

qui consiste à ajouter de la chaux est économique, très efficace et, lorsqu'elle est bien appliquée, elle n'ajoute pas à l'eau de matières nuisibles. Cependant, cette méthode a ses inconvénients; tandis que la chaux doit être ajoutée en quantité suffisante pour transformer les bicarbonates en carbonates, si on en ajoute trop, ce produit devient une impureté qui forme dépôt. Ce procédé chimique convient spécialement aux systèmes dans lesquels la vapeur condensée ne peut pas être renvoyée à la chaudière, où des appareils de chauffage ne sont pas d'un emploi pratique et où le précipité a besoin d'une température froide pour se produire. Ce sont ces conditions là qui existent dans les villes, dans les buanderies et dans les compagnies de chauffage. Cette méthode est efficace et devrait être employée dans tous les systèmes où il y a des chaudières à demeure. L'appareil de chauffage a de nombreuses propriétés; par lui, une grande partie des eaux condensées [exemptes de matières formant dépôt] sont restituées à la chaudière; en outre, l'eau d'approvisionnement est portée au point d'ébullition et le précipité de presque tous les carbonates de chaux et de magnésie est effectué. Bien entendu, ce n'est qu'un remède partiel; car il faut compter encore avec les sulfates de chaux et de magnésie et les chlorures

de calcium et de magnésium. Pour précipiter ces derniers, il faudrait employer du carbonate de soude, du tannate de soude ou du phosphate de soude tribasique.

Si l'on choisit, comme remède, le carbonate de soude, le précipité doit se faire dans un baquet en dehors de la chaudière après que l'eau a passé par l'appareil de chauffe, et il faut faire suivre cette opération d'un filtrage de l'eau, ou bien, il faut laisser reposer l'eau. L'objection qui se présente à l'usage du carbonate de soude à l'intérieur de la chaudière est qu'il se formera dans celle-ci un dépôt qui, bien que peu dense, est tout de même un inconvénient très ennuyeux.

On peut employer le tannate de soude soit en dehors, soit à l'intérieur de la chaudière. Le précipité qu'il forme est léger et ne se durcit pas sous forme d'écaillés. Mais le prix des tannates est élevé et leur pouvoir de combinaison faible; de sorte que c'est le prix qui devrait être la règle lorsqu'on veut procéder économiquement.

Le phosphate de soude tribasique offre de nombreux avantages et peut être employé de la même façon que la tannate de soude. Il forme, avec les sulfates de chaux ou les chlorures et tous les carbonates de chaux que l'appareil de chauffage n'a pas éliminés, un léger

précipité qui ne durcit pas et n'adhère pas à la chaudière. On se débarrasse de ce précipité en faisant usage d'un robinet de dégagement situé au fond de la chaudière.

Pour rendre le mode d'emploi de ces ingrédients aussi clair que possible, je vais définir avec plus de précision les trois méthodes qui me semblent le mieux convenir à ce travail et les mesures qu'il faudrait prendre pour débarrasser l'eau des matières qui forment dépôt.

En premier lieu, considérons la purification de l'eau, là où celle-ci ne peut pas être chauffée facilement et lorsqu'elle contient des carbonates et sulfates de chaux et de magnésie. La chaux est d'abord mélangée dans un baquet avec l'eau en proportion presque équivalente à la quantité d'acide carbonique libre et à demi libre. Les carbonates de chaux et de magnésie sont précipités. Le mélange est alors versé dans un autre baquet où on introduit une solution de carbonate de soude qui précipite ce qui reste de chaux à l'état de sulfate de chaux et de chlorure de calcium.

(A suivre).

La publicité ne fera pas pousser des cheveux sur une tête chauve; mais elle a fait vendre un grand nombre de préparations médicales qui n'en ont pas fait pousser davantage.

"FAIT AU CANADA"

Ces mots sont la clef du succès que chaque véritable Canadien désire cordialement, pour notre beau Canada !

Pourquoi acheterions-nous des marchandises quelconques, qui sont faites en pays étranger ? La fabrication des marchandises étrangères ne fait pas travailler nos ouvriers. Elle ne retient pas l'argent dans ce pays.

Pourquoi faire usage de sel étranger ? Nous avons du **SEL CANADIEN**, qui est supérieur à n'importe quel sel étranger. Pourquoi ne pas aider au progrès du Canada, en usant du

SEL CANADIEN

et, conséquemment, en favorisant le travail canadien, les usines canadiennes et le capital canadien ?

Demandez le SEL CANADIEN à votre épicier en gros, et, s'il n'en tient pas, écrivez-nous pour prix et échantillons. Adresse :

The Dominion Salt Agency

LONDON, Ont.

Tel. No 1971. Bureaux; 2e Etage Bâtisse de la Banque des Marchands. Entrée sur l'Avenue Queen.