

L'*autoclave* est une botte en métal hermétiquement fermée au moyen d'un couvercle assujéti par une forte vis de pression. Ce couvercle est muni de deux ouvertures, l'une est un robinet destiné à laisser sortir l'air contenu dans l'autoclave et qu'on ferme quand la vapeur commence à s'en échapper. L'autre est reliée à un tube qui conduit la vapeur dans l'autoclave. Une soupape de sûreté prévient tout accident, et un thermomètre dont une moitié est à l'intérieur et l'autre moitié à l'extérieur nous indiquera la température de l'autoclave.

Cet instrument sera de différente grandeur suivant l'usage auquel on le destine.

Il faut avoir la précaution de laisser sortir tout l'air contenu dans l'autoclave avant de fermer le robinet. Ensuite on laisse la chaleur agir à 115 degrés pendant un quart d'heure. Alors tous les objets contenus dans l'autoclave sont stérilisés.

Cet instrument est indispensable dans un hôpital pour désinfecter les draps, les objets de pansement, etc., etc.

Mais comme tous les objets ne peuvent supporter cette chaleur sans s'altérer, il faudra avoir recours à d'autres moyens. Dans ces cas on pourra employer la chaleur à 100 degrés, mais pendant longtemps : une demi-heure, une heure même.

L'*eau bouillante* qui est un moyen à la portée de tout le monde rendra de grands services, mais il faudra prolonger son action pendant longtemps car ce moyen est moins sûr que les précédents.

La chaleur à 58 degrés fait aussi périr les microbes, mais ne détruit pas les germes.

*Les antiseptiques chimiques* agissent plus ou moins bien suivant que le microbe est plus ou moins vieux, plus ou moins actif, s'il a produit des spores ou non, s'il est desséché ou non, car s'il est desséché les antiseptiques agissent bien moins que lorsqu'il est humide. Il faut tenir compte aussi de l'accoutumance du microbe aux antiseptiques.

La question de dose, la concentration du liquide sont des points qui doivent être étudiés, car certains antiseptiques chimiques n'ont aucune action sur le microbe s'ils sont très concentrés. Ainsi le chlorure de chaux en solution très forte n'agira pas ou presque pas et une solution faible fera périr le microbe.

Les antiseptiques chimiques sont très nombreux : je ne parlerai que des plus importants et des plus usités.

1. *Antiseptiques gazeux*.—Ce sont surtout les composés chlorés, bromés et iodés, ils agissent surtout en milieux humides.

• Des composés chlorés, c'est le chlorure de calcium qui est le plus employé. C'est un de nos meilleurs antiseptiques. Il agit en dégagant du chlore, il tue rapidement tous les microbes et même les germes, lorsqu'il peut les atteindre, car souvent, surtout lors-