COMMERCE, INDUSTRIE ET FINANCE

“ La Fête du Travail, ” lundi, le 3 septembre prochain, sera observée au bureau de poste de Montréal comme jour de fête légale.

Lundi prochain, le 3 courant, les guichets de ce bureau et les dépôts postaux seront fermés à 10 heures a. m.

Les dépêches partantes de l'après-midi seront fermées à 10 heures a. m. et celles du soir aux heures ordinaires.

Une malle pour la Grande Bretagne et l'Europe par le paquebot “ Deutschland ” sera fermée à 8.45 a. m.

Les guichets de ce bureau seront fermés à 10 heures a. m.

Le Vestibule restera ouvert de 7 heures a. m. à minuit.

* * *

Le sucre de bois : On ne s'étonne plus, actuellement, d'entendre parler de la saccharification du bois, c'est-à-dire de la fabrication du “ sucre du bois, ” qui excita tant la curiosité il y a quelques années. Les chimistes y ont pourvu, et de nombreux brevets ont été pris dans ce but. Le bois, la sciure de bois, toutes les matières en général contenant de la cellulose, de l'amidon et de la matière amylacée, sont transformables en sucre et en alcool par voie chimique, c'est-à-dire saccharifiables. La “ Revue de chimie industrielle ” analyse, à ce sujet, un intéressant et récent brevet de M. Alexandre Classen.

Voici en quoi cela consiste :

En soumettant la cellulose à l'action simultanée d'une dissolution aqueuse d'acide sulfureux et d'acide sulfurique, la distillation des bois peut déjà se faire à une température de 120 à 145 degrés centigrades après un traitement d'environ

quinze minutes. La température nécessaire dépend d'ailleurs de l'espèce de bois traitée ; ainsi, la conversion du bois du bouleau s'opère déjà à une température de 130 degrés, celle du sapin à environ 145 degrés, au dessous de ces températures, le rendement est plus faible.

On peut employer un mélange, préparé d'avance, d'acide sulfureux et d'acide sulfurique (celui-ci d'une concentration de 0.2 p. 100), ou, ce qui est bien préférable, on forme l'acide sulfurique dans l'appareil, de façon à le faire agir à l'état naissant.

En opérant de manière à déterminer la formation de l'acide sulfurique, principalement à la température qui, pour chaque espèce de bois, a été trouvée la plus favorable pour le rendement, on obtient pour 1 kilogramme de bois à l'état sec au moins 300 grammes de glucose, dont 80 p. 100 (quelquefois même 87 p. 100) se transforment par la fermentation en alcool, ce qui correspond à un rendement effectif d'environ 120 grammes d'alcool absolu.

Quand on soumet les matières renfermant de la cellulose à l'action seule de l'acide sulfurique, l'air dans l'appareil ayant d'abord été déplacé par l'hydrogène et les autres conditions de l'essai restant les mêmes qu'auparavant, on obtient un rendement en sucre d'environ 15 p. 100 seulement, la fermentation n'a pas été effectuée, ce qui prouve que, de beaucoup, la majeure partie du rendement en sucre est due à l'action combinée de l'acide sulfureux et de l'acide sulfurique.

Pour l'obtention de l'acide sulfurique, on peut se servir :

1o De l'action de l'air atmosphérique ou d'autres mélanges de gaz riches en oxygène ;

2o De l'action de substances capables de transformer l'acide sulfureux en acide sulfurique, en cédant de l'oxygène, par exemple des