

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° 5179

ANALYSE CHIMIQUE COMPLÈTE

effectuée pour le compte de :

ENTREPRISE GUY VAUTHRIN

Eau destinée à

Origine de l'échantillon PLANCY P.1.

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)

LOUCHE
16 FTU
BLANCHÂTRE
NULLE
NULLE

7,25
2282

mg/l mé/l

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

13,2
1

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

Alcalinité SO₄H²N/10
pH

Avant	Après
43,5	43,5
7,25	7,6

	en degrés français	en mé/l
Dureté totale	TH : 25	5
Alcalinité à la phénolphtaléine	TA : 0	0
ou Méthylorange	TAC : 21,75	4,35

CATIONS

ANIONS

	mg/l de		mé/l		mg/l de		mé/l
Calcium	92	Ca	4,6	Carbonates		CO ₃	
Magnésium	4,8	Mg	0,4	Bicarbonates		HCO ₃	4,35
Azote ammoniacal	0	NH ₄		Sulfates	19	SO ₄	0,39
Sodium	3,80	Na	0,16	Chlorures	14,2	Cl	0,40
Potassium	1,60	K	0,04	Azote nitrique	7,47	NO ₃	0,12
Fer	0,034	Fe		Azote nitreux	0,08	NO ₂	
Manganèse	0,0028	Mn		Silicates		SiO ₂	
Aluminium	0,018	Al		Phosphates	0,11	P ₂ O ₅	
Somme			5,20	Somme			5,26

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

