

03737x0038

ANALYSE CHIMIQUE COMPLÈTE

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 24-22 F

effectuée pour le compte de :

D.D.A. CHAUMONT

Eau destinée à

Origine de l'échantillon forage reconnaissance VICQAnalyse N° 5 516

S2

Prélèvement du 5/6/86 à h. effectué par M. DDA CHAUMONT, en présence deparvenu au laboratoire le 11/6/86Conditions 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
 9,2 FTU
 NULLE
 NULLE
 PARFAITE

7,14
 913

mg/l

mé/l

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

17,6
 0,25

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

Alcalinité SO⁴H²N/10
 pH

Avant	Après
54,2	54,2
7,14	7,86

	en degrés français	en mé/l
Dureté totale	TH : 74,5	14,9
Alcalinité à la phénolphtaléine	TA : 0	0
ou Méthylorange	TAC : 27,1	5,42

CATIONS

ANIONS

	mg/l de		mé/l		mg/l de		mé/l
Calcium	162	Ca	8,1	Carbonates		CO ₃	
Magnésium	81,6	Mg	5,8	Bicarbonates		HCO ₃	5,42
Azote ammoniacal	0	NH ₄		Sulfates	535	SO ₄	11,14
Sodium	4	Na	0,17	Chlorures	3,55	Cl	0,1
Potassium	2,05	K	0,05	Azote nitrique	0,78	NO ₃	0,01
Fer	0,13	Fe		Azote nitreux	0	NO ₂	
Manganèse	0,088	Mn		Silicates		SiO ₂	
Aluminium	0,690	Al		Phosphates	0,135	P ₂ O ₅	
Somme			15,12	Somme			16,67

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

DIJON, le 24-6-86

Le Directeur du Laboratoire

