

vain doute, qu'il ait été trompé ou qu'il ait voulu tromper les autres.

AMERIQUE DU SUD.

YUCATAN.—Le gouvernement du Mexique a émis l'envie d'envoyer des troupes pour aider les Yucateques contre les sauvages. Plusieurs rencontres ont eu lieu entre les blancs et les sauvages; ces derniers ont été battus. Ils concentrent leurs forces autour de Izamal et Ticul, deux places importantes dont ils paraissent vouloir se rendre maîtres; néanmoins, les sauvages commencent à perdre de leur assurance.

JAMAÏQUE.—Cet île est dans un état déplorable. Par suite du refus que font ces nègres de travailler, les planteurs sont ruinés.

ÉTATS-UNIS.—L'Ordre a été donné à l'armée américaine de commencer son mouvement de retraite du Mexique.

Cette armée compte 2000 malades.

MEXIQUE.—Un monsieur arrivé de Tampico rapporte le bruit de la prise de San-Louis-Potosi par 5000 sauvages. D'après une autre version, le parti opposé à la paix avec les États-Unis serait en possession de cette ville.

Hier, la procession solennelle du St. Sacrement a eu lieu dans la paroisse Notre-Dame avec la pompe et l'éclat usités. Les rues étaient ornées d'arbres, de bannières et pavillons. Au portail de la cathédrale était suspendue une bannière représentant les attributs nationaux de l'Irlande avec la devise: *Erin go Brag*. La procession a visité les églises de St. Patrice et de l'Hotel-Dieu en passant par les rues Ste. Anne, St. Stanislas, Ste. Hélène et des Pauvres et est revenue à la cathédrale par les rues St. Jean, St. Joseph et Ste. Famille.

L'Aurore plaide coupable par erreur à une partie de notre accusation. A notre tour, pour ne pas être en reste de sincérité avec notre confrère, nous avouons qu'il a parfaitement raison quant à notre second chef d'accusation. Si nous avions donné plus d'attention à l'article qui faisait le sujet de nos remarques, nous nous serions épargné un reproche injuste que nous prions l'Aurore de vouloir nous pardonner.

VENTES PAR ENCAN.

Chandelles de cire, de Blanc de Bulcine, amidon, sucre blanc, sagou, fromage, raisin muscat, etc., (pour le compte des assureurs) aux magasins de Green Shields et Cie, le 27, à 10 heures, par A. T. Maxham.

Amonces.

AUX ENTREPRENEURS DE BATISSES.

DES soumissions cachetées seront reçues au Bureau des soussignés jusqu'au trente de ce mois, pour la construction d'une maison en pierre ou en briques, à être bâtie dans la rue Ste. Famille. (Haute-Ville.)

Les plans et devis seront prêt vendredi le vingt-trois du courant.

Les soussignés sont autorisés à dire que le propriétaire ne s'engage pas à recevoir les soumissions les plus basses, mais se réserve le droit de les choisir.

J. P. M. LECOURT & Cie, Architectes et Ingénieurs Civils.

Bureau, No. 29, rue Buede, Vis-à-vis le Chien-d'Or, Québec, 19 juin, 1848.

Mr. Molt est prêt à mettre d'accord un nombre limité de Pianos, { Haute-Ville de Québec. Québec, 12 juin, 1848. } Rue St. Joseph, No. 11.

FROMAGE DE GRUYERES.

LES Soussignés viennent de recevoir par le John & Eleonore de Bordeaux, quelques MEULES de ce fromage recherché et qui est de la meilleure qualité.

J. & O. CREMAZIE, Rue la Fabrique, No. 12.

Québec, 16 juin 1848.

Sources de St. Leon.

SOURCES DE CAXTON.

LE Soussigné, propriétaire des eaux minérales, prend la liberté d'annoncer que son établissement des Sources de St. Léon, (où l'on trouvera constamment une provision de eaux de Caxton,) sera ouvert pour la réception des visiteurs le VINGT du courant. Il espère alors recevoir du public l'encouragement auquel lui donneront droit ses emmenagements étendus et complets ainsi que les propriétés médicinales précieuses des eaux.

La ville des Trois-Rivières où les steamers de Montréal à Québec, touchent tous les jours, n'est qu'à une légère distance de St. Léon, et des VOITURES OMNIBUSES voyagent tous les jours entre les deux endroits (excepté le lundi) partant à 8 heures de matin des Trois-Rivières où elles retournent tous les soirs à 4 heures (excepté le Dimanche). Agent, G. GOUIN.

Quoique l'eau des Sources de St. Léon n'ait pas encore été analysée elle est à peu près semblable à celle de CAXTON.

Eau Minérale de Caxton.

Montréal, 13 mars, 1848.

Mon cher Monsieur.—Je vous transmets ci-joint l'analyse de l'eau que vous m'avez envoyée et que je viens de terminer. Cette eau doit posséder de grandes propriétés médicinales, mais sur ce point le Dr. Hall pourra parler d'une manière explicite. La quantité de Brome qu'elle contient est plus considérable que dans aucune des sources de Alédonia, sans en excepter même la fontaine intermittente et elle est en même temps agréable au goût. Comme je vous l'ai mentionné la quantité d'iode, n'a pas encore été déterminée vu que vous ne m'en avez pas envoyé assez; mais d'après certaines indications je pense qu'elle doit égaler celle des sources du ongrès à Saratoga ou celle de Alédonia. Le montant de gaz acide carbonique sera probablement un peu plus considérable dans l'eau fraîchement puisée à la source que dans celle qu'on a mise en bouteille, mais ceci est de peu d'importance. Si vous pouvez quelques jours m'envoyer quatre ou cinq gallons d'eau je déterminerai avec plaisir la quantité d'iode qu'elle contient. Probablement cependant que je visiterai les sources l'été qui vient.

Je suis, Monsieur, Votre Obéissant Serviteur, T. G. HUNT.

ANALYSE CHIMIQUE DE L'EAU DES SOURCES DE CAXTON.

Cette eau appartient à la classe de celles qu'on désigne sous le nom générique de SALINES et dont le caractère principal est de contenir une grande quantité de sels de soude. Sa gravité spécifique à 60 degrés Far. est 1,01036, l'eau pure étant 1,00000.

1000 parties de cette eau ont donné le résultat suivant:

| | |
|-------------------------|---------|
| chlorure de Sodium..... | 7,15041 |
| Brome..... | 0,2956 |
| Iode..... | traces. |
| Soude..... | 6,23900 |
| Potasse..... | 0,05050 |
| Laux..... | 1,4736 |
| Magnésie..... | 6,6650 |
| Alumine..... | 0,0500 |
| Peroxyde de fer..... | 0,0460 |
| Silice..... | 0,4795 |
| Acide carbonique..... | 6,4100 |

Les substances combinées selon les idées généralement reçues donnent:—

| | |
|----------------------------|---------|
| chlorure de Sodium..... | 11,7700 |
| chlorure de Potassium..... | 0,0800 |

| | |
|----------------------------|-----------|
| chlorure de Sodium..... | 05030 |
| chlorure de Magnesium..... | 37085 |
| Bromure de Magnesium..... | 04420 |
| carbonate de Naux..... | 21600 |
| carbonate de Magnésie..... | 1,05930 |
| carbonate de fer..... | 00540 |
| Alumine..... | 00500 |
| Silice..... | 04895 |
| Acide carbonique..... | 64100 |
| des traces d'Iode..... | |
| Eau..... | 985,80400 |

1000,00000

1 lb. d'eau contiendra:—

| | |
|----------------------------|---------------------|
| chlorure de Sodium..... | 82,42500 gr. sains. |
| chlorure de Potassium..... | 56000 |
| chlorure de Calcium..... | 35210 |
| chlorure de Magnesium..... | 2,65185 |
| Bromure de do..... | 23940 |
| Iodure de do..... | traces |
| arbo nate de Chaux..... | 1,51200 |
| arbo nate de Magnésie..... | 7,41510 |
| arbo nate de fer..... | 03780 |
| Silice..... | 33565 |
| Alumine..... | 03500 |
| Acide carbonique..... | 4,508000 |
| Eau..... | 6899,92800 |

7000,00000

L'acide carbonique égale 92 pouces cubes à la livre. Comme la pinte d'eau pure pèse 7,291 grains, les quantités ci-dessus calculées peuvent être regardées dans la pratique comme celles d'une pinte d'eau. La petite quantité d'eau mise entre mes mains ne m'a pas permis de déterminer la quantité d'iode qui y est contenu; on sait aujourd'hui que la quantité de cette substance qui existe dans les eaux minérales est beaucoup moindre qu'on ne l'avait supposé auparavant, le brome ayant été confondu avec elle dans les procédés d'analyse employés jusqu'ici. Cette dernière substance néanmoins possède des propriétés médicinales absolument semblables à celles de l'iode auquel on la substitue souvent; elle existe dans cette source dans une proportion beaucoup plus considérable que de coutume. La quantité de fer est plus considérable que dans la plupart des sources salines et on la trouvera dans plusieurs cas une addition précieuse à cette classe d'eaux minérales.

T. G. HUNT, Chimiste de l'exploration Géologique du Canada. Laboratoire Provincial, Montréal, 10 mars, 1848.

Montréal, 11 mars, 1848

L'eau des sources de Caxton, analysée par M. Hunt, présente dans la composition une précieuse combinaison d'agents médicaux qui la rendent éminemment propre à plusieurs objets importants. Vu la présence de l'iode et du brome (ce dernier élément en grande quantité) on peut s'attendre à des effets d'un caractère semblable à ceux qu'on recherche par l'emploi des préparations pharmaceutiques où l'on a recours à ces substances. La présence de grandes quantités de carbonate donne nécessairement à l'eau des propriétés anti-acidifiantes et bien qu'on puisse avoir recours à l'emploi de l'eau pour neutraliser le principe acide dans les premières voies, néanmoins je crois que l'eau sera particulièrement efficace dans les cas où un dérangement des fonctions digestives avec la formation d'un acide est accompagné d'une maladie cutanée comme une conséquence. Je considère l'eau de Caxton comme l'une des plus précieuses que nous possédions et je serai heureux d'apprendre que le propriétaire réussit dans son entreprise.

A. HALL, M. D. Professeur de Chimie, à l'Université du Collège McGill, Montréal.

Québec, 1er avril, 1848.

J'ai visité les sources de Caxton, j'ai examiné leurs eaux avec soin, ainsi que l'analyse qu'en a faite M. Hunt, chimiste de l'exploration Géologique du Canada. L'après leur composition je suis convaincu qu'on les trouvera un emploi extrêmement utile dans les Rhumatismes et dans toutes les maladies qui proviennent d'un dérangement des fonctions de l'estomac. Je ne doute point que sous plusieurs rapports essentiels on ne trouvera cette eau supérieure à celle des sources de Alédonia.

J. DOUGLAS, M. D.

N. B.—Un approvisionnement tout frais de ces deux eaux minérales vient d'être reçu.

S. HOUGH

Québec, 16 juin, 1848.