

connaît à quels dangers d'intoxication sont exposés les patients chez qui l'on est obligé de se servir de ces agents.

On peut croire maintenant que l'on a découvert dans le $H_2 O_2$ au moins un agent possédant la plus grande partie des qualités requises d'un antiseptique sans en avoir les dangers.

Richardson, qui employa le premier le Peroxyde d'hydrogène dans le traitement du diabète, était sous l'impression que cet agent exerçait une action curative sur cette affection ; mais après en avoir fait l'emploi dans plus de 200 cas, il vint à la conclusion que le $H_2 O_2$ n'avait aucune action curative sur cette affection.

Cependant, il vit que l'emploi du $H_2 O_2$ diminuait la gravité spécifique des urines, et pourtant n'avait aucune action sur l'intensité ou la durée de cette affection.

Pavy en vint aux mêmes conclusions.

Plus tard, nous voyons que Guttman employa cet agent dans le traitement de la dyspepsie chronique, et Rankin en préconisait l'emploi dans la phthisie, le crofule ; et Makey, dans la coqueluche.

Après quelques efforts faits dans le but d'introduire l'emploi de cet agent dans le traitement de plusieurs affections, son emploi semble être tombé en désuétude, car nous voyons que dernièrement encore, seul Richardson étudiait et expérimentait les propriétés du $H_2 O_2$.

C'est aux travaux de Richardson que nous devons la connaissance des propriétés du $H_2 O_2$, particulièrement comme antiseptique.

Action physiologique du $H_2 O_2$.

Nous lisons que Benjamin Ward Richardson, continuant les travaux sur l'emploi et les propriétés et l'action physiologique du $H_2 O_2$, vient aux conclusions suivantes sur cette action :

1^{re} "Toute structure organique, composée de cellules vivantes, étant mise en contact avec une solution du $H_2 O_2$, absorbe l'oxygène de ce corps."

2^{re} "Appliqué sur une surface, dès qu'il devient en contact avec quelques substances organisées, $H_2 O_2$ se décompose, l'oxygène est mis en liberté. La décomposition est d'autant plus rapide, qu'il y a élévation de la température et de la pression.

3^{re} "Si l'on introduit une solution de $H_2 O_2$ dans un milieu ne contenant aucune substance capable de mettre en liberté l'oxygène, le Peroxyde n'est pas décomposé.

4^{re} "Sous ces conditions, l'absorption a lieu par la circulation et alors l'oxygène est mis en liberté ; mais si ce gaz existe en trop grandes quantités, pour être assimilé par les globules du sang, il y a accumulation dans les organes circulatoires, et la mort a lieu