

Température.	Pesant. spécifiques.	Volumes.
0	1,0	1,0
1	1,0000466	0,9999536
2	1,0000799	0,9999202
3	1,0001004	0,9998996
4	1,00010817	0,9998918
4,1	1,00010824	0,99989177
5	1,0001032	0,9998968
6	1,0000856	0,9999144
7	1,0000355	0,9999445
8	1,0000129	0,9999872
9	0,9999579	1,0000421
10	0,9998906	1,0001094
11	0,9998112	1,0001688
12	0,9997196	1,0002864
13	0,9996160	1,0003841
14	0,9995005	1,0004997
15	0,9993732	1,0006273
16	0,9992340	1,0007666
17	0,9990832	1,0009176
18	0,9989207	1,0010805
19	0,9987468	1,0012548
20	0,9985615	1,0014406
21	0,9983638	1,0016379
22	0,9981569	1,0018463
23	0,9979379	7,0020664
24	0,9977077	1,0022976
25	0,9974666	1,0025398
26	0,9972146	1,0027932
27	0,9969518	1,0030575
28	0,9966783	1,0033328
29	0,9963941	1,0036189
30	0,9960993	1,0039169

On voit, par ce tableau, que le *maximum* de densité a lieu à la température de 4°,1 centig.

12. *Rectification à froid de l'ALCOOL*; par M. Pajot-Descharmes. (An. de ch., t. 29, p. 328.)

On verse dans un vase à fond plat une quantité donnée de l'alcool que l'on veut rectifier. Dans un autre vase, à large surface, et posé sur un ou plusieurs pieds au milieu de celui qui contient l'alcool, on met une quantité donnée de muriate calcaire ou de muriate de manganèse secs et réduits en poudre grossière; puis on ferme hermétiquement le vase qui renferme l'alcool, en collant des bandes de papier sur les bords du couvercle, et on l'abandonne à lui-même pendant quatre ou cinq jours. Au bout de ce temps, on débouche le vase; on enlève le sel qui est tombé en déliquescence, pour le remplacer par du sel sec, et l'on renouvelle la même opération autant de fois que cela est nécessaire pour amener l'alcool au degré désiré. On peut le concentrer jusqu'à marquer 40 à 42 degrés de l'aréomètre de Baumé.

Il paraît que ce procédé serait susceptible d'être employé en grand.

13. *Observations sur la distillation de l'ALCOOL*; par M. Scëmmering. 1824.

Lorsqu'on distille de l'alcool faible, les parties les plus légères passent les premières. L'inverse a lieu avec l'alcool très-déphlegmé, c'est-à-dire que les parties les plus légères et les plus pures ne passent qu'à la fin de l'opération. Il résulte de là que la densité et la volatilité de l'alcool ne suivent pas une même progression, et que plus l'alcool est déphlegmé, plus il est difficile de lui enlever l'eau qu'il contient: de sorte que,