

### LEGENDA PARAMETRI

**pH:** caratterizza l'acqua in base alla sua acidità (<7) alla sua neutralità (circa 7) o alla sua alcalinità (>7);

**Cloro residuo libero:** rappresenta la quantità di disinfettante attivo presente nell'acqua. Deriva dal trattamento di disinfezione con ipoclorito di sodio. Valore consigliato 0,2 mg/l;

**Conduttività:** misura la quantità totale di Sali minerali disciolti in acqua;

**Bicarbonati:** prevalentemente di calcio e magnesio. Contribuisce alla durezza e alla capacità tampone dell'acqua;

**Durezza:** misura il contenuto totale di Sali di calcio e magnesio;

**Residuo secco a 180 °C:** rappresenta il contenuto salino totale dell'acqua;

**Ammonio:** la presenza dello ione ammonio nelle acque è dovuta principalmente a cause geologiche per la degradazione di resti di piante, giacimenti di torba, ecc. oppure può derivare da deiezioni umane o animali;

**Nitriti e nitrati:** possono essere prodotti in natura dai processi ossidativi dello ione ammonio oppure da fenomeni conseguenti l'uso dei fertilizzanti in agricoltura o da scarichi industriali;

**Cloruri:** si trovano con notevole facilità nelle acque sotterranee. Sono spesso di origine geologica. Variazioni repentine della loro concentrazione possono essere un segnale di inquinamento da liquame organico-biologico;

**Fluoruri:** il fluoro è un elemento presente naturalmente in tutte le fonti d'acqua. A basse concentrazioni presenta effetti protettivi verso la carie dentale. Concentrazioni elevate, se ingerite per lungo tempo, possono causare la fluorosi, che ha effetti negativi a carico dei denti e delle ossa, nonché provocare ritardo della crescita;

**Solfato:** la loro presenza deriva da numerosi minerali soprattutto depositi di gesso. Anioni poco tossici, inducono un sapore amaro se presente in concentrazioni elevate;

**Arsenico:** Presente nei corpi idrici a causa del naturale fenomeno di erosione e solubilizzazione delle rocce provocato dall'acqua piovana.

**Calcio:** concorre insieme al magnesio a definire la durezza dell'acqua. La concentrazione è in funzione della tipologia di terreno che l'acqua attraversa;

**Magnesio:** concorre insieme al calcio a definire la durezza dell'acqua. La concentrazione è in funzione della tipologia di terreno che l'acqua attraversa;

**Manganese:** è un metallo essenziale per l'uomo. Quando è presente nelle sue forme ossidate può indurre alterazioni organolettiche, intorbidimento, colorazione rossastra, sapore e odore metallico;

**Potassio:** la sua presenza nell'acqua è dovuta dal discioglimento dei silicati costituenti le rocce magmatiche o argillose nonché alla decomposizione delle piante ed al dilavamento dei terreni agricoli;

**Sodio:** è abbondante in natura. Il fabbisogno giornaliero è di circa 2-6 g e pertanto la quantità contenuta in acqua è irrilevante.

