

petite quantité dans presque toutes les eaux ferrugineuses.

La facilité avec laquelle le fer se sépare des eaux ferrugineuses carbonatées rend ces eaux d'une conservation difficile. On remarque que leur conservation est d'autant plus facile qu'elles renferment des carbonates alcalins ou terreux. Ces sels retiennent en effet l'anhydride carbonique avec plus d'énergie que le carbonate de fer. Par suite, comme on a intérêt à administrer le fer dissous, parce qu'il est alors beaucoup mieux absorbé, on donne naturellement la préférence aux eaux à la fois ferrugineuses et alcalines pour l'usage interne. Parmi les eaux alcalino-ferrugineuses, on peut citer celles de Soultzbach (Haut-Rhin), la source Lardy et la nouvelle source des Célestins de Vichy.

Comme exemples propres à indiquer la composition générale des eaux carbonatées, nous donnons ici l'analyse de l'eau d'Orzeau, faite par M. Foggiale; celle de l'eau de Soultzbach, par M. Oppermann; celle de l'eau de Schwabach (duché de Nassau), par M. R. Frésenius; et celle de l'eau de Spa (Belgique), par M. Jones.

ANALYSE DE L'EAU D'ORZEAU (SOURCE DE NASSAU)

ANHYDRIDE CARBONIQUE LIBRE ET COMBINÉ À L'ÉTAT DE BICARBONATE. 1,248

Air 0,011

Carbonate de fer 0,123

Carbonate de manganèse, combiné traces

Carbonate de chaux 0,602

Carbonate de magnésie 0,074

Carbonate de lithine indéterminé

Acide silicique 0,094

Sulfate de chaux 0,021

Chlorure alcalin 0,006

Alumine traces

Anhydride arsénique traces

Fluorure de calcium traces

Matière organique indéterminée

TOTAL. 0,849

ANALYSE DES QUATRE SOURCES PRINCIPALES DE SCHWABACH PAR M. FRÉSÉNIUS (1856).

PRINCIPES CONTENUS DANS 1,000 GRAMMES.	WEINBRUNNEN.	STAHLBRUNNEN.	PAULINENBRUNNEN.	ROSENBRUNNEN.
Température: 10°. Densité: 1,011.	Température: 10°. Densité: 1,007.	Température: 10°. Densité: 1,006.	Température: 9°. Densité: 1,008.	
Bicarbonate de fer 0,0576	0,0838	0,0674	0,0596	
Bicarbonate de manganèse 0,0090	0,0184	0,0119	0,0111	
Bicarbonate de chaux 0,5768	0,2132	0,2152	0,2338	
Bicarbonate de magnésie 0,6051	0,2122	0,1692	0,2016	
Bicarbonate de soude 0,2456	0,0206	0,0174	0,0189	
Sulfate de potasse 0,0074	0,0073	0,0041	0,0034	
Sulfate de soude 0,0082	0,0073	0,0083	0,0081	
Chlorure de sodium 0,0086	0,0087	0,0066	0,0062	
Anhydride silicique 0,0465	0,0321	0,0260	0,0274	
Phosphate de soude traces	traces	traces	traces	
Matière organique traces	traces	traces	traces	
TOTAL DES PRINCIPES FIXES 1,5558	0,6066	0,5244	0,5281	
Gaz anhydride carbonique libre 1,7414	1,9198	1,5276	1,4703	
TOTAL GÉNÉRAL 3,2982	2,5264	2,0520	2,0084	

— **Eaux ferrugineuses crénatées.** Berzelius a donné le nom d'acides crénatés et apocreniques à deux corps qu'il a isolés de l'eau de Porla en Suède et qui font partie d'un grand nombre d'eaux ferrugineuses. Ces acides, analogues aux acides ulmique, humique, gélique, sont comme eux mal définis; cependant ils constituent d'importants éléments de certaines eaux sulfureuses qui leur doivent des propriétés spéciales. On admet généralement que ces acides prennent naissance dans les tourbières où se rencontrent des dépôts de fer limoneux. L'hydrate ferrique serait réduit par les matières organiques du terrain, et il se formerait de l'hydrate ferreux, lequel, au contact de l'acide crénique résultant de l'oxydation de l'humus, donnerait naissance à la crénate de fer. Berzelius indique le procédé suivant pour extraire les acides crénique et apocrenique des dépôts ocreux des eaux ferrugineuses. On fait bouillir ces dépôts avec une lessive alcaline faible, on filtre, on acidule le liquide filtré par l'acide acétique, et l'on y ajoute une solution d'acétate cuivrique; il se forme un précipité brun d'apocrenate de cuivre, bien lavé et mis en suspension dans l'eau, donnent les acides dont il renferme les éléments, lorsqu'on y dirige un courant d'hydrogène sulfuré. Ces solutions, filtrées et évaporées dans le vide, abandonnent l'acide crénique ou l'acide apocrenique sous forme de matières amorphes.

L'acide crénique est une substance d'un jaune pâle, soluble dans l'eau et l'alcool; sa saveur, d'abord acide, est ensuite astringente. Il ne cristallise pas. Les alcalis le dissolvent avec beaucoup de facilité. Les solutions de ce corps absorbent l'oxygène de l'air et donnent lieu à la formation d'acide apocrenique,

L'eau de Soultzbach, village du Haut-Rhin situé à 15 kilom. de Colmar, est limpide et incolore. Elle possède une saveur piquante, acide, et une odeur analogue à celle de l'acide carbonique. Ses effets physiologiques sont d'être excitante, tonique et apéritive. Elle diffère de l'eau de Bussang, et d'autres eaux gazeuses auxquelles on l'a comparée, par les proportions ou la nature de ses principes minéralisateurs. MM. Chevallier, Schœffele et Oppermann ont analysé cette eau. Nous donnons les résultats obtenus par ce dernier.

ANALYSE DE L'EAU DE SOULTZBACH PAR M. OPPERMANN.

Température. 10°,5

Anhydride carbonique 1,789

Carbonate de soude 0,6505

Carbonate de chaux 0,4848

Carbonate de magnésie 0,1767

Carbonate de lithine 0,0049

Carbonate de fer 0,0232

Silice 0,0567

Sulfate de potasse 0,1147

Sulfate de soude 0,0093

Chlorure de sodium 0,1343

Alumine 0,0062

Anhydride phosphorique traces

Anhydride borique traces

Anhydride arsénique traces

TOTAL DES MATÉRIAUX FIXES. 1,6613

ANALYSE DE L'EAU DE SPA PAR M. JONES.

Un litre de cette eau (source du Pouchon) contient 1 lit. 134 d'anhydride carbonique libre et donne un résidu solide ainsi composé :

Sulfate de soude 0,0115

Chlorure de sodium 0,0139

Carbonate de soude 0,0229

Carbonate de chaux 0,1143

Carbonate de magnésie 0,0207

Oxyde de fer 0,0608

Silice 0,0259

Alumine 0,0024

Perte 0,0342

TOTAL. 0,3097

ANALYSE DE L'EAU DE SPA PAR M. JONES.

Un litre de cette eau (source du Pouchon) contient 1 lit. 134 d'anhydride carbonique libre et donne un résidu solide ainsi composé :

Sulfate de soude 0,0115

Chlorure de sodium 0,0139

Carbonate de soude 0,0229

Carbonate de chaux 0,1143

Carbonate de magnésie 0,0207

Oxyde de fer 0,0608

Silice 0,0259

Alumine 0,0024

Perte 0,0342

TOTAL. 0,3097

ANALYSE DES EAUX DE PLOMBIÈRES PAR MM. JUTIER ET LEFORT.

PRINCIPES CONTENUS DANS 1,000 GRAMMES.	SOURCE DE VAQUELIN.	SOURCE DES DAMES.	SOURCE DU GRUCIPEX.
Anhydride carbonique libre 0,00588	0,01267	0,00825	
Anhydride silicique 0,02155	0,02731	0,00749	
Sulfate de soude 0,13564	0,09274	0,10670	
Sulfate d'ammonium traces	traces	traces	
Arséniate de soude traces	traces	traces	
Sulfate de soude Sr^{2+} Ca^{2+} Na^{+} 0,12863	0,05788	0,10611	
Silicate de lithine traces	traces	traces	
Silicate d'alumine 0,02288	0,01123	0,02092	
Bicarbonate de soude 0,01673	0,00133	0,00233	
Bicarbonate de potasse 0,02778	0,03868	0,03639	
Bicarbonate de chaux traces	0,00670	traces	
Bicarbonate de magnésie 0,10144	0,00927	0,10104	
Fluorure de calcium traces	traces	traces	
Oxyde de fer et de manganèse (?) indiquée	indiquée	indiquée	
Matière organique azotée 0,37053	0,25281	0,29323	
TOTAUX			

— **Eaux ferrugineuses sulfatées.** Ces eaux sont assez rares. Nous en trouvons des exemples dans les eaux de Cransac (Aveyron) et dans deux sources qui jaillissent dans le voisinage de Paris, à Auteuil et à Passy. Elles renferment du sulfate ferreux, qui doit probablement son origine à l'oxydation des pyrites contenues dans le sein de la terre. Limpides au point d'émergence, elles se troublent et laissent déposer une masse jaunâtre de sous-sulfate de fer, comme celles d'Auteuil, lorsqu'elles sont exposées à l'air.

Lorsque les pyrites qui s'oxydent ont de l'argile dans leur voisinage en même temps que du sulfate ferreux, il se produit du sulfate aluminique. On a reconnu, en effet, que certaines eaux sulfatées, comme celles d'Auteuil, renferment des quantités notables d'alumine.

Les eaux ferrugineuses sulfatées sont plus riches en fer que les eaux crénatées et carbonatées; mais, comme elles ont une saveur astringente très-prononcée et qu'elles sont d'une digestion difficile, les médecins les emploient rarement. L'eau de Passy, préalablement dépurée par une longue exposition à l'air, est consommée comme boisson; non dépurée, on s'en sert pour faire des injections et des lotions.

D'après M. O. Henry, l'eau d'Auteuil renferme 0 gr. 220 de sulfate ferreux, qui serait combiné avec 0 gr. 495 de sulfate d'alumine pour former un sel double. M. Wurtz conclut de cette hypothèse comme peu probable, et nous nous rangeons à son opinion.

Nous donnons ici l'analyse de l'eau de Cransac (source forte Richard) par MM. O. Henry et Pomarède.

1,000 parties de cette eau renferment :

Sulfate de fer 1,25

Sulfate de sodium 0,55

Sulfate de magnésie 0,99

Sulfate d'alumine 0,47

Sulfate de chaux 0,75

Silice 0,07

— **Mode d'administration des eaux ferrugineuses.** Ces eaux sont surtout utiles prises en boisson. On les donne par quart de verre au début, puis on élève la dose à un demi-verre et même à un verre. On met vingt minutes d'intervalle entre les prises, et l'on se promène pendant ce temps. On peut prendre depuis un verre de ces eaux jusqu'à deux ou trois litres par jour. C'est surtout dans les maladies des voies urinaires qu'il est bon d'arriver à des doses élevées.

Les eaux ferrugineuses se prennent généralement avant les repas; mais on peut aussi les boire en mangeant.

Elles sont plus facilement absorbables et bien moins irritantes que les préparations martiales de nos pharmacies.

Action physiologique des eaux ferrugineuses. Elles sont stomachiques, constipent un peu au début et peuvent purger plus tard. Absorbées, elles sont excitantes; le pouls s'accroît légèrement après qu'on a bu plusieurs verres de ces eaux. Mais ce qu'elles ont de plus remarquable, c'est leur action reconstituante, qui produit toujours des effets d'autant plus marqués que les sujets en avaient plus besoin. Ajoutons encore que les eaux ferrugineuses sont diurétiques, et que, soit en augmentant la quantité du liquide urinaire, soit en donnant aux organes assez de ton pour chasser les graviers, elles s'opposent à l'accumulation de ces derniers et donnent, par suite, d'excellents résultats contre la gravelle.

— **Indications thérapeutiques des eaux ferrugineuses.** Les eaux ferrugineuses sont indiquées :

1° Dans les maladies des organes abdominaux, comme paresse d'estomac, dyspepsie, gastralgies, anciennes diarrhées (soit dans les eaux sulfatées que l'on préfère), engorgements hépatiques, spléniques ou utérins, l'anémie.

2° Dans les maladies des organes abdominaux, comme paresse d'estomac, dyspepsie, gastralgies, anciennes diarrhées (soit dans les eaux sulfatées que l'on préfère), engorgements hépatiques, spléniques ou utérins, l'anémie.

— **Eaux alcalines.** Ces eaux possèdent, soit au moment de l'émergence, soit après que l'excès d'anhydride carbonique qu'elles renferment en dissolution s'est dégagé, une réaction alcaline qui est accusée par les papiers réactifs et qui est sensible au goût. Cette alcalinité peut être due à un silicate alcalin ou à un carbonate. Quand les eaux doivent leur alcalinité à un silicate, comme cela a lieu pour celles de Plombières, les acides les décomposent, et, si l'on a soin de les concentrer, ils y font naître un précipité floconneux de silice gélatineuse. On admet que les eaux silicatées se forment par le lessivage des roches feldspathiques qu'elles désagrègent. Cette action est singulièrement favorisée par la température élevée de plusieurs d'entre elles.

Les eaux alcalines carbonatées sont de beaucoup plus nombreuses et les plus importantes. A cette classe appartiennent celles d'Éms (duché de Nassau), de Vichy, de Hanterive, de Vals, de Cusset, de Saint-Nectaire. Le carbonate qui y domine est ordinairement le bicarbonate sodique. On y trouve aussi quelquefois des bicarbonates de chaux et de magnésie et de l'anhydride carbonique libre. Quelquefois il arrive que, par suite du dégagement naturel de ce gaz, les carbonates terreux se déposent sous la forme d'une pellicule qui nage à la surface de l'eau. Un fait de cet ordre peut être observé à Éms.

Il est des eaux qui renferment du carbonate de soude neutre. Certains lacs de l'Égypte, de la Hongrie, des bords de la mer Caspienne et de la mer Noire contiennent un sesquicarbonate de soude. Le mode de formation de ces eaux est fort obscur. Si l'on est aisé, en effet, de comprendre comment l'eau, après s'être chargée d'anhydride carbonique, dont il existe des masses considérables dans certains terrains houillers, peut dissoudre du carbonate de chaux ou de magnésie, lorsqu'elle vient à traverser des roches dolomitiques, il est moins facile de dire où elle prend le bicarbonate de soude. Si l'on n'a pu permettre d'émettre une opinion sur un sujet dont nous ne nous sommes jamais occupé spécialement, nous dirions que peut-être les eaux, d'abord chargées de silicate alcalin, par le lessivage des roches granitiques, traversent des réservoirs d'anhydride carbonique, et que, sous l'influence de ce dernier corps, il se forme un bicarbonate alcalin, tandis que la silice est déposée. Il faut toutefois ajouter que cette hypothèse n'explique pas suffisamment pourquoi les eaux minérales sont toujours plus riches en sels de soude qu'en sels de potasse. Ces derniers ne se rencontrent qu'exceptionnellement.

Nous donnons ci-dessous l'analyse des eaux de Plombières, qui sont silicatées, et qui, soit en augmentant la quantité du liquide urinaire, soit en donnant aux organes assez de ton pour chasser les graviers, elles s'opposent à l'accumulation de ces derniers et donnent, par suite, d'excellents résultats contre la gravelle.

ANALYSE DES EAUX DE PLOMBIÈRES PAR MM. JUTIER ET LEFORT.

PRINCIPES CONTENUS DANS 1,000 GRAMMES.	SOURCE DE VAQUELIN.	SOURCE DES DAMES.	SOURCE DU GRUCIPEX.
Anhydride carbonique libre 0,00588	0,01267	0,00825	
Anhydride silicique 0,02155	0,02731	0,00749	
Sulfate de soude 0,13564	0,09274	0,10670	
Sulfate d'ammonium traces	traces	traces	
Arséniate de soude traces	traces	traces	
Sulfate de soude Sr^{2+} Ca^{2+} Na^{+} 0,12863	0,05788	0,10611	
Silicate de lithine traces	traces	traces	
Silicate d'alumine 0,02288	0,01123	0,02092	
Bicarbonate de soude 0,01673	0,00133	0,00233	
Bicarbonate de potasse 0,02778	0,03868	0,03639	
Bicarbonate de chaux traces	0,00670	traces	
Bicarbonate de magnésie 0,10144	0,00927	0,10104	
Fluorure de calcium traces	traces	traces	
Oxyde de fer et de manganèse (?) indiquée	indiquée	indiquée	
Matière organique azotée 0,37053	0,25281	0,29323	
TOTAUX			

— **Mode d'administration des eaux alcalines.** Ces eaux s'administrent en boisson, le matin à jeun et le soir avant dîner. On en boit de 1 à 7 verres par jour. Le premier jour, on se borne à en boire un quart d'heure d'intervalle. Si même l'eau alcaline n'était pas supportée pure, on la couperait avec de l'eau ordinaire.

Les eaux alcalines servent en outre à donner des bains, qui doivent durer de trois quarts d'heure à une heure, des douches dont la durée varie avec la susceptibilité du sujet, et des lotions, pour certaines affections locales.

Action physiologique des eaux alcalines. 1° En activant les sécrétions du tube digestif par leur carbonate alcalin, ces eaux excitent les fonctions digestives à un plus haut degré que toutes les autres. Suivant M. Durand-Fardel, elles donnent de la constipation, tandis que, suivant M. Petit, elles purgent. On ne peut se rendre compte d'une aussi grande divergence d'opinion qu'en admettant que l'effet des eaux varie suivant les maladies et les idiosyncrasies des sujets.

2° Elles rendent les sécrétions plus abondantes et leur communiquent des propriétés alcalines. Cet effet est surtout marqué sur les sécrétions du foie, des reins et de la peau. L'abondance et la plus grande alcalinité de la bile ont pour résultat immédiat de rendre cette humeur plus fluide, et conséquemment de dégorger le foie. C'est, en effet, contre les maladies de cet organe que les eaux de Vichy sont généralement utiles. Quant à l'action de ces eaux sur l'urine, elle peut être utilisée contre la diathèse urique; mais, en revanche, les eaux alcalines prises en trop grande quantité paraissent pouvoir déterminer des calculs phosphatiques.

3° Les eaux alcalines agissent sur la circulation et l'hématose, et, par suite, sur la nutrition elle-même. Elles peuvent porter l'économie jusqu'à un ton de la fièvre terrique.

4° Les eaux de Vichy exercent aussi sur le sang une action chimique qui lui donne une fluidité plus grande. C'est par là probablement qu'elles produisent des dégorgements.

5° En augmentant l'alcalinité du sang, ces eaux favorisent la combustion respiratoire; il en résulte d'abord que les substances albuminoïdes s'éliminent à l'état d'urée et non plus à l'état d'acide urique, ce qui empêche qu'il ne produise des calculs urinaires; et, en second lieu, que les substances grasses entièrement brûlées s'éliminent par le poulmon à l'état d'eau et d'anhydride carbonique, et ne viennent plus former des calculs de cholestérine dans les canaux biliaires. Enfin le su-

— **Mode d'administration des eaux alcalines.** Ces eaux s'administrent en boisson, le matin à jeun et le soir avant dîner. On en boit de 1 à 7 verres par jour. Le premier jour, on se borne à en boire un quart d'heure d'intervalle. Si même l'eau alcaline n'était pas supportée pure, on la couperait avec de l'eau ordinaire.

Les eaux alcalines servent en outre à donner des bains, qui doivent durer de trois quarts d'heure à une heure, des douches dont la durée varie avec la susceptibilité du sujet, et des lotions, pour certaines affections locales.

Action physiologique des eaux alcalines. 1° En activant les sécrétions du tube digestif par leur carbonate alcalin, ces eaux excitent les fonctions digestives à un plus haut degré que toutes les autres. Suivant M. Durand-Fardel, elles donnent de la constipation, tandis que, suivant M. Petit, elles purgent. On ne peut se rendre compte d'une aussi grande divergence d'opinion qu'en admettant que l'effet des eaux varie suivant les maladies et les idiosyncrasies des sujets.

2° Elles rendent les sécrétions plus abondantes et leur communiquent des propriétés alcalines. Cet effet est surtout marqué sur les sécrétions du foie, des reins et de la peau. L'abondance et la plus grande alcalinité de la bile ont pour résultat immédiat de rendre cette humeur plus fluide, et conséquemment de dégorger le foie. C'est, en effet, contre les maladies de cet organe que les eaux de Vichy sont généralement utiles. Quant à l'action de ces eaux sur l'urine, elle peut être utilisée contre la diathèse urique; mais, en revanche, les eaux alcalines prises en trop grande quantité paraissent pouvoir déterminer des calculs phosphatiques.

3° Les eaux alcalines agissent sur la circulation et l'hématose, et, par suite, sur la nutrition elle-même. Elles peuvent porter l'économie jusqu'à un ton de la fièvre terrique.

4° Les eaux de Vichy exercent aussi sur le sang une action chimique qui lui donne une fluidité plus grande. C'est par là probablement qu'elles produisent des dégorgements.

5° En augmentant l'alcalinité du sang, ces eaux favorisent la combustion respiratoire; il en résulte d'abord que les substances albuminoïdes s'éliminent à l'état d'urée et non plus à l'état d'acide urique, ce qui empêche qu'il ne produise des calculs urinaires; et, en second lieu, que les substances grasses entièrement brûlées s'éliminent par le poulmon à l'état d'eau et d'anhydride carbonique, et ne viennent plus former des calculs de cholestérine dans les canaux biliaires. Enfin le su-

ANALYSE DES EAUX DE VICHY PAR M. BOUQUET.

PRINCIPES CONTENUS DANS 1,000 GRAMMES.	GRANDE-GRILLE.	PUITS CHOMEL.	PUITS CARLÉ.	HÔPITAL.	CÉLESTINS.	NOUVELLE SOURCE DES CÉLESTINS.	PUITS BOISSON.	PUITS DE L'ÉGLISE DES CÉLESTINS.	LUCAS.
Température: 41°,8.	Température: 43°,6.	Température: 44°.	Température: 39°,4.	Température: 46°,5.	Température: 12°.	Température: 22°,5.	Température: 23°,6.	Température: 23°,6.	Température: 23°,2.
Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Anhydride carbonique libre 0,908	0,768	0,876	1,067	1,049	1,299	1,555	1,750	1,751	5,004
Bicarbonate de soude 4,883	5,091	4,893	5,029	5,103	4,101	4,857	4,910	5,004	0,282
Bicarbonate de magnésie 0,352	0,371	0,378	0,440	0,315	0,231	0,292	0,527	0,282	0,238
Bicarbonate de potasse 0,303	0,338	0,335	0,200	0,328	0,554	0,213	0,238	0,275	0,005
Bicarbonate de strontiane 0,003	0,003	0,003	0,005	0,005	0,005	0,005	0,005	0,005	0,005
Bicarbonate de chaux 0,434	0,427	0,421	0,570	0,462	0,699	0,614	0,710	0,545	0,004
Bicarbonate ferreux 0,004	0,004	0,004	0,004	0,004	0,004	0,004	0,004	0,004	traces
Bicarbonate manganésif traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces
Sulfate de soude 0,291	0,291	0,291	0,291	0,291	0,314	0,314	0,314	0,314	0,291
Sulfate de magnésie 0,130	0,070	0,028	0,046	0,091	0,003	0,002	0,003	0,002	0,002
Phosphate de soude 0,002	0,002	0,002	0,002	0,002	traces	traces	traces	traces	traces
Arséniate de soude traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces
Borate de soude 0,534	0,534	0,534	0,518	0,534	0,550	0,550	0,534	0,518	0,518
Chlorure de sodium 0,070	0,070	0,068	0,050	0,060	0,065	0,055	0,065	0,065	traces
Silice traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces
Matière organique bitumineuse traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces	traces
TOTAUX 7,914	7,659	7,833	8,222	8,244	7,825	8,601	9,165	8,797	

COMPOSITION DES EAUX D'ÉMS D'APRÈS M. FRÉSÉNIUS.

PRINCIPES CONTENUS DANS 1,000 GRAMMES.	KRENSCHEN.	FURSTENBRUNNEN.	KESSELBRUNNEN.	NOUVELLE SOURCE.
Température: 29°,5 c. ou 23°,6 R.	Température: 35°,25 c. ou 29°,4 R.	Température: 46°,5 c. ou 39°,7 R.	Température: 47°,5 c. ou 39°,5 R.	Température: 47°,5 c. ou 39°,5 R.
Densité: 1,0025.	Densité: 1,0032.	Densité: 1,0031.	Densité: 1,0031.	D