

INSTITUT D'HYGIÈNE ET DE BACTÉRIOLOGIE
DE BOURGOGNE ET DE FRANCHE-COMTÉ

14, Avenue Victor-Hugo, DIJON

LABORATOIRE D'HYDROLOGIE DE 1^{re} CATÉGORIE

TÉLÉPHONE (80) 43.55.07

C. C. P. DIJON 34-88 E

Analyse N° 5180

ANALYSE CHIMIQUE COMPLÈTE

- ANNEXE V - A

0262 120218/P84NC

effectuée pour le compte de :

ENTREPRISE GUY VAUTHRIN

Eau destinée à

Origine de l'échantillon PLANT P.2. (P84-2)

Prélèvement du 5.12.84 à h.
effectué par M. VAUTHRIN GUY, en présence de

parvenu au laboratoire le

Conditions atmosphériques : température extérieure, sécheresse, basses
eaux, orages, pluies persistantes, crues.

Renseignements complémentaires :

Examen sur place

A. — EXAMEN SUR EAU BRUTE :

Examen au laboratoire

Aspect
Turbidité
Couleur
Odeur
Saveur
Température (° C)
pH
Résistivité à 20° (ohm x cm)

TRES LOUCHE
80 FTU
BLANCHE TROUBLE
NULLE
NULLE

7,27

2430

mg/l

mé/l

Anhydride carbonique libre (CO₂)
Matière organique (en O)

8,8
0,45

Matières en suspension totales (mg/l)
Passage sur marbre :

Alcalinité SO⁴H²N/10
pH

Avant	Après
28,5	28,5
7,27	7,6

en degrés français

en mé/l

Dureté totale	TH :	21,5	4,3
Alcalinité à la phénolphtaléine	TA :	0	0
ou Méthylorange	TAC :	14,25	2,85

CATIONS

ANIONS

		mg/l de	mé/l			mg/l de	mé/l
Calcium	80	Ca	4	Carbonates		CO ₃	
Magnésium	3,6	Mg	0,30	Bicarbonates		HCO ₃	2,85
Azote ammoniacal	0	NH ₄		Sulfates	6	SO ₄	0,12
Sodium	4,65	Na	0,20	Chlorures	31,3	Cl	0,88
Potassium	0,75	K	0,02	Azote nitrique	33,8	NO ₃	0,51
Fer	0,061	Fe		Azote nitreux	0	NO ₂	
Manganèse	0,0034	Mn		Silicates		SiO ₂	
Aluminium	0,007	Al		Phosphates	0,07	P ₂ O ₅	
Somme			4,52	Somme			4,36

Rappel : 1 mé = 1 milliéquivalent = $\frac{\text{Masse d'un ion}}{\text{Electrovalence de cet ion}} = \frac{1}{1.000}$

1 degré français = 0,2 mé.

CONCLUSIONS

EAU NORMALEMENT MINERALISEE

A noter la forte TURBIDITE

DIJON, le 14.12.84

Le Directeur du Laboratoire

