

Les sels minéraux de Baltatesti

PAR

Le Dr. Cantemir

PROPRIÉTAIRE DES BAINS DE BALTATESTI

(Roumanie)

Membre correspondant de la Société d'Hydrologie médicale de Paris. etc. etc.



IASI

TIPOGRAFIA EVENIMENTUL STR. STEFAN CEL MARE NO. 38.

1895.

Le sel purgatif de Baltzatesti

Grâce aux différentes analyses des eaux minérales de Baltzatesti, aux anciennes autant qu'à celles faites récemment par M. le Dr. S. Konya et M. le Dr. Bernarth, directeur de l'Institut chimique universitaire de Bucarest, on a pu constater que ces eaux contiennent à côté d'autres substances minérales des sels purgatifs, tels que: le sulfate de magnésium et de soude (Konya), le sulfate de soude et le chlorure de magnésium (Bernarth).

Ces précieux sels purgatifs n'ont pas été utilisés, avant que les bains de Baltzatesti deviennent ma propriété.

Déjà en l'année 1880, j'ai remarqué, autour des quatre sources minérales, des amas de sel d'un blanc jaunâtre, formant des cristaux de grandeurs différentes. D'après les expériences que j'ai faites à l'hôpital du district de Neamtz, j'ai pu constater, qu'administré en dose de 30 – 40 grammes, dissout dans de l'eau tiède, ce sel, d'un goût amer sans être désagréable, possédait d'excellents effets purgatifs (3– 4 selles sans douleurs ni coliques). De plus, les personnes qui en pre-

naient regagnaient leur appétit et n'éprouvaient plus aucun trouble digestif.

En dose de 10—15 grammes, ce sel agit comme dissolvant et diurétique dans toutes les maladies chroniques de l'estomac et des intestins, surtout: dans les maladies de foie, de reins, dans l'hydropisie, provoquant une excrétion abondante de l'urine et des selles presque liquides.

A la suite de ces expériences, M. J. Camner pharmacien à Piatra, s'est chargé de fonder un laboratoire pour la purification et la cristallisation du sel qui se forme par dialyse naturelle autour des eaux minérales.

Le sel, ainsi purifié et formant de jolis cristaux transparents, a été envoyé à la Direction du service Sanitaire roumain qui a chargé M. le Dr. Bernarth de son analyse et aux hôpitaux de Bucarest pour l'expérimentation.

Voici le résultat de l'analyse effectuée dans le laboratoire de chimie de l'Ephorie des hôpitaux civils de Bucarest et de la Faculté de médecine :

„Le laboratoire de chimie de l'Ephorie des hôpitaux civils et de la Faculté de médecine.

Monsieur le Directeur,

„Conformément à votre invitation No. 2980, j'ai l'honneur de vous communiquer le résultat de l'analyse et du dosage quantitatif effectués sur le „salis athermarum Baltzatesciani“ que vous m'avez envoyé dans ce but, basé sur la pétition enregistrée avec le No. 5701

„du Dr. Cantemir de Piatra, j'ai procédé aux travaux chimiques nécessaires et j'ai constaté que :

„Ce produit de cristallisation, obtenu par l'évaporation des eaux minérales de Baltzatesti, à la constitution qualitative suivante :

„Sodium anhydre

„Acide sulfurique

„Acide chlorhydrique

„Acide carbonique

„Eau de cristallisation parmi les substances organiques :

„L'acide valérique.

„Les proportions quantitatives des corps qui constituent le „salis Baltzatesciani sont les suivantes :

„Sulfate de sodium 43 gr. 550%

„Chlorure de sodium 0 gr. 880%

„Carbonate de sodium 0 gr. 06%

„Eau de cristallisation . . 55 gr. 490%

„Acide valérique 0 gr. 010%

„Somme totale des corps . 99 gr. 990%

„En comparant la composition de ce produit de cristallisation des eaux minérales de Baltzatesti avec les produits analogues des autres eaux minérales de l'Europe, comme par exemple avec salis termarum carolinarum (Carlsbad), avec les sels de Vichy et de Marienbad, nous constatons presque une identité entre eux, autant pour la partie qualitative, que pour la partie quantitative.

„Le tableau qui suit nous le démontre d'une façon plus détaillée :

<i>Composition</i>	Salis athermarum Baltzatessti	Salis thermarum Carlsbad	Salis thermarum Vichy	Salis thermarum Marienbad
Sulfate de soude	43,550	57,100	37,000	39,500
Carbon. de soude	0,060	7,200	19,000	12,100
Chlorure de sodium	0,880	1,500	3,400	4,500
Sulfat de magnésie	—	—	—	7,800
Acide valérique	0,010	—	—	—

„ Nous ne constatons une différence en ce qui concerne la composition qualitative que pour le salis Marienbadense qui contient 7% de sulfate de magnésie, tandis que cette substance manque au salis Baltzatesciani ; par contre, ce dernier sel contient de l'acide valérique, un acide du groupe des alcools, qui manque aux autres sels.

„ Quant à la composition quantitative, nous constatons presque une identité relativement au sulfate de soude, mais le chlorure de sodium se trouve en quantité moindre que dans les trois sels étrangers.

„ Le salis athermarum Baltzatesciani, au point de vue de la constitution chimique et de la composition quantitative, peut donc remplacer n'importe quel autre produit naturel ou artificiel importé de l'étranger.

„ Au point de vue de la pureté, comme le constate l'analyse précédente, il n'y a rien à objecter.

„ La parfaite cristallisation bien imprimée exempte

„de toute substance pulvérulente ou amorphe, garantit
„la stabilité de la composition.

„Ce sel, sous la dénomination de *salis athermarum*
„*Baltzatesciani*, mérite d'être soumis à des essais con-
„statant son efficacité thérapeutique, et d'être introduit
„dans les pharmacies pour remplacer les produits ana-
„logues étrangers.

„Veuillez, M. le Directeur, prendre les dispositions
„nécessaires et agréer l'assurance de ma haute considé-
„ration et de ma parfaite estime.

Signé **Dr. Bernarib.**

p. conformité *Em. D. Gheorghiu.*

Bucarest 23 Septembre 1880.

Basé sur cette analyse, le Conseil medical supérieur a pris la décision suivante.

LE CONSEIL MÉDICAL SUPÉRIEUR

„Aujourd'hui 7 Octobre 1880, eu égard à la pe-
„tition du Dr. Cantemir, par laquelle il demande que
„le sel, extrait des eaux minérales de Baltzetesti, qui
„se trouvent sur sa propriété, soit examiné par ce con-
„seil, et constatant les propriétés curatives qu'il pos-
„sède qu'il soit recommandé aux médecins et aux phar-
„maciens du pays.

„Considérant aussi le résultat de l'analyse chi-
„mique, effectuée par M. le Dr. en chimie Bernarib
„sur le sel de Baltzatesti: Le conseil médical supérieur
„est d'avis que le sel de Băltzatesti, peut être recom-
„mandé comme dissolvant et purgatif. Ce sel indigène

„peut remplacer avec succès les sels de Carlsbad, d'Ep-
som et autres sels analoges de provenance étrangère.

Signés. *Dr. Capsa*

„ „ *Théodori*

„ „ *I. Félix*

„ „ *Marcovici*

„ „ *Calinderu*

„ „ *Fotino*, membre de conseil sa-

nitaire supérieur.

Signé, secrétaire, *I. Polizu*.

p. conformité *Em. D. Gheorghiu*.

Grâce à ces actes et à son efficacité, l'emploi du sel purgatif de Baltzatesti est devenu général dans les hôpitaux du pays, dans l'armée et parmi la clientèle des médecins.

De plus, M. le général Dr. Petrescu a entrepris une série d'expérience à l'hôpital militaire central de Bucarest; le résultat des essais de l'illustre professeur de thérapeutique de la faculté de médecine a été publié dans le journal „România Medicală“ No. 3 de l'année 1887.

En 1883, envoyant une certaine quantité de sel purgatif de Baltzatesti au département médical de la Russie, le ministre des affaires étrangères de cet empire, par l'adresse No. 1437, fait connaître à notre légation de Petersbourg, qu'il permet l'importation du sel de Baltzatesti, ayant été constaté qu'il possède des effets purgatifs supérieurs aux autres sels, et ajoute qu'il en a informé le département des douanes.

Des faits susmentionnés il résulte jurqu'à l'évidence, que le sel purgatif, extrait par évaporation des eaux minérales de Baltzatesti, est supérieur sous tous les rapports à tous les sels purgatifs étrangers, tels que: le sel amer (sel anglais) le sulfate de soude et autres, qui sont tous des produits d'industrie secondaire, provenant des restes de la fabrication des eaux gazeuses et autres industries, qui par conséquent, ne peuvent jouir d'une composition constante, d'une pureté et d'une cristallisation parfaites et peuvent même souvent contenir des substances nuisibles. Par contre, le sel de Baltzatesti a été trouvé par notre savant chimiste, M. le Dr. Bernharth, analogue aux sels de Carlsbad, de Vichy et de Marienbad, qui ont le grand désavantage d'être beaucoup plus chers que notre sel; en effet ce dernier se vend 40 frs. la centaine de kilogrammes, franco à toute destination en Roumanie.

J'ai ainsi réduit le prix du sel de Baltzatesti, en vue de remplacer, dans le commerce pharmaceutique, les autres sels, par un produit de notre pays ensuite pour que le malade pauvre ne soit pas obligé de prendre au besoin des sels étrangers, d'un effet peu sûr, mêlés le plus souvent à d'autres substances, mais au contraire, qu'il emploie un sel pur, cristallisé et efficace, dont une dose de 30—40 grammes, peut coûter 2—3 cts. dans les pharmacies. Le sel purgatif de Baltzatesti peut être administré aux enfants, en dose de 10—15 grammes, les femmes enceintes peuvent en employer en dose ordinaire, sans craindre de nuire en aucune façon à leur grossesse.

Outre cela, les personnes, disposées à l'obésité se sentiront allégées par l'emploi du sel de Baltzatesti 2 fois par semaine, en dose de 20 grammes, dissout, dans de l'eau tiède et pris d'un seul coup. Les personnes qui ont des dispositions aux congestions cérébrales, c'est-à-dire les personnes sanguines qui souffrent souvent de maux de tête, de somnolence et dont le sang monte à la tête à la moindre contrariété, se décongestionnent, en prenant du sel minéral de Baltzatesti. Les personnes qui souffrent des hypertrophies avec engorgement de la rate et du foie, à cause des fièvres, provenant d'un séjour dans les localités marécageuses, ou d'autres alterations des susdits organes, sont souvent guéries à la suite d'une cure sérieuse de sel de Baltzatesti.

Les constipations rebelles et toutes les dispositions aux congestions des organes de la digestion telles que les hémorroides, sont combattues avec succès par l'emploi régulier de ce sel, ainsi que par une règle hygiénique à cet effet.

Enfin, le sel purgatif de Baltzatesti est un médicament nécessaire de premier ordre, dans toute maladie qui commence ou se continue par la fièvre, comme par exemple: la fièvre intermittente, typhoïde, la pleurésie, la pneumonie, la variole, la diarrhée catarrhale la dysenterie, etc.; ces deux dernières maladies sont souvent guéries radicalement, par une seule dose de sel purgatif de Baltzatesti.

Le sel minéral de Baltzatesti pour les bains

Ce sel est le resultat de l'évaporation des eaux minérales de Baltzatesti de la source Carol I (No. 1), qui a été analysée pour la première fois qualitative ment en 1844. Mais une analyse complète n'a été effectuée qu'en 1856 par M. le Dr. en chimie Stenner de Jassy, et qui a été chargé par le comité sanitaire de la Moldavie, les resultats des analyses de toutes les sources minérales de Baltzatesti ont été publiés dans le livre du Dr. Fâtu, intitulé : „La description et l'emploi de l'eau potable et des eaux minérales de la Roumanie“, oeuvre très complète, la seule que nous possédions jusqu'aujourd'hui sur les eaux minérales, quoique depuis 1874, époque à laquelle cet ouvrage, a paru, l'exploitation des eaux minérales a pris un certain développement. D'après M. le Dr. Stenner, la source No. 1 contient pour 1000 parties d'eau :

<i>Sulfate de potasse</i>	<i>des traces</i>
„	„ <i>soude</i> 20,985
„	„ <i>chaux</i> 0,522
„	„ <i>magnésie</i> 20,280
<i>Chlorure de sodium</i>	250,659
<i>Carbonate de chaux</i>	0,018
„	„ <i>magnésie</i> 0,030
<i>protoxide de fer</i>	0,031
<i>Aluminium</i>	<i>des traces</i>
<i>La somme totale des parties*</i>		292,525

Les substances qui se trouvent en quantités impondérables sont: le Potassium, l'Aluminium, le Brome et l'Iode.

Les bains minéraux de Baltzatesti devenant ma propriété, en 1883, M. le Dr. Konya, de Jassy, a analysé de nouveau ces sources et le résultat de l'analyse de la source No. 1 est le suivant:

Pour 1000 partie d'eau:

<i>Chlorure de natrium</i>	237,1435
<i>Bromure de magnesium</i>	0,0761
<i>Sulfate de potasse</i>	0,2913
" " <i>chaux</i>	1,2789
" " <i>magnésie</i>	23,3911
" " <i>soude</i>	10,7111
<i>Carbonate de fer</i>	0,0130
" " <i>magnésie</i>	0,0638
<i>Phosphate d'Aluminium</i>	0,0039
<i>Acide silicique</i>	0,0064
<i>Substances organiques</i>	0,0166
<i>Somme totale des parties fixes</i>	272,9957
<i>Acide carbonique formant avec les carbonates simples des Bicarbonates</i>	0,0383
<i>Acide carbonique libre</i>	0,3651

Somme totale des parties constitutives 273,3901

M. le Dr. Bernarth directeur de l'Institut chimique universitaire de Bucarest, entreprenant un voyage dans le pays, dans le but de visiter et d'analyser plusieurs eaux minérales, a eu la bienveillance de faire

aussi l'analyse des eaux minérales de Baltzatesti, et le résultat de cette analyse a été publié dans une brochure intitulée: „Extrait de l'annuaire (1886—1888) de l'Institut, relatif aux travaux hydrochimiques effectués sur place, ainsi que dans le laboratoire sur les eaux minérales de Baltzatesti. Justifications relatives à la composition actuelle de ces eaux.“

Dans cet ouvrage, le savant chimiste affirme que:

„Dans cette excursion ainsi organisée, nous ne pouvons négliger de visiter une station balnéaire „déjà assez connue comme Baltzatesti, qui se trouvait „sur notre chemin, ayant été engagés à cela par le Dr. „Cantimir lui-même, directeur et propriétaire de ces „bains, qui m'avait invité plusieurs fois à visiter ces „eaux minérales et à en faire l'analyse.

„Ces sources minérales, au nombre de quatre, situées dans la vallée du village de Baltzatesti (entre „Piatra N. et le monastère de Neamtz) à 448 mètres „d'altitude, ont été déjà analysées, il est vrai en 1883 „par M. le Dr. en chimie Konya de Iassy, comme le „relate la description publiée par le Dr. Cantimir en „1884: mais comme il arrive souvent, le bruit courant „que ces eaux avaient perdu leur efficacité M. le Dr. „Cantemir a trouvé nécessaire de nous charger de faire „une étude de contrôle de ces eaux.

„Grâce à ces considérations et guidés aussi par „l'intérêt général, nous nous sommes décidés à faire „le études nécessaires dans le but de nous assurer si „par des circonstances de la nature des modifications

, hydrogéologiques, il se serait produit quelque altération dans la nature des eaux, chose qui aurait été dans le détriment de tout l'établissement, car cela aurait dénoté l'instabilité de la composition des eaux, ou bien, chose moins grave, si des défauts dans la manipulation des eaux minérales, auraient donné lieu aux malentendus et aux soupçons dont nous avons parlé.

„Nous avons donc cherché à faire le contrôle demandé et nous avons effectué sur place toutes les déterminations possibles, en faisant l'analyse des quatre sources minérales, de plus, nous avons pris, pour être analysée dans le laboratoire de l'Institut de l'eau de la source Carol I, comme la plus importante. Procédant à l'analyse qualitative et quantitative dans le laboratoire, conformément aux méthodes conventionnellement admises et indiquées dans le cas présent, nous avons trouvé que la composition de l'eau de la source Carol I, en ce qui concerne le nombre, l'espèce, et même la quantité des substances constitutives, est à peu près identique à celle trouvée par M. le Dr. Konya, ce qui nous fait admettre que l'eau minérale de Balzatesti ne se présente pas altérée dans sa composition par suite de modifications hydrogéologiques ou topographiques, ni par aucune intervention technique; par conséquent toute crainte sous ce rapport est absolument dépourvue de fondement. Les différences qui s'observent entre les résultats donnés par M. Konya et ceux que nous avons obtenus consistent; dans la

„determination et le dosage de certains constitutifs,
„tels que le manganèse, l'iode, le bore (acide borique),
„de la presence desquels M. Konya ne parle pas ;
„2) dans la forme des combinaisons dans lesquelles
„entrent, d'après nos conclusions, les différents consti-
„tutifs de l'eau de cette source, comme par exemple
„le magnésium sous formè de chlorure, bromure, iodure
„et de carbonate et non pas de sulfate comme le sou-
„tient M. Konya, par contre le sodium comme sulfate
„et chlorure, nous croyons que cette différence dans les
„données des dosages et dans la forme des combinai-
„sons des éléments dosés, provient de la différence des
„méthodes employées au dosage et au calcul des con-
„stitutifs, ainsi que de la manière dont, a été envi-
„sagée la question en général.

„Sans insister sur les constitutifs en plus que nous
„avons déterminés et dosés tels que: le manganèse,
„l'iode, et la quantité presque 5 fois plus grande du
„bromure de magnésium, trouvée par nous, mais con-
„sidérant la prétendue présence du sulfate de magné-
„sium, nous déclarons que nous ne pouvons admettre
„son existence dans l'eau de Baltzatesti. En effet,
„nous ne nous sommes pas contentés de faire des de-
„terminations purement dosimétriques, mais nous avons
„entrepris une étude séparée des déterminations micro-
„cristallographique directement sur l'eau et sur la les-
„sive restée après plusieurs cristallisations fractionnées,
„nous avons pu constater que ces cristallisations frac-
„tionnées dénotent, toujours la présence du magnésium
„comme chlorure et jamais comme sulfate.

„D'un autre côté, quoique nous ayons tâché de combiner les constitutifs dosés, c'est-à-dire l'acide sulfurique avec la magnésie totalement, ou une partie seulement de la magnésie, avec l'acide sulfurique et l'autre partie, avec le chlore, dans les deux cas nous avons obtenu une insuffisance de chlore (voir le tableau E.)

„Ces deux circonstances, unies au fait que le dosage de l'anhydride sulfurique (SO^3) et celui du chlore se sont faits dans des conditions assez scrupuleuses; nous autorisent à admettre l'absence du sulfate de magnésium dans l'eau de Baltzatesti et à affirmer la présence du sulfate de sodium en quantité beaucoup plus prononcée qu'il n'a été trouvé par le Dr. Konya; c'est à dire en proportion de 39 gr. 0,746%.

„La différence en moins qui s'observe dans l'anhydride carbonique (CO^2), déterminée à la source même, provient du fait qu'en 1882 quand M. Konya a fait le dosage, la température de l'eau était de 7°C et en 1890 quand le dosage a été fait par nous sur place la température de l'eau était de 18°C . et la température ambiante de 25°C .

„En résumé toutes les déterminations et les dosages effectués sur l'eau de Baltzatesti, que nous exposons plus bas dans les tableaux A, B, C, D, E, d'une manière très détaillée, nous autorisent à conclure que:

„a) Les eaux de Baltzatesti, au point de vue de leur composition, sont restées inaltérées depuis qu'elles sont connues, autant en ce qui concerne la propor-

„tion des constitutifs, qu'en ce qui concerne leur degré, de concentration.

„b) Les eaux de Baltzatesti peuvent être caractérisées ou classées en premier ordre parmi les eaux chloro-sodiques salantes (très salées) et en second ordre parmi les eaux natrio-sulfureuses (salglaubérique) avec le magnésium comme chlorure) bromure et iodure.

„Les eaux de Baltzatesti, en vertu des faits susmentionnées, doivent être considérées, non comme des eaux provenant du lavage des stoks de sel mais comme de des eaux lixives (des lessives) composées de sels liquescents du massif de sels de la région Nord-est de la Moldavie, genèse qui explique leur composition ainsi que l'invariabilité de cette composition depuis qu'elles sont connues, présentant par conséquent une garantie pour l'avenir et éloignant toute crainte sous ce rapport.

„En ce qui concerne l'exploitation de ces eaux elles peuvent être considérées de deux points de vue:

„a) Considérées seulement comme eaux de cure, pour l'usage externe (comme bains) ainsi que pour l'usage interne elles peuvent être comparées avec des eaux telles que: Kreuznach, Homburg en ce qui concerne les chlorures, les iodures et les bromures, et avec des eaux telles que Ischl, Reichenhall, Ause, en ce qui concerne les sulfates et le chlorure de natrium;

„b) Considérées au point de vue de l'extraction du sel dit Sel de Baltzatesti, elles peuvent être comparées à Carlsbad, Vichy, etc. car par évaporation,

„elles nous donnent un sel riche en sulfate de natrium (salglauberi) comme le sel de Carsbad et de Vichy.

„Qui fait, par conséquent, une cure des eaux de „Baltzatesti, introduit dans l'organisme du chlorure et „du sulfate de sodium, ainsi que des petites proportions „de chlorure, bromure et de iodure de magnésium.

„Qui fait une cure de „sel de Baltzatesti“ intro- „duit en première ligne du sulfate de natrium et très „peu de carbonate et de chlorure de natrium avec des „traces de magnésium.

„En vérité, d'après l'analyse faite dans cet Insti- „tut encore en 1880, ainsi que d'après les études ef- „fectuées depuis sur le sel de Baltzatesti, nous avons „constaté qu'il est composé de :

„Sulfate de sodium	43 gr. 55 ⁰ / ₁₀₀
„Carbonate de sodium	0 gr. 06 ⁰ / ₁₀₀
„Chlorure de sodium	0 gr. 88 ⁰ / ₁₀₀

„Composition qui se rapproche du sel de *Carlsbād* „et de celui de *Vichy*.

„Comme on le voit, le magnésium est exclu de „ce sel parce qu'il est resté dans la lessive matricale.

„A ce même résultat nous ont conduits les expé- „riences faites par nous sur le sel extrait de l'eau ap- „portée de Baltzatesti par évaporation et cristallisa- „tion fractionnée pour séparer les sels sodiques en pre- „mière ligne cristallisables des sels liquescents plus dif- „ficilement cristallisables. Le sel ainsi obtenu a été „identique à celui préparé sur place (Baltzatesti.)

„Dans les tableaux qui suivent nous donnons les

résultats des recherches effectuées sur place en 1886 (voir tableau A) et les données des déterminations dosimétriques effectuées au laboratoire de l'Institut (voir tableau B), de même que les calculs respectifs de ces données (voir tableau D) et les combinaisons dans lesquelles entrent, d'après nous, les constitutifs dosés. (voir tableau C.)

„Les constitutifs solubles calculés. 1000 cc. d'eau se présentent sous les combinaisons suivantes :

„Chlorure de sodium	Na Cl=215,6312
„Chlorure de Magnésium	Mg Cl ² = 19,0261
„Iodure de Magnésium	Mg Io ² = 0,1191
„Bromure de Magnésium	Mg Br ² = 0,3509
„Sulfate de Potasse	SO ⁴ K ² = 0,4380
„Sulfate de soude	SO ⁴ NA ² = 39,0746
„Sulfate de chaux	SO ⁴ Ca = 1,3408
„Carbonate de Magnésium	CO ³ Mg= 0,0140
„Carbonate de Fer	CO ³ Fe = 0,0035
„Phosphate d'Alumine	(PhO ⁴) ² Al ² = 0,0054
„Carbonate de Manganèse	MnCO ³ = 0,0105
„Silice	SiO ² = 0,0052
„Anhydride carbonique hemic et libre .	CO ² = 0,1180
„ . . . borique	Bo ² O ³ = des traces
„Substances organiques	= 0,0136

Somme totale=276,1509⁰/₁₀₀

De ces travaux hydrochimiques des plus éminents chimistes de notre pays, il résulte que les extraits minéraux des eaux de Raltzatesti, connus sous le nom de „sel minéral pour les bains“ sont de la plus grande

utilité dans toutes les maladies de femmes, telles que la métrite chronique avec engorgement du col et du corps de la matrice, dans la métrite granuleuse du col et l'endométrite catarrhale et hémorrhagique, dans les ovarites chroniques compliquées d'exudations ; les maladies des ovaires, des trompes et des ligaments sont guéries par des bains salés locaux ou généraux, ainsi que par des injections continuelles, les écoulements leucorrhiques (mal blanc) provenant d'une faiblesse générale ou symptomatique des sus-dites maladies, sont guéris par une cure régulière et prolongée de bains et d'injections avec du sel de Baltzatesti dissous dans de l'eau chaude contenant du son, de l'écorce de chêne ou d'autres substances destinées à combattre les maladies de la matrice et leur suites.

Les tumeurs fibreuses de la matrice sont résolues et souvent restent stationnaires à la suite des bains de sel de Baltzatesti, des injections et des compresses trempées dans une solution de 20⁰/₀ de sel de Baltzatesti. Enfin une solution de 10⁰/₀ de sel de Baltzatesti dans de l'eau froide ou tiède est le meilleur remède pour les injections et les lavages soir et matin, elles préservent les organes génitaux de toutes maladies, étant connu que le chlorure de sodium, le principal composé de ce sel, est un des plus efficaces et des plus énergiques désinfectants.

Toutes les formes de maladies scrophuleuses graves et invétérées sont améliorées et guéries par des bains de sel de Baltzatesti comme par exemple : toutes les

maladies de peau, d'yeux, d'oreille, l'engorgement des ganglions lymphatiques, les abcès froids symptomatiques des maladies d'os (périostite, ostéite, carie et necrose) trouvent une prompte guérison à la suite des bains et des injections avec des solutions de 10% de sel minéral.

Les rhumatismes articulaires chroniques, les arthrites et les tumeurs blanches sont guéris, même après avoir résisté à tous les traitements scientifiques connus.

Depuis 12 ans que l'exploitation des bains de Baltzatesti est devenue systématique, plusieurs milliers de personnes, qui l'été suivaient la cure à la station et l'hiver faisaient régulièrement 2 fois par semaine des bains conformément aux indications collées sur chaque boîte, ont été complètement guéries.

De même les bains de Baltzatesti sont indiqués contre les maladies chroniques de la moelle épinière et les paralysies, qui en sont la conséquence contre les paralysies syphilitiques et apoplectiques, après que l'état de paroxysme de la maladie a disparu. Enfin le bains salés sont d'un effet sûr contre toutes sortes de faiblesse de constitution des enfants. surtout ceux qui sont atteints de misère physiologique c'est-à-dire affaiblis par une manvaise nourriture ou un sevrage hâtif et qui se développent difficilement ainsi que les enfants nés de parents scrophuleux, syphilitiques, rachitiques, tuberculeux ou atteints d'autres maladies. Dans tous ces cas, les bains d'une température et d'une

durée proportionnelles facilitent l'assimilation, fortifient les muscles et les os, transformant les enfants atteints de cachexie en enfants vifs et fortifiés sous tous les rapports.

Les bains généraux se préparent en dissolvant une boîte de deux kgr. de sel de Baltzatesti dans de l'eau chaude, bouillie avec du son, de l'écorce de chêne, ou des feuilles de noix ou de sapin pour les enfants on emploie une demie ou un quart de boîte.

Les bains de siège se font avec le quart d'une boîte. Les injections à la matrice, dans le abcès froids ou les canaux fistuleux, de même que les lavages à la tête, aux yeux ou autres régions du corps, se font avec une solution de 10 20%, selon la tolérance, et l'habitude du malade. Dans les bains généraux on peut graduellement augmenter la quantité de sel minéral.

La température des bains varie entre 25 et 32 degrés, on ne peut pas la hausser ou la baisser, sans une indication spéciale des médecins.

Les femmes enceintes peuvent prendre des bains salés tièdes, généraux ou locaux, sans aucune crainte. En hiver on peut prendre des bains avant de se coucher, sans craindre de ne pas pouvoir sortir le lendemain.

Le dépôt général pour l'exploitation du sel purgatif et du sel minéral de Baltzatesti pour les bains est à Piatra-Neamtz Roumanie, où on doit s'adresser pour connaître les prix et les conditions de transport pour le pays et l'étranger.



