

Source thermominérale de la Liche des Chamois, le Monétier-les-Bains (Hautes-Alpes)

Les paramètres physico-chimiques de la source de la Liche des Chamois

Date	Débit l/s	t°	Ω	pH	Ca	Mg	Na	K	SiO ₂	Fe	Cl	SO ₄	HCO ₃
21/11/1973 (1)	1	24,0	156	7,1									
1974 (2)					554	136	994	40	44	54	862	2600	454
04/10/1979 (3)		25,0	220	6,9	362	196	261	60		0,91	833	1960	472
07/12/1979 (3)		25,0	240	6,6	545	150	255	56	37	0,29	972	2160	462
20/06/1980 (3)		24,8	255	6,7	525	163	252	56	38	0,94	445	1650	549
23/08/1980 (3)		25,0	260	7,7	517	141	255	56	38	0,85	202	1600	463

Sources des données :

(1) Les eaux minérales et thermominérales dans le département des Hautes-Alpes, Pierre-André Poulain, 1977.

(2) Données du laboratoire du BRGM à Orléans.

(3) Hydrologie et hydrogéologie du bassin versant de la Guisane, Éric Carencu, 1982.

Légende du tableau :

t° : température

Ω : résistivité, Ohm par cm, unité de résistance électrique, correspondant à la résistance existant entre deux points d'un conducteur, ici l'eau, lorsqu'une différence de potentiel constante de 1 volt, appliquée entre ces deux points, crée dans ce conducteur un courant dont l'intensité est égale à 1 ampère.

pH : indice exprimant la concentration de l'ion hydrogène dans une solution. Si le pH est inférieur à 7, la solution est acide ; s'il est supérieur, elle est alcaline.

Ca : calcium mg/l ;

Mg : magnésium mg/l ;

Na : sodium mg/l ;

K : potassium mg/l ;

SiO₂ : oxyde de silicium (silicium et oxygène),
silice mg/l ;

Fe : fer mg/l ;

Cl : chlorures, composés du chlore mg/l ;

SO₄ : sulfates, composés du soufre mg/l ;

HCO₃ : bicarbonates mg/l.

Hydrogéologie de la source de la Liche des Chamois.

Il est difficile d'avancer des interprétations sur cette source à cause du manque de données, mais les mesures réalisées montrent toutefois une grande régularité de la température de l'eau. Les débits observés sont faibles et le taux de mélange avec des eaux superficielles semble peu important.

Éric Carencu, 2004.

Mise en page, Parc national des Écrins