

Analyse faite par l'auteur (D^r NADALON) en juin 1928

	Composition élémentaire pour 1 litre d'eau	Composition calculée		
Ions positifs	Calcium	0 ^r 50	Sulfate de chaux	1 ^r 202
	Magnésium	0 ^r 09	Sulfate de magnésie . .	0 ^r 442
	Sodium	0 ^r 48	Sulfate de soude	0 ^r 481
	Fer	0 ^r 023	Bicarbonate de chaux	0 ^r 501
Ions négatifs			Bicarbonate de fer . .	0 ^r 078
	Acide sulfurique	1 ^r 25	Gaz carbonique	0 ^r 301
	Chlore	0 ^r 020	Chlorure de sodium . .	0 ^r 033
	Arsenic	0 ^r 0023	Arsenic	0 ^r 0023
	Silicium	0 ^r 016	Silice	0 ^r 016
	Acide carb. total	0 ^r 60	Matières organiques .	traces
			Total	3 ^r 0368

Matières organiques (milieu acide) : traces.
Matières organiques (milieu alcalin) : traces.

**Laboratoire Départemental de Bactériologie
et Laboratoire Central de Sérologie,
14, rue de l'Orme-de-Chamars, à Besançon (Doubs)**

Besançon,

Analyse Bactériologique d'Eau

POUR : EAU MINÉRALE DE VELLEMINFROY (Haute-Saône).
Prélèvement effectué le 18 juillet 1927.

I. *Caractères Physiques*

Eau limpide, incolore et sans odeur.

II. *Analyse quantitative.*

La numération des colonies sur gélatine a donné 475 bactéries au centimètre cube.

III. *Analyse qualitative.*

a) La recherche des espèces pathogènes, et, en particulier des espèces du groupe du bacille Coli, est restée complètement négative.

b) Pas d'espèces putrides.

Conclusions

Eau TRÈS BONNE au point de vue bactériologique.

Le Directeur du Laboratoire :

Signé : Docteur MARÉCHAL.

Besançon, le 29 juillet 1927

Cette analyse, ainsi qu'on le voit, classe l'Eau de Velleminfroy dans la 1^{re} catégorie des eaux bactériologiquement pures.

	ANALYSE de M. Descois, Ingénieur des Mines du Département (Mai 1858)	ANALYSE de M. OSSIAN HENRY Membre de l'Académie de Médecine (Mai 1859)	ANALYSE du Dr JACOZZI après captage de la Source (Fin 1859)
Ces analyses se rapportent à 1 litre d'eau soit 1000 gr.	gr.	gr.	gr.
Acide carbonique libre	Non apprécié	1/13 ^e du volume à peu près	1/9 ^e du volume à peu près
Bicarbonate de chaux	0,85	0,58	0,56
— de magnésie	0,69	1,34	1,44
Sulfates calculés anhydre		0,38	
de chaux		0,40	
de magnésie			
de soude			
de sodium			
Chlorures	0,11	0,12	0,09
Silice, alumine, phosphates, matières organiques			N'a recherché que le fer qui est évident quoique en faible quantité.
Oxyde de fer (minimes proportions)	Rien d'indiqué	0,40	
Principe arsenical (traces légères)			
TOTAUX PAR LITRE	2^{gr}, 68	2^{gr}, 92	2^{gr}, 83

ANALYSE	
faite au Laboratoire de l'École Nationale des Mines sous la direction de M. A. CARROT, Ingénieur en chef des Mines Directeur du Bureau d'essais (11 juin 1894)	
Résidu fixe à 180° . . . 2 gr. 8700	
Analyse élémentaire :	Composition calculée :
Ou a dosé par litre :	
Acide carbonique des bicarbonates	Silice
Acide chlorhydrique	Bicarbonate de protoxyde de fer
Acide sulfurique	Bicarbonate de chaux
Silice	Sulfate de chaux
Protoxyde de fer	— de magnésie
Chaux	— de soude
Magnésie	Chlorure de sodium
Potasse	— de potassium
Soude	— de lithine
Lithine	Matières organiques
Matières organiques	Matières organiques
3 ^{gr} 1814	3 ^{gr} 1784