

**VESSIE** (Maladies de la)**Limonade borique.**

(ROSENTHAL.)

- I. Solution d'acide borique à 3 o/o.  
Sirop d'écorce d'oranges q. s. p. sucrer.
- II. Solution à 20 o/o d'acide borique dans la glycérine.

Une cuillerée à café dans un verre d'eau sucrée.  
A prescrire contre la cystite.

**Acide oxalique comme calmant dans la cystite aiguë.**

(MARSH.)

Acide oxalique. . . . .	1 gramme.
Sirop d'écorce d'oranges. . . . .	80 grammes.
Eau distillée . . . . .	120 —

M. — A prendre, par cuillerée à café, toutes les quatre heures.

N. B. — Les symptômes aigus disparaîtraient presque immédiatement, et en peu de jours les malades seraient débarrassés complètement de l'irritation vésicale.

## TROISIÈME PARTIE

## RENSEIGNEMENTS GÉNÉRAUX

## FORMULES DIVERSES

**Huile de foie de morue savoureuse.**

(J. EISENSCHITZ.)

- |                                      |                         |
|--------------------------------------|-------------------------|
| I. Huile de foie de morue. . . . .   | 100 grammes.            |
| Saccharine . . . . .                 | } àâ 0 <sup>sr</sup> ,2 |
| Éther acétique. . . . .              |                         |
| II. Huile de foie de morue . . . . . | 100 grammes.            |
| Saccharine. . . . .                  | } àâ 0 <sup>sr</sup> ,2 |
| Éther acétique. . . . .              |                         |
| Essence de menthe poivrée . . . . .  | II gouttes.             |
| III. Huile de foie de morue. . . . . | 100 grammes.            |
| Saccharine. . . . .                  | } àâ 0 <sup>sr</sup> ,2 |
| Éther acétique. . . . .              |                         |
| Essence de cannelle . . . . .        | I 1/2 gouttes.          |

N. B. — Pour que la saccharine se dissolve bien dans l'éther acétique, on n'emploiera que la saccharine dépurée qui contient seulement de l'acide ortho-sulfaminbenzoïque anhydre. (On sait que la saccharine ordinaire du commerce est constituée de 60 o/o d'acide ortho-sulfaminbenzoïque anhydre et pour 40 o/o d'acide para-sulfaminbenzoïque.) —

Ces préparations sont limpides, La saveur de toutes ces préparations est très agréable, et les enfants les prennent avec plaisir.

**Correctif de l'huile de foie de morue.**

Huile de foie de morue . . . . . 100 grammes.

Ajoutez III-IV gouttes du mélange suivant :

Essence de Wintergreen. . . . .	} à 4 parties.
Essence de sassafras . . . . .	
Essence de Néroly . . . . .	

**Émulsion d'huile de foie de morue.**

(O. STOUT.)

I. — Triturez :

Glycérine. . . . . 30 grammes.

Avec :

Huile de foie de morue . . . . . 60 grammes.

que l'on ajoute graduellement jusqu'à émulsion.

II. — Dissolvez :

Glycyrrhizine. . . . .	3 <sup>rs</sup> ,60
Eau distillée . . . . .	q. s.

Additionnez lentement l'émulsion I à la solution II et ajoutez ensuite de l'eau en q. s. p. f. 120 grammes.

N. B. — La glycyrrhizine masque complètement la saveur désagréable de l'huile de foie de morue.

On peut ajouter aussi à l'eau des hypophosphites.

**Vaseline iodée comme succédané de la teinture d'iode.**

Dissolvez :

Iode . . . . .	5 parties.
Éther. . . . .	100 —

et ajoutez à la solution :

Vaseline . . . . .	95 —
--------------------	------

On laisse alors évaporer l'éther.

N. B. — La vaseline iodée se conserverait mieux que la teinture d'iode.

**Richesse en mercure des divers sels hydrargyriques.**

	BOCQUILLON	B. FISCHER
	0/0	8/0
Albuminate de mercure.....	10.2	—
Bichlorure.....	72.7	73.8
Biiodure.....	45	44.1
Chlorure.....	84	85.2
Cyanure.....	—	79.36
Iodure jaune.....	—	61.17
Lactate.....	67.1	—
Oxyde.....	92.59	92.6
Peptonate.....	57.15	—
Salicylate.....	59	—
Succinimide.....	63.3	—
Sulfure.....	—	86.2
Tannate.....	23.8	—
Thymolate.....	41.89	—

N. B. — Les chiffres de *Fischer* furent calculés en partant de considérations théoriques; ceux de *Bocquillon* sont obtenus expérimentalement.

**Diverses réactions à l'aide desquelles on obtient,  
par voie humide,  
l'oxygène pour usages thérapeutiques.**  
(G. G. SKORITCHENSKO-AMBODICK.)

N <sup>o</sup> .	NOM de L'AUTEUR.	LES SUBSTANCES A EMPLOYER.	QUANTITÉS NÉCESSAIRES pour 1 litre d'oxygène en grammes.
I.	Skoritchensko-Ambodick.	Peroxyde de manganèse et peroxyde d'hydrogène.	38,90 et 18,52 (50 cc. d'une solution à 3 o/o.)
II.	Id.	Bioxyde de plomb et eau oxygénée.	10,6 et 1,52 (50 cc.)
III.	Id.	Bioxyde de baryum et bioxyde de plomb.	7,30 et 10,93
IV.	Id.	Bioxyde de baryum et permanganate de potassium.	1,90 et 2,35
V.	Id.	Bioxyde de baryum.	8,23
VI.	Id.	Bichromate de potasse et peroxyde d'hydrogène.	4,43 et 1,52 (50 cc.)
VII.	Neumann..	Bioxyde de baryum et bioxyde de manganèse.	7,55 et 3,88
VIII.	Brodie....	Peroxyde d'hydrogène et permanganate de potasse.	0,38 (12 cc.) et 2,35
IX.	Kassner...	a) Bioxyde de baryum et ferrocyanure de potasse.	11,25 et 30
		β) Peroxyde d'hydrogène et ferrocyanure de potasse.	1,52 (50 cc.) et 2,9
X.	Volhardt...	Chlorure de calcium et bioxyde de baryum.	9,61 et 2,57 (85 cc.)
XI.	id.	Chlorure de calcium et peroxyde d'hydrogène.	9,61 et 12,85
XII.	id.	Bioxyde de baryum et bichromate de potasse.	7,50 et 4,43

*Remarques.*

Ad. I.) Le bioxyde de manganèse sera finement pulvérisé. L'oxygène se développe rapidement et ne contient pas de substances toxiques.

Ad. II.) Le bioxyde de plomb sera finement pulvérisé.

Ad. III.) Le mélange de bioxydes de baryum et de plomb (finement pulvérisés) sera arrosé d'acide sulfurique dilué (1 : 10-20). L'oxygène se développe lentement. La réaction s'accomplit avec plus d'énergie si à la pâte formée par le bioxyde de baryum dans l'eau on ajoute le bioxyde de plomb et qu'on arrose ensuite le tout d'acide sulfurique dilué. On peut aussi remplacer l'acide sulfurique par l'eau, mais alors la réaction marche plus lentement encore.

Ad. IV.) Le bioxyde de baryum en poudre sera arrosé d'une solution (1 : 5-10) de permanganate de potasse. L'oxygène se dégage rapidement. Il vaut mieux se servir du bioxyde de baryum sous forme de pâte (v. ad. III).

Ad. V.) Le bioxyde de baryum en poudre sera arrosé d'acide sulfurique dilué (1 : 10). Prendre garde!

Ad. VI.) Le bichromate de potasse en poudre sera

arrosé d'eau oxygénée. On peut aussi aciduler avec l'acide sulfurique.

Ad. VII.) On prépare des petits cubes de bioxyde de baryum (2 parties), de bioxyde de manganèse (1 p.) et de plâtre (1 p.), on laisse sécher et on les arrose d'acide chlorhydrique dilué (1 : 1). L'oxygène contient toujours du chlore. La préparation des cubes demande du temps et de plus ils s'émettent rapidement dans le liquide.

Ad. VIII.) La solution saturée de permanganate de potasse est additionnée de peroxyde d'hydrogène. L'oxygène se dégage rapidement et est tout à fait pur.

Ad. IX.)<sup>α</sup>) Le mélange de bioxyde de baryum et de ferrocyanure de potassium est arrosé d'eau. Dégagement rapide d'oxygène pur; mais il revient très cher et de plus ce procédé est breveté.

β) Le ferrocyanure de potassium est dissous dans le peroxyde d'hydrogène. La réaction ne commence qu'après addition d'alcali (soude ou potasse caustique); s'arrête-t-elle après dépense de l'alcali, on en ajoute de nouveau et le dégagement de l'oxygène recommence.

Ad. X.) Le chlorure de chaux est neutralisé par de l'acide libre et additionné de peroxyde d'hydrogène (300 grammes de chlorure de chaux et 57 centimètres cubes d'acide chlorhydrique pour un litre d'eau oxygénée). L'oxygène contient beaucoup de chlore.

Ad. XI.) Le mélange de bioxyde de baryum et de chlorure de chaux (135 : 105 grammes) est additionné d'eau oxygénée. L'oxygène contient beaucoup de chlore. Aussi les deux derniers modes de préparation ne sont-ils pas recommandables.

Ad. XII.) Le mélange de bioxyde de baryum (3 parties) et de bichromate de potassium (1 p.) est d'abord arrosé d'eau et ensuite additionné d'acide sulfurique dilué. L'oxygène se dégage bien.

Ont été encore proposés : 1) par *G. G. Skoritchensko-Ambodick* : mélanger le bioxyde de baryum et l'oxyde de fer (en poudre) et les arroser d'eau acidulée. La réaction marche très lentement; l'oxygène se dégage plus rapidement si l'on se sert de l'oxyde de fer dialysé; 2) par *Bouchardat* : le mélange de bioxyde de baryum et de bioxyde de manganèse est arrosé lentement de vinaigre de bois. L'oxygène se dégage lentement et la réaction s'arrête au milieu; ce mode de préparation est désavantageux.

#### Ozogénine.

On emploie sous ce nom un mélange pulvérulent de permanganate de potasse et d'acide oxalique, qui, lorsqu'il est humecté d'eau, laisse dégager lentement de l'oxygène ozonisé. Ce moyen est préconisé pour amener le dégagement d'une atmosphère artificielle dans la chambre des malades, ou encore pour servir à volatiliser des substances antiseptiques destinées à l'inhalation, dans le traitement de la tuberculose.

## Tableau de pourcentage.

(R. S. WITT.)

L'eau étant prise comme dissolvant (à la température ordinaire), on trouve :

SOLUTION EN o/o.	COMBIEN DE GRAINS DANS CHAQUE ONCE de solution.	COMBIEN DE GRAMMES DANS CHAQUE ONCE ou 30 grammes de solution.
0,1 o/o.	$\frac{4}{15}$	0,00432
0,3	$1\frac{7}{20}$	0,087
0,5	$2\frac{1}{22}$	0,133
0,9	$4\frac{1}{20}$	0,263
1	$4\frac{1}{6}$	0,296
2	$9\frac{1}{86}$	0,608
3	$13\frac{11}{16}$	0,849
4	$18\frac{1}{4}$	1,176
5	$22\frac{13}{16}$	1,477
6	$27\frac{3}{8}$	1,774
7	$31\frac{13}{16}$	2,060
8	$36\frac{1}{2}$	2,332
9	$41\frac{1}{16}$	2,669
10	$45\frac{3}{8}$	2,964
15	$68\frac{7}{16}$	4,448
20	$91\frac{1}{4}$	5,916
25	$114\frac{1}{16}$	7,434
30	$136\frac{7}{8}$	8,896
35	$159\frac{11}{16}$	10,494
40	$182\frac{1}{2}$	11,812
45	$205\frac{5}{16}$	13,310
50	$228\frac{1}{8}$	14,658
60	$272\frac{7}{8}$	17,656
75	$342\frac{3}{16}$	22,232

LA DOSE MAXIMA pour un adulte EST-ELLE DE :	LES ENFANTS REÇOIVENT DE LA DOSE MAXIMA ORDINAIRE JUSQU'A L'AGE DE					
	2 ans.	4 ans.	7 ans.	10 ans.	13 ans.	17 ans.
	$\frac{1}{25}$	$\frac{1}{10}$	$\frac{1}{5}$	$\frac{1}{4}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{3}{4}$
gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
0,01.....	0,0004	0,001	0,002	0,0025	0,005	0,0075
0,02.....	0,0008	0,002	0,004	0,0050	0,010	0,0150
0,03.....	0,0012	0,003	0,006	0,0075	0,015	0,0225
0,04.....	0,0016	0,004	0,008	0,0100	0,020	0,0300
0,05.....	0,0020	0,005	0,010	0,0125	0,025	0,0375
0,06.....	0,0024	0,006	0,012	0,0150	0,030	0,0450
0,07.....	0,0028	0,007	0,014	0,0175	0,035	0,0525
0,08.....	0,0032	0,008	0,016	0,0200	0,040	0,0600
0,09.....	0,0036	0,009	0,018	0,0225	0,045	0,0675
0,10.....	0,0040	0,010	0,020	0,0250	0,050	0,0750
0,20.....	0,0080	0,020	0,040	0,0500	0,100	0,1500
0,30.....	0,0120	0,030	0,060	0,0750	0,150	0,2250
0,40.....	0,0160	0,040	0,080	0,1000	0,200	0,3000
0,50.....	0,0200	0,050	0,100	0,1250	0,250	0,3750
0,60.....	0,0240	0,060	0,120	0,1500	0,300	0,4500
0,70.....	0,0280	0,070	0,140	0,1750	0,350	0,5250
0,80.....	0,0320	0,080	0,160	0,2000	0,400	0,6000
0,90.....	0,0360	0,090	0,180	0,2250	0,450	0,6750
1,00.....	0,0400	0,100	0,200	0,2500	0,500	0,7500
2,00.....	0,0800	0,200	0,400	0,5000	1,000	1,5000
3,00.....	0,1200	0,300	0,600	0,7500	1,500	2,2500
4,00.....	0,1600	0,400	0,800	1,0000	2,000	3,0000
5,00.....	0,2000	0,500	1,000	1,2500	2,500	3,7500
6,00.....	0,2400	0,600	1,200	1,5000	3,000	4,5000
7,00.....	0,2800	0,700	1,400	1,7500	3,500	5,2500

**Sur la température des boissons.**

Voici les températures auxquelles il faut prendre les boissons ci-dessous pour que leur saveur soit goûtée au plus haut degré :

Eau ordinaire. . . . .	12°,5 C.
Eau de Seltz et limonade. . . . .	14-16° C.
Bière . . . . .	14-16° C.
Vin rouge . . . . .	17-19° C.
Vin blanc . . . . .	16° C.
Vin blanc plus lourd . . . . .	10° C.
Champagne . . . . .	8-10° C.
Café et thé . . . . .	23-26° C.
— pour désaltérer . . . . .	10-18° C.
Bouillon. . . . .	37-52° C.
Lait. . . . .	16-18° C.
Lait de vache (à la température de l'animal). . . . .	34-35° C.

**Limites extrêmes du goût pour quelques substances.**

D'après *Venables*, on reconnaît encore assez nettement le goût de :

Sucre . . . . .	0 <sup>gr</sup> ,0028
Sel. . . . .	0 <sup>gr</sup> ,0009
Tanin. . . . .	0 <sup>gr</sup> ,00018
Acide chlorhydrique . . . . .	0 <sup>gr</sup> ,00009
Saccharine . . . . .	0 <sup>gr</sup> ,0000048
Strychnine . . . . .	0 <sup>gr</sup> ,00000048

**Comparaisons des diverses mesures rapportées au gramme et au litre.****FRANCE.**

Le GRAIN vaut . . . . .	0 <sup>gr</sup> ,053
Le GROS vaut. . . . .	3, 82
L'ONCE vaut. . . . .	30, 59
La LIVRE vaut. . . . .	489, 51

**ANGLETERRE.***Mesures de capacité.*

	Litres.
La PINTÉ ( <i>Pint</i> ou 1/8 de <i>Gallon</i> ) vaut. . . . .	0,567
Le QUART (1/4 de gallon) vaut . . . . .	1,135
Le GALLON impérial vaut. . . . .	4,543
Le LITRE français vaut . . . . .	1,760 pinte anglaise
— — — . . . . .	0,220 gallon.

*Mesures de poids.*

Le GRAIN anglais vaut. . . . .	0 <sup>gr</sup> ,648
Le SCRUPULE vaut. . . . .	1, 205
La DRACHME vaut . . . . .	3, 887
L'OUNCE vaut. . . . .	28, 349
L'OUNCE AMÉRICAIN vaut. . . . .	31, 103
La LIVRE TROY vaut. . . . .	373, 24
Le GRAMME vaut . . . . .	15,432 grains anglais.