

250 MÉDICAMENS MAGISTRAUX,

l'exercent d'une manière assez sensible, lorsque l'une de ces substances est mêlée au lait dans une certaine proportion; mais les agens les plus communs employés à la coagulation du lait, sont la présure proprement dite, le vinaigre blanc ou rouge, le tartrate acide de potasse [crème de tartre]; pour clarifier le sérum, c'est le blanc d'œuf.

Petit-lait.

Comme le lait de beurre ne diffère du lait ordinaire qu'en ce qu'il est parfaitement écrémé, toutes les fois qu'on pourra s'en procurer, on le prendra de préférence, parce qu'il coûte moins cher, et qu'il peut plus facilement subir la coagulation. Le sérum qu'on obtient après la séparation de la matière caséuse, n'étant absolument que le petit-lait, peut encore remplacer le lait pour la boisson dont il s'agit, soit dans l'état où il se trouve, ou bien après l'avoir clarifié.

SECTION II.

EAUX MINÉRALES ARTIFICIELLES.

LA chimie étant parvenue à imiter le travail de la nature dans la composition des eaux minérales, il importe de profiter des découvertes

faites en ce genre pour l'utilité du service de santé des hospices civils : car si l'homme d'une fortune médiocre est dans l'impuissance d'aller boire ces eaux à leurs sources, comment l'indigent le pourroit-il ? Il faut donc y suppléer.

Les eaux minérales le plus généralement connues sont divisées en quatre grandes classes ; elles comprennent les eaux sulfureuses, les eaux ferrugineuses, les eaux gazeuses, enfin les eaux salines. Ce sont du moins celles sur les propriétés desquelles les médecins ont réuni le plus de faits et d'observations. On pourroit, suivant les cas, augmenter les proportions des principes dont elles sont composées, et avoir par conséquent des médicamens plus actifs.

A l'égard des eaux thermales simples et composées, il est possible d'en faire de toute espèce, en donnant préalablement à l'eau qui doit servir d'excipient, la température qui convient, et ayant toujours la précaution d'employer l'eau distillée après avoir été exposée à l'air atmosphérique.

Eau hydro-sulfureuse simple.

Gaz hydrogène sulfuré, un quart du
volume de l'eau.

Gaz hydrogène, moitié son volume.

Eau distillée 1 litre [1 pinte.]

252 MÉDICAMENS MAGISTRAUX,

Agitez long-temps le mélange, afin que le gaz hydrogène sulfuré puisse se dissoudre.

Eau hydro-sulfureuse composée.

Sulfure de soude.....	1 déc ^{me} $\frac{1}{2}$	[3 grains.]
Muriate de soude.....	3 déc ^{mes}	[6 grains.]
Sulfure de chaux.....	1 déc ^{me} $\frac{1}{2}$	[3 grains.]
Eau de rivière.....	1 litre	[1 pinte.]

On peut encore faire une eau sulfureuse, en substituant au sulfure de soude, du gaz hydrogène sulfuré, pour remplacer les eaux minérales de Cotterets, de Barèges, d'Aix-la-Chapelle, &c.

Eau ferrugineuse.

Prenez sulfate de fer vert.....	1 déc ^{me} $\frac{1}{2}$	[3 grains.]
sulfure de soude.....	1 déc ^{me}	[2 grains.]
sulfate de soude.....	6 déc ^{mes}	[12 grains.]
eau distillée.....	1 litre	[1 pinte.]

Faites dissoudre.

Cette eau peut remplacer l'eau de Passy : mais toutes celles dans lesquelles le fer est tenu en dissolution à la faveur du gaz acide carbonique, doivent être préparées en mettant macérer de la limaille de fer dans l'eau saturée de ce gaz; il seroit même possible d'imiter les eaux de Pyrmont, de Spa, de Seltz, en diminuant la quantité de fer, et laissant une surabondance de gaz acide carbonique.

Eau ferrugineuse par l'acide carbonique.

Gaz acide carbonique, trois fois le
volume de l'eau.

Carbonate de fer..... 1 déc^{me} [2 grains.]

Carbonate de soude..... 3 déc^{mes} [6 grains.]

Eau distillée..... 1 litre [1 pinte.]

Eau gazeuse simple.

Prenez carbonate de soude en cristaux 2 g^{mes} [$\frac{1}{2}$ gros.]

eau distillée..... 1 litre [1 pinte.]

acide muriatique..... quantité suffis.

Il faut mettre le carbonate de soude en cristaux, dans une bouteille de la capacité d'un litre, rempli d'eau; et dès qu'il y est introduit, et avant qu'il soit dissous, y ajouter la quantité d'acide sulfurique nécessaire pour saturer ce carbonate. On bouchera promptement la bouteille, afin que le gaz qui se sépare pendant l'effervescence, puisse se dissoudre dans l'eau. On conçoit qu'il est important de s'assurer auparavant, par une expérience préliminaire, de la quantité d'acide qu'il faut pour saturer la soude.

Cette eau peut remplacer les eaux de Vichy.

Eau gazeuse composée.

Prenez gaz acide carbonique deux
fois le volume de l'eau.

carbonate de soude..... 12 déc^{mes} [24 grains.]

de fer.	1 déc ^{me}	[2 grains.]
sulfate de soude.	3 déc ^{mes}	[6 grains.]
muriate de soude.	2 déc ^{mes}	[4 grains.]
eau distillée.	5 litres	[5 pintes.]

Cette eau peut remplacer les eaux de Pyrmont et de Spa.

Eaux salines.

On peut faire des eaux salines avec plusieurs espèces de sels, tels que le muriate de soude, le sulfate de soude, le sulfate de magnésie, le carbonate de soude : la plus simple est celle qui se fait avec

Sulfate de magnésie.	16 g ^{mes}	[4 gros.]
Eau de rivière.	1 litre	[1 pinte.]

Les eaux de Bourbonne-les-Bains, de Plombières, de Luxeuil, peuvent être facilement remplacées par les mélanges des matières salines indiquées ci-dessus, dans les proportions relatives et connues, qu'on peut diminuer ou augmenter à volonté. On y ajoute quelquefois un demi-décigramme [1 grain] de tartrite antimonié de potasse [émétique].