

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

14, Avenue Victor-Hugo, DIJON

LABORATOIRE D'HYDROLOGIE DE 1<sup>re</sup> CATÉGORIE

Téléphone (80) 32-80-20

C. C. P. DIJON 3488

Analyse N° **33268**

03001X-4004  
**ANALYSE CHIMIQUE COMPLÈTE**

effectuée pour le compte de .

**COMMUNE DE SAUVAGE-MAGNY**

**Haute Marne**

Eau destinée à .

Origine de l'échantillon **Nouveau captage**

Prélèvement du . à . h.  
effectué par M. **D. D. A. S. S.**, en présence de M. **CHAUMONT**

parvenu au laboratoire le **4 Février 1975**

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

Renseignements complémentaires :

Examen sur place

mg/l	mé/l

A. — EXAMEN SUR EAU BRUTE :

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

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

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

	Avant	Après
Alcalinité $\text{SO}_4\text{H}^2\text{N}/10$ .....	20	28,5
pH .....	6,4	7,3

Examen au laboratoire

Très louche  
15 Degré-Silice  
légèrement jaune

6,4  
2640

mg/l	mé/l
39,6 1,3	

Direction du Laboratoire

## B. — EXAMEN SUR EAU SÉPARÉE DES MATIÈRES EN SUSPENSION

séparation :

Résidu à 105-110° C sur eau filtrée (mg/l) .....

Silice Totale (mg/l) .....

en degrés français

en mé/l

Dureté totale .....

TH : **17,5**

**3,5**

Alcalinité à la phénolphtaléine .....

TA : **0**

**0**

ou Méthylorange .....

TAC : **10**

**2**

### CATIONS

### ANIONS

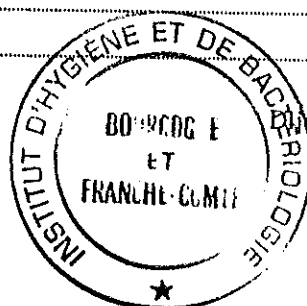
	mg/l de		mé/l		mg/l de		mé/l
Chaux en Ca .....	<b>52</b>	Ca	<b>2,6</b>	Carbonates .....	<b>0</b>	CO <sub>3</sub>	<b>0</b>
Magnésie en Mg .....	<b>10,8</b>	Mg	<b>0,9</b>	Bicarbonates .....		HCO <sub>3</sub>	<b>2</b>
Azote ammoniacal (en N) .....	<b>0</b>	N	<b>0</b>	Sulfates .....	<b>78</b>	SO <sub>4</sub>	<b>1,62</b>
Sodium .....	<b>5,6</b>	Na	<b>0,24</b>	Chlorures .....	<b>10,6</b>	Cl	<b>0,29</b>
Potassium .....	<b>3,7</b>	K	<b>0,09</b>	Azote nitrique (en N) ....	<b>traces</b>	N	
Fer .....	<b>1,5</b>	Fe	<b>0,05</b>	Azote nitreux (en N) ....	<b>0</b>	N	<b>0</b>
Manganèse .....	<b>0</b>	Mn	<b>0</b>	Silicates .....		SiO <sub>2</sub>	
				Phosphates .....		PO <sub>4</sub>	
Somme .....			<b>3,88</b>	Somme .....			<b>3,91</b>

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

Au point de vue chimique, il faut noter la teneur importante de cette eau en Fer, ainsi que la valeur du pH et du gaz carbonique libre. (Voir les résultats du passage sur le marbre).



Don, le **12 Février 1975**

Le Directeur du Laboratoire

*[Signature]*

# ANALYSE BACTÉRIOLOGIQUE COMPLÈTE

effectuée pour le compte de :

Eau destinée à

Origine de l'échantillon

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

parvenu au laboratoire le .....  
Conditions atmosphériques : température extérieure, sécheresse, basses  
eaux, orages, pluies persistantes, crues.

Renseignements complémentaires :

Analyse N°

1°) Dénombrement total des bactéries sur gelose nutritive après filtration sur membranes :

Nombre de colonies après 72 heures à 20-22° - par ml. .... 460

2°) Colimétrie :

a) bactéries coliformes ..... par 1000 ml. .... 60  
membranes filtrantes à 37°

b) Eschérichia Coli ..... par 1000 ml. .... 0  
membranes filtrantes à 44°

3°) Dénombrement des Streptocoques fécaux :

Streptocoques fécaux ..... par 1000 ml. .... 0

4°) Dénombrement des Clostridium Sulfito-Réducteurs :

Clostridium Sulfito-Réducteurs ..... par 1000 ml. .... 200

5°) Recherche des Bactériophages fécaux :

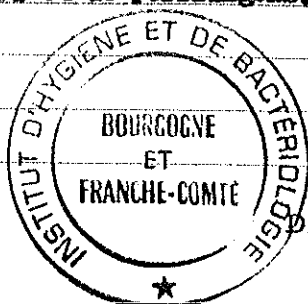
a) Bactériophage-Coli ..... 0

b) Bactériophage Shigella ..... 0

c) Bactériophage Typhique ..... 0

## CONCLUSIONS

Il faut noter au point de vue bactériologique le nombre élevé de germes totaux  
et la présence de Coliformes et de Perfringens.



Dijon, le 12 Février 1975

Le Directeur du Laboratoire.

*[Signature]*