

NEPONSET Paroid "TOITURE"

Annoncée sur une grande échelle

Le commerçant qui établit un commerce pour l'avenir accueillera spécialement bien notre grande campagne de publicité. Il connaît la qualité supérieure de la toiture "Paroid"; il sait qu'elle donnera une satisfaction absolue au client qui la mettra sur ses granges ou autres bâtiments. La toiture "Paroid"



Vaut la peine d'être vendue

Le commerçant comprendra que notre publicité fait une oeuvre éducationnelle précieuse parmi ses clients qui "rechercheront le rouleau de Paroid". Il ne reste au commerçant qu'à mettre ce rouleau bien en évidence pour récolter les bénéfices.

Pour toute information que vous désirez, écrivez au Département T.

Bird & Son,

70 RUE KING,

Hamilton, - Ontario

Entrepôts à Winnipeg, Calgary, Vancouver, Montréal, Halifax, Saint-Jean, N.B., et Edmonton.

Fabricants des Planches Murales Neponset, des Bardeaux Neponset et autres Produits Neponset.

Ferronnerie Quincallerie

LA CONGELATION DES TUYAUX A EAU CHAUDE

A la convention des Quincailliers qui a eu lieu récemment à Toronto la question suivante a été posée : "Pourquoi les tuyaux à eau chaude gèlent-ils plus facilement que les tuyaux à eau froide?"

On a soumis cette question à M. R. O. Wynne-Roberts, ingénieur-civil qui y a répondu comme suit dans le journal "Hardware and Metal" :

Toutes les eaux venant des sources, des rivières et des lacs contiennent divers gaz et sels. L'eau de pluie en contient la moindre quantité. Quand l'eau bout, l'air et les gaz en sont expulsés et certains sels, devenus insolubles, se déposent dans les chaudières, les tuyaux, etc., sous forme de chaux. Le gaz le plus important est le sous-oxyde de carbone qui, mélangé à l'eau, forme de l'acide carbonique. Naturellement il est très dilué et, conséquemment inoffensif. Plus il y a de sous-oxyde de carbone dans l'eau plus il peut y avoir de chaux en solution, ce qui rend l'eau "dure". Le sous-oxyde de carbone est facilement expulsé par la chaleur, et la chaux, perdant alors son support, se dépose en fine poudre et en tas dans les chaudières, etc.

Le point de congélation de l'eau est de 32° Fahr., mais il est plus bas quand celle-ci contient de l'acide ou du sel. Pour l'eau de mer qui contient un sel le point de congélation est de plus de trois degrés au-dessous de celui de l'eau fraîche. Pour l'eau chaude, dont les gaz et les sels ont été expulsés le point de congélation doit être plus élevé que celui de l'eau froide, si les conditions sont les mêmes.

La congélation se produit subitement, attendu qu'une faible fraction de degré suffit pour changer l'eau en glace. La température de l'air, autour des tuyaux, est souvent juste suffisante pour congeler l'eau qui a été chauffée, mais pas assez pour congeler l'eau froide qui ne l'a pas été. En tous cas la première se congèle d'abord.

D'autres conditions influencent les forces de la nature. On a vu de l'eau dormante à une température de dix degrés au-dessous du point de congélation; mais, dans ce cas, la moindre agitation ou le dépôt d'un peu de glace la fait geler instantanément. L'eau froide, ordinairement, ne circule pas, dans les maisons, sans que l'on ouvre le robinet, mais si l'eau chaude est immobile elle est sujette à se congeler. Il y a peu de sédiment dans les tuyaux à eau froide, mais il en existe dans les tuyaux à eau chaude et, conséquemment, ces derniers sont plus susceptibles de se congeler que les premiers.

LA GRAINE DE LIN AU CANADA

La récolte de la graine de lin au Canada a, en 1915, diminué presque de moitié en comparaison de celle de 1914. En 1911 on a récolté en ce pays 8 millions de boisseaux de graine de lin; en 1912, 22 millions de boisseaux; en 1913, 14 millions; en 1914, 4 millions et en 1915, 2,250,000 boisseaux.

La diminution de cette récolte est due en grande partie à l'augmentation de la culture du blé.