

ANNEXE 1 : ETIQUETTES DES EAUX DE BOISSONS

VICHY SAINT-YORRE

SOURCE ROYALE COMPOSITION MOYENNE (en mg/L)	
Bicarbonates.....4368	Sodium.....1708
Chlorures.....522	Potassium.....132
Sulfates.....174	Calcium.....90
Fluorures.....1	Magnésium.....11
<i>Minéralisation totale</i> extrait sec à 180°C : 4774 mg/L – pH : 6,6	

VOLVIC

ANALYSE CARACTERISTIQUE (mg/litre)	
CALCIUM 11,5	CHLORURES 13,5
MAGNESIUM 8,0	NITRATES 6,3
SODIUM 11,6	SULFATES 8,1
POTASSIUM 6,2	SILICE 31,7
BICARBONATES 71,0	
Minéralisation totale : 130 mg/litre (Résidu sec à 180°C) – pH 7	

CRISTALLINE

ANALYSE (mg/l)	
Calcium : 70,0	Bicarbonates : 200,0
Magnésium : 2,1	Sulfates : 15,3
Sodium : 4,4	Chlorures : 8,0
Potassium : 1,6	Nitrates : <2,0
Extrait sec à 180°C : 223 mg/l - pH : 7,7	

HEPAR

MINERALISATION CARACTERISTIQUE (mg/L)	
Calcium : 549	Na ⁺ : 14,2
SO ₄ ²⁻ : 1530	NO ₃ ⁻ : 4,3
HCO ₃ ⁻ : 383,7	Magnésium : 119
Résidu sec à 180°C : 2513 mg/L pH = 7,2 - Embouteillée à Vittel	

ANNEXE 2 : TESTS DES IONS

On peut mettre en évidence la présence d'un ion dans une solution en ajoutant quelques gouttes d'un réactif spécifique de chaque ion à quelques millilitres de solution :

Ions présents en solution	Réactif utilisé	Observations
Ions chlorure Cl ⁻	Solution de nitrate d'argent	précipité blanc (qui noircit à la lumière)
Ions cuivre II Cu ²⁺	Solution de soude (ou hydroxyde de sodium)	précipité bleu
Ions calcium Ca ²⁺	Solution d'oxalate d'ammonium	précipité blanc
Ions fer III Fe ³⁺	Solution de soude (ou hydroxyde de sodium)	précipité rouge
Ions hydrogencarbonate HCO ₃ ⁻	Solution d'acide chlorhydrique	dégagement gazeux
Ions sulfate SO ₄ ²⁻	Solution de chlorure de baryum	précipité blanc

Pour un même volume de réactif versé et un même volume de solution testée, l'observation sera d'autant prononcée que la quantité d'ions présente en solution est importante.

Les ions hydrogencarbonate sont couramment appelés « ions bicarbonate ».