

**1-Eaux minérales naturelles-Eaux potables en bouteille- eaux de réseau-eau de puits-  
eau de sondage-eau de forage-eau de barrage**

pH & Conductivité à 25°C
Alcalinité
(Bicarbonates )
Chlorures
Résidu Sec à 105°C
Dosage du sodium
Potassium
Ca <sup>2+</sup> : calcium
Mg <sup>2+</sup> magnésium
Dureté
Sulfate
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> & NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Examen organoleptique
Indice Permanganate
Turbidité
Matières en suspensions MES
Alcalinité totale (A <sub>T</sub> =TAC )
Alcalinité COMPOSITE (A <sub>P</sub> =TA )
Alcalinité(carbonates )
CO2 libre
Ortho phosphates
NH4: Méthode au bleu d'Indophénol
Silice: SiO <sub>2</sub>
HAP
Phénol
Oxygène dissous:O <sub>2</sub> dissous
température d'Oxygène dissous:
Chlore résiduel libre
COT/CARBONE ORGANIQUE TOTAL
COD/CARBONE ORGANIQUE DISSOUS
chlore total
Trihalométhanes THM (le chloroforme (CHCl <sub>3</sub> ), le bromodichlorométhane (CHBrCl <sub>2</sub> ), le chlorodibromométhane (CHClBr <sub>2</sub> ) et le bromoforme (CHBr <sub>3</sub> )
Cl <sub>2</sub> libre
Cl <sub>2</sub> total
Chlore actif
chlorites (ou dioxochlorate) (ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup> )
Bromates : (BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )
chlorates (ou trioxochlorate) : (ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )
Chrome (VI) ; Fluorure,