

d'un laboratoire fournissant du sérum, insiste sur la nécessité d'agir vite dans les cas qui nécessitent ce genre de traitement. Il se félicite de ce que les médecins de Belfast ne seront plus obligés de recourir à Londres, ce qui a pu parfois leur faire perdre un temps précieux.

Lord Lister a aussi parlé des belles expériences du Dr Yersin qui, après avoir découvert le microbe de la peste en 1894, a réussi ensuite à lui faire donner un sérum immunisateur qui a déjà guéri un certain nombre de cas, et que le gouvernement est en train de mettre sérieusement à l'épreuve à Bombay, sous la direction du Dr Yersin lui-même.

Lord Lister a fait aussi un éloge très ému et très délicat de Pasteur.

La formaline et ses applications

FORMALDEHYDE AND ITS APPLICATIONS, by A. D. BLACKADER.
—*Montreal Medical Journal*, feb. 1897.

Le Dr Blackader, professeur de thérapeutique et de pharmacologie à l'Université McGill, publie dans le numéro de février du *Montreal Medical Journal* une revue d'ensemble sur le nouveau désinfectant, la formaldéhyde, que nous croyons utile d'analyser ici. Le formaldéhyde ou formaline, dit l'auteur, a été étudiée d'une manière suivie dans les laboratoires d'Europe, durant ces derniers douze mois; son action chimique, son pouvoir remarquable de pénétrer les tissus vivants sans rien perdre de son efficacité, la possibilité de sa formation sous l'influence des rayons du soleil, ce qui lui fait jouer un rôle important dans la physiologie végétale, tout contribue à rendre ce médicament intéressant à l'homme de science.

La formaldéhyde $C H^2 O$ est produite quand, au moyen d'une lampe construite à cet effet, on fait passer des vapeurs d'alcool méthylique sur un capuchon de platine incandescent. La formule suivante représente la réaction qui a lieu : $C H^4 O + O = C H^2 O + H^2 O$. La formaldéhyde se dégage sous forme de gaz incolore dont l'odeur est extrêmement irritante. A une basse température, il se précipite sous forme de poudre blanche.

La formaline (ou formol) est une solution approximative de formaldéhyde dans l'eau dont la force est d'environ 40 pour cent.

La formaline a une action bactéricide presque égale à celle du sublimé corrosif, et beaucoup moins toxique. Une partie dans 20,000 suffit à ralentir la fermentation ammoniacale de l'urine, et une partie dans 4,000 l'arrête complètement. Le Dr Wyatt Johnson, (1) en donne l'appréciation suivante : "Après avoir employé pendant un an la formaline, je puis sans hésitation déclarer que cette substance a une action germicide prompte et sûre, lorsqu'elle est titrée de $\frac{1}{2}$ à 1 pour cent et plus. Son pouvoir destructeur sur les spores est relativement considérable; et, ce qui est un grand avantage, il n'est amoindri en aucune façon par le contact avec les matières albuminoïdes. On peut à peine en dire autant des autres désinfectants chimiques. Les solutions fortes de formaline (2 à 4 p. c.) pénètrent les tissus et désinfectent des masses de chair, comme ne peuvent le faire même les acides minéraux les plus concentrés. Son action est excessivement rapide et permanente; outre qu'elle est un puissant germicide, c'est un excellent déodorisant. Elle n'altère pas, ou du moins très peu, les tissus, les instruments, etc., même après un contact prolongé; les vapeurs qu'elle dégage ne blanchissent ni ne tachent les vêtements.

"Sous forme de vapeur, la formaline a également des propriétés germicides remarquables. Elle détruit, après un contact de 2 à 4 heures seulement, les spores de l'anthrax, de même que les germes contenus dans la poussière, tandis

(1) Deuxième rapport annuel du Conseil d'Hygiène de la Province de Québec. Montreal, 1897.