

ppartements, il serait bon de faire un bon lavage avec une solution alcaline avant d'employer la solution de chlorure de chaux. Cette solution alcaline a pour but de dissoudre les particules albumineuses qui protègent le microbe contre l'antiseptique.

Les composés iodés et bromés sont aussi de bons antiseptiques, ils coûtent plus cher que le chlorure de calcium et ne valent pas mieux comme antiseptiques. Il en est de même pour les vapeurs nitreuses qui agissent bien mais qui détériorent le linge bien plus que le chlorure de chaux.

*Soufre.*—On a beaucoup employé l'acide sulfureux obtenu en brûlant du soufre dans une chambre humide; mais certains microbes ne sont pas détruits par cet agent; le chlorure de chaux lui est de beaucoup préférable.

*2<sup>e</sup> Antiseptiques minéraux.*—Tous les acides minéraux sont antiseptiques mais à dose très élevée ce qui rend leur emploi impossible.

*L'eau oxygénée* est un bon antiseptique qui tue tous les microbes sans germes, mais il faut qu'elle soit en contact avec eux; elle détruit aussi certaines spores, les spores, par exemple, du bacillus subtilis, les spores du charbon, mais elle est impuissante sur un grand nombre d'autres spores.

*Acide borique.*—Est un misérable antiseptique, mais il a l'avantage d'être inoffensif pour les muqueuses, de là son emploi journalier dans les maladies de la vessie. On dit qu'il a une action antiseptique très marquée sur certains ferment ammoniacaux.

Les sels minéraux sont tous plus ou moins antiseptiques. Les uns ne sont pas employés, tel que les sels d'or qui coûtent très cher, d'autres, tel que les sels de mercure, sont d'un emploi quotidien; on se sert ordinairement d'une solution au millième ou au deux millièmes. L'addition d'un peu d'acide rend ces antiseptiques beaucoup plus énergiques et facilite la dissolution du sel. Pour faire une solution avec un sel de mercure *il faut toujours employer de l'eau stérilisée*, parceque les substances étrangères contenues dans l'eau précipitent les sels de mercure. Le sublimé est le plus employé et détruit tous les microbes qui n'ont pas de spores, mais les spores résistent très bien, même pendant vingt-quatre heures, dans une solution de sublimé au millième. Cet antiseptique n'agit pas bien dans les milieux qui contiennent de l'albumine, parceque le sel de mercure se combine avec l'albumine et forme un sel insoluble. Pour la même raison on ne doit pas l'employer dans les milieux alcalins.

*Les sels d'argent* sont de bons antiseptiques mais ils coûtent cher. L'albumine et les alcalins les précipitent. Ils sont très employés dans les maladies des yeux, dans les maladies des voies génitales urinaires. Avant d'employer une solution de nitrate d'argent, il faut bien vider la vessie; dans le cas contraire, le nitrate d'argent se combine avec les différents sels contenus dans l'urine