L'Abeille de la Nouvelle-Orléans.

G. P. WERLEIN & Co. 122 de Chartres No 73, Entre Conti et Bienville

NOUVELLE-ORLEANS, MARDI MATIN, 12 NOVEMBRE 1861.

D. LIGNY, G. DUVOTE G. HARDY ETAIRES.

Nouvelle-Orléans, MARDI MATIN, 12 NOVEMBRE.

Vendues à l'encan ce jour.

Par H. Bonny, à 11 h., Grenelle Levee, 3me, hangar, marchandises assorties, etc., &c.— Cambridge Par C. R. Forstall, au coin de la rue St-Bernard et du chemin de Gentilly— Une maisons, ateliers, chantiers, terrain, &c.

Ressources indigènes.

Certains objets de première nécessité, dont la fabrication est pourtant étroitement liée à celle de toutes les autres, ont été jusqu'ici, et dans la meilleure première est à notre portée, ont atteint un prix tellement exorbitant que nous croyons devoir appeler l'attention de nos spéculateurs sur les moyens de suppléer à la rareté de ces articles, en donnant quelques renseignements sur l'extraction des matières premières et sur les procédés les plus vulgaires de fabrication. Nous espérons par là stimuler l'esprit d'entreprise et engager ceux qui ont de petits capitaux disponibles à rendre service à la communauté en réalisant pour eux-mêmes de beaux bénéfices. En même temps nous indiquerons aux habitants quelques sources de revenu qui ne sont pas à dédaigner dans les circonstances présentes.

Parmi les articles d'indispensable nécessité, qui sont devenus d'une rareté et d'une cherté excessives, nous citerons le savon, la chandelle et l'amidon. Occupons nous d'abord des savons.

On distingue dans le commerce deux classes de savons : les savons doux qui sont tous à base soude, les savons mous, qui sont à base de potasse.

Les savons se composent d'une certaine quantité de matières grasses, soit des huiles, soit du suif ou des graisses animales, auxquelles on ajoute une certaine quantité de potasse ou de soude selon que l'on veut faire du savon mou ou dur. [illegible] pris la blanche, on en est réduit aux graisses animales, particulièrement aux graisses de bœuf et de mouton, qu'on peut trouver en quantité suffisante à la Nouvelle-Orléans. La difficulté est donc de trouver de la potasse ou de la soude à des prix abordables. Les matériaux, comme nous le disons, sont à notre portée.

L'Amérique du Nord est un des principaux centres de production de la potasse, mais c'est une petite industrie que les Etats Confédérés avaient jusqu'à présent abandonné à leurs amis les Yankees. Il s'agit maintenant de nous procurer nous-mêmes ce précieux produit, et c'est ce que chaque habitant peut faire facilement.

On obtient de la potasse en incinérant, c'est à dire en réduisant en cendres les végétaux herbacés, en lessivant les cendres produites, en évaporant à siccité les lessives et en calcinant le résidu. Les diverses parties d'un même végétal sont loin de fournir la même proportion de cendres; l'écorce et les feuilles en donnent toujours beaucoup plus que les branches, les branches plus que le tronc, l'aubier moins que le bois. Nous trouvons dans un tableau les proportions suivantes pour la quantité de potasse et de soude dans les végétaux nommés :

Pavot	0,0360
Ortie	0,0250
Pomme de terre (tige)	0,0244
Tiges de maïs	0,0180
Ecorce de chêne	0,0150
Paille de froment	0,0083
Tilleul	0,0050
Chardon	0,0050

Les bois d'arbres en contiennent généralement une proportion moindre, ainsi le pin ne contient que cinq dix millièmes, le bois de chêne quinze dix millièmes. Nous ne connaissons pas le rendement de la bagasse, mais si nous jugeons d'après celui des tiges de maïs, il doit être assez fort—de un à deux centièmes. Seulement il est à craindre que les cendres de bagasse ne contiennent beaucoup de silice, ce qui rend plus difficile l'extraction de la potasse.

Nous croyons que les habitants devraient se contenter de la production des cendres, qu'ils en vendraient à la ville où des industriels se chargeraient des opérations plus compliquées de la lessive et de la calcination. L'incinération du bois se fait ordinairement à l'air libre, sur une aire battue, aussi rapprochée que possible du lieu d'abattage afin d'éviter les frais de transport. Cette opération ne demande pas de soins particuliers, elle n'exige pas de chaleur intense, elle ne dégage pas de fumée, elle ne peut donner lieu à aucun accident. Les cendres ainsi produites sont ensuite lessivées dans des cuves ou des tonneaux défoncés à l'incinération. Les sociétés d'Espagne contiennent de 25 à 30 0/0 de carbonate de soude ou de potasse ; celles de Narbonne, en France, contiennent de 14 à 15 0/0.

La soude de Varech se prépare sur les côtes de Normandie au moyen de plantes marines appelées goemon. La combustion s'en fait dans une fosse et à mesure que le résidu de l'incinération entre en fusion on le ramasse en masse ; c'est ce qu'on appelle la soude brute. Pour en extraire les sels de Varech on lessive cette soude et on évapore la liqueur. On obtient des sels composés ainsi :

Sulfate de potasse	19	
Chlorure de potassium	35	100
Sel marin	56	

Nous ne savons pas quelles sont les plantes marines qui croissent sur nos côtes, mais elles doivent assurément être fort riches en cendres puisqu'il suffit [illegible] livrer sur le marché de certains produits [illegible] brutes à des prix qui [illegible] disposés à donner pour les cendres, ou [illegible] à leur qualité, nous croyons qu'ils ne tarderaient pas à être approvisionnés abondamment. Il y a quelque [illegible] nos grands habitants qui ne brûlent dans leurs sucreries que de vieux bois et qui pourraient retirer de leurs cendres un prix avantageux grâce au cours actuel de la potasse.

Les soudes sont ou naturelles ou artificielles, mais comme ces dernières ne s'obtiennent qu'à l'aide de procédés de fabrication compliqués et qui emploient de l'acide sulfurique ou autres produits chimiques d'une rareté excessive ou du moment, nous ne nous occuperons que des soudes dites naturelles.

Les carbonates de soude se trouvent dans un grand nombre de lacs d'Egypte et de Hongrie ; M. Boussingault a observé en Colombie (aujourd'hui la Nouvelle Grenade) une espèce de sesquicarbonate de soude nommé urao dans le pays, et il est très probable que dans le Nouveau Mexique et dans les terrains volcaniques de l'Arkansas et du Missouri on pourrait en découvrir.

Les carbonates de soude se trouvent aussi dans un grand nombre d'eaux minérales ; celles de Vichy en contiennent beaucoup. Il y aurait donc lieu de rechercher si nos sources minérales de l'Arkansas, du Mississipi et de l'Alabama ne pouvent pas suppléer en partie à nos besoins. Mais à défaut des soudes que l'on trouve dans la nature, il y a moyen d'en extraire des plantes marines.

Bien longtemps, le carbonate de soude s'est extrait exclusivement, en France et en Espagne, des plantes qui croissent sur le bord de la mer telles que le *salsocrate europæa*, et les salsolées dont l'espèce la plus estimée est la soude. Ces plantes contiennent de l'oxalate de soude qui est transformé en carbonate par la calcination. Les plantes étant coupées et séchées, on les brûle en plein air dans des fossés. La chaleur résultant de cette opération et la proportion des substances salines sont telles que bron brasse fortement les cendres lorsqu'elles sont encore rouges, elles forment de petites masses en demi-fusion. On trouve, après le refroidissement, une masse très dure, de couleur ardoisée, et très riche en alcali, à laquelle on donne le nom de soude. Les soudes brutes, ainsi obtenues, renferment en proportions diverses du carbonate et du sulfate de soude de sulfure de sodium, de sel marin, du carbonate de chaux, de silice, de l'oxyde de fer, et enfin un carbon [illegible] à l'incinération. Les soudes [illegible] Espagne contiennent de 25 à 30 0/0 de carbonate de soude ses ; celles de Narbonne, en France, contiennent de 14 à 15 0/0.

Le savon de Varech se prépare sur les côtes de Normandie au moyen de plantes marines appelées goemon. La combustion s'en fait dans une fosse et à mesure que le résidu de l'incinération entre en fusion on le ramasse en masse ; c'est ce qu'on appelle la soude brute. Pour en extraire les sels de Varech on lessive cette soude et on évapore la liqueur. On obtient des sels composés ainsi :

Sulfate de potasse	19	
Chlorure de potassium	35	100
Sel marin	56	

Nous ne savons pas quelles sont les plantes marines qui croissent sur nos côtes, mais elles doivent assurément être fort riches en cendres puisqu'il suffit [illegible] livrer sur le marché de certains produits [illegible] brutes à des prix qui [illegible] disposés à donner pour les cendres, ou [illegible] à leur qualité, nous croyons qu'ils ne tarderaient pas à être approvisionnés abondamment. Il y a quelque [illegible] nos grands habitants qui ne brûlent dans leurs sucreries que de vieux bois et qui pourraient retirer de leurs cendres un prix avantageux grâce au cours actuel de la potasse.

Les soudes sont ou naturelles ou artificielles, mais comme ces dernières ne s'obtiennent qu'à l'aide de procédés de fabrication compliqués et qui emploient de l'acide sulfurique ou autres produits chimiques d'une rareté excessive ou du moment, nous ne nous occuperons que des soudes dites naturelles.

Les carbonates de soude se trouvent dans un grand nombre de lacs d'Egypte et de Hongrie ; M. Boussingault a observé en Colombie (aujourd'hui la Nouvelle Grenade) une espèce de sesquicarbonate de soude nommé urao dans le pays, et il est très probable que dans le Nouveau Mexique et dans les terrains volcaniques de l'Arkansas et du Missouri on pourrait en découvrir.

Les carbonates de soude se trouvent aussi dans un grand nombre d'eaux minérales ; celles de Vichy en contiennent beaucoup. Il y aurait donc lieu de rechercher si nos sources minérales de l'Arkansas, du Mississipi et de l'Alabama ne pouvent pas suppléer en partie à nos besoins. Mais à défaut des soudes que l'on trouve dans la nature, il y a moyen d'en extraire des plantes marines.

Bien longtemps, le carbonate de soude s'est extrait exclusivement, en France et en Espagne, des plantes qui croissent sur le bord de la mer telles que le *salsocrate europæa*, et les salsolées dont l'espèce la plus estimée est la soude. Ces plantes contiennent de l'oxalate de soude qui est transformé en carbonate par la calcination. Les plantes étant coupées et séchées, on les brûle en plein air dans des fossés. La chaleur résultant de cette opération et la proportion des substances salines sont telles que bron brasse fortement les cendres lorsqu'elles sont encore rouges, elles forment de petites masses en demi-fusion. On trouve, après le refroidissement, une masse très dure, de couleur ardoisée, et très riche en alcali, à laquelle on donne le nom de soude. Les soudes brutes, ainsi obtenues, renferment en proportions diverses du carbonate et du sulfate de soude de sulfure de sodium, de sel marin, du carbonate de chaux, de silice, de l'oxyde de fer, et enfin un carbon [illegible] à l'incinération. Les soudes [illegible] Espagne contiennent de 25 à 30 0/0 de carbonate de soude ses ; celles de Narbonne, en France, contiennent de 14 à 15 0/0.

La soude