produzione di energiautilizzata come indice del potenziale cancerogeno degli IPA totali. Il cibo e l'aria indoor rappresentano la principale fonte di esposizione; l'acqua potabile contribuisce solo in minima parte,
	Benzo(b)fluorantene	µg/l	0.1 nella ∑ totale IPA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Idrocarburo Policiclico Aromatico(IPA) deriva dalla combustione incompleta di materiale organico e dall'uso di olio
	Benzo(g,h,i)perilene	µg/l	0.1 nella ∑ totale IPA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Idrocarburo Policiclico Aromatico(IPA) deriva dalla combustione incompleta di materiale organico e dall'uso di olio
	Benzo(k)fluorantene	µg/l	0.1 nella ∑ totale IPA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Idrocarburo Policiclico Aromatico(IPA) deriva dalla combustione incompleta di materiale organico e dall'uso di olio
	Indeno(1,2,3-c,d)pyrene	µg/l	0.1 nella ∑ totale IPA	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Idrocarburo Policiclico Aromatico(IPA) deriva dalla combustione incompleta di materiale organico e dall'uso di olio
	TOTALE IPA Nota 9 DL 31/01	µg/l	0.1	<0.003	<0.003	<0.003	<0.003	Gli Idrocarburi Policiclici Aromatici (IPA) sono presenti ovunque in atmosfera
parametro indicatore	TOC - carbonio organico totale (mg/l di C)	mg/l Carbonio	nessun limite	0.20	0.22	0.23	0.20	Per carbonio organico totale (TOC = Total Organic Carbon) si intende tutto il carbonio presente sotto forma di materia organica, disciolto e/o in sospensione nell'acqua. La misura del TOC può essere usata per monitorare l'efficacia dei processi impiegati per il trattamento o la rimozione dei contaminanti organici, indipendentemente dal loro stato di ossidazione; e
parametri microbiologici	Escherichia coli	UFC / 100 ml	0	0	0	0	0	Microorganismi ospiti abituali della flora batterica umana e degli animali a sangue caldo, utilizzato come indicatore
	Enterococchi	UFC / 100 ml	0	0	0	0	0	Microorganismi intestinali indicatori di una recente contaminazione fecale
	Conteggio delle colonie a 22°C	UFC / ml	Senza variazioni anomale	Senza variazioni	Senza variazioni	Senza variazioni	Senza variazioni	Microorganismi naturali presenti negli ambienti acquatici, non correlati ad inquinamento di tipo fecale, rappresentano un
	Batteri coliformi a 37°C	UFC / 100 ml	0	0	0	0	0	Microorganismi indicatori di qualità e di efficienza di trattamento dell'acqua

Legenda:
nr = non rilevato
< inferiore al limite di quantificazione strumentale

PERIODO: novembre 2022 Data: 14/12/2022