

La raison, la voici; c'est que, dans ces derniers temps, M. d'Arsonval a essayé de supprimer le filtre d'alumine. Au nom de l'asepsie, il fallait bien une compensation. Elle consiste à élever encore la pression d'acide carbonique. C'est le procédé de l'autoclave. Le liquide est légèrement coloré; il renferme des éléments figurés.

A notre avis, la question d'assurer l'asepsie complète en conservant au liquide le plus possible de sa composition primitive est encore à résoudre en partie.

Le remplacement de la glycérine elle-même nous semble désirable et nous faisons en ce moment des essais dans ce sens.

Quant à la conservation, M. Bra rejette les flacons fermés à l'émeri et conserve le liquide à l'abri de l'air dans des ampoules où le vide est fait à la machine.—*Normandie médicale.*

Le solutol, un nouvel agent de désinfection, par le Dr REICH. — Les crésols représentent les bactéricides les plus efficaces parmi les combinaisons hydrocarburées. L'acide phénique brut est constitué en majeure partie par des crésols, mais il a l'inconvénient grave de n'être pas soluble dans l'eau. On a cherché à transformer l'acide phénique brut en une substance soluble, en le traitant par l'acide sulfurique. Mais la combinaison qu'on obtient de la sorte devient inefficace, sitôt que l'acide y contenu se trouve neutralisé, ce qui arrive quand on le fait servir à la désinfection des matières fécales, de l'urine, de l'ammoniaque, des murs, des planchers. D'autre part, les objets constitués en partie ou en totalité par du fer sont détériorés.

Or on a constaté qu'au contact de certains sels, les crésols sont rendus très solubles dans l'eau. Le solutol n'est autre chose qu'un crésolate de soude, qui renferme 60,4 grammes de crésol par 100 c. c. D'après M. Reich, ce produit, qui convient particulièrement bien pour les usages de la désinfection courante, grossière, a les avantages suivants :

Il l'emporte sur l'acide phénique brut et sur le chlorure de chaux par sa solubilité, par son action bactéricide plus énergique, par la présence en quantités constantes de principes actifs dans sa masse, par la propriété qu'il possède de dissoudre les matières grasses grâce à l'alcali qu'il renferme, et de pénétrer dans tous les pores, dans toutes les solutions de continuité, par son innocuité plus grande, par son manque d'odeur désodorisant.

Il l'emporte sur l'acide sulfophénique, par sa réaction alcaline qui fait qu'il n'attaque pas les métaux, et qu'il ne se trouve point neutralisé au contact des objets à désinfecter.

Sur la créoline le solutol a l'avantage de coûter moins cher et d'être plus efficace et d'un emploi plus sûr.

Le solutol ne convient pas pour les besoins de l'antisepsie médicale et chirurgicale. Il en est tout autrement du solvéol, une solu-