

# باب الصناعة

## طريقة جديدة لاستخراج الملح

ذكرنا في احد اعداد المقطع الماضية ان الاستاذ بك النمساوي استنبط طريقة جديدة لاستخراج الملح وتنتج على السلوب جديد بحيث صارت نفقات الطن الواحد ثلثين ونصف ثلث بعد ان كانت اثني عشر ثلثاً وصار يمكن استخراج خمسين طناً في اليوم حيث لم يمكن استخراج اربعين طناً في الاسبوع ووجدنا ان تفصل ذلك في المنتظف تقول

ان الطريقة العادية لتفقي الملح هي ان يوضع الماء الذي فيه الملح في آنية من الحديد واسعة السطح قريبة القعر اتساع سطحها نحو ٦٠٠ قدم مربعة وعمقها نحو قدم واحدة وتحسى الآنية بالنار فتبخر الماء ويبقى الملح فيها ولا بد من ان يرسب شيء منه على هذه الآنية ويلصق بمجديدها متخماً باملاح المغنيسيا فيفسد الحديد الآنية به ولا تطول حياة الاناء اكثر من ثلاث سنوات ويرشح منها بعض الماء الملح الى النار فتتولد منه غازات مضرّة بصحة الحيوان والنبات

ومن التضايا الطبيعية المتررة ان السائل الذي يغلي على درجة معلومة من الحرارة في الهواء يغلي على درجة اوطأ منها اذا قلّ الهوا الذي فوقه او تزع أكثره فاذا سخنت الماء في اناء الى درجة ٨٠ يميزان ستفراد لا يغلي لان درجة الغليان العادية في ١٠٠ يميزان ستفراد ولكنك اذا افرغت الهواء من فوقه بمفرقة الهواء غلا حلالاً فكلماً قل ضغط الهواء سهلت استخاله الماء الى بخار . ومن التضايا المتررة أيضاً ان في بخار الماء العالي ما يكفي من الحرارة لاغلا سائل آخر مما يغلي بجمارة اقل من حرارة الماء الاول فاذا اغلينا ماء مكتنوقاً بجمارة ١٠٠ ستفراد وكان يجانبه ماء آخر فترغ بعض الهواء من فوقه حتى صار يمكن اغلاؤه بجمارة ٧٠ ستفراد مثلاً فبخار الماء الاول اذا اجري حول اناء الماء الثاني سخنة واغلاؤه بدون نار

وعلى هاتين التضيبتين الطبيعتين بنى الدكتور بك امتنباطة وذلك انه صنع آلة كبيرة فيها ثلاثة آنية يوضع فيها الماء الملح ويفرغ الهواء من فوقها ويكون الاناء الاول منها أكثر هواء من الثاني والثاني من الثالث وصفها على السلوب حتى تحسى بالبخار

لا بالنار مباشرة فيطلق البخار الحار تحت الاناء الاول فيستحيل ماء بخاراً بسهولة  
ويحب هذا البخار من منفرة الهواء ويجري حول الاناء الثاني فيحفظه ويستعمل الماء  
الذي فيه بخاراً فيسحب منه منفرة الهواء ويستعمل لتسخين الاناء الثالث . ويمكن  
الاكتفاء باناء واحد كما لا يخفى . فاحكام الآلية بالبخار يسهل توزيع الحرارة عليها كلها  
ويمنع تولد الرواسب على بعض اجزائها وتفرغ الهواء منها يسهل تبخر الماء ولا يبقى داعياً  
لاشتداد الحرارة تحتها فتبقى الآلية سليمة مدى الدهر وبمرع نجد الملح الذي فيها على ما تقدم

### معامل كرب

لا يخفى ان كرب الكير توفي سنة ١٨٨٧ فظن البعض ان ابنه لا يجدو جذوه  
في توسع نطاق اعماله ونشيت شهرته ولكنه عمل ما ينوق المتظر منه . فاول شيء عمله  
بعد موت والده انه وهب لاهالي مدينة اسن التي فيها المعامل خمسة عشر الف جنيه  
لاصلاحها ثم خصص خمسين الف جنيه لاعانة الفقراء والمرضى من العملة الذين خدموه  
وخدموا اباه من قبله او الذين تصيبهم مصيبة وهم يعملون في معاملوه . وتظهر نتيجة ذلك  
من انه في اعتصاب التال الاخير في جنوبي جرمانيا اعتصب منه الف عامل وتركوا  
العمل حول معامل كرب واما التال الذين في معاملوه فلم يشاركوم في ذلك بل بقوا  
في اعمالهم مع ان اجورهم بنيت على حالها

وتعامل كرب تصنع الاسلحة الآن لكل دول الارض ما عدا فرنسا ولها وكلاء  
سربون في كل مملكة . ومساحة ارض المعامل الف فدان ويحاطها قرية للعمال فيها  
ثمانية آلاف بيت وفي كل بيت ساحة وحديقة صغيرة . وكان عدد العمال منذ ثلاث  
سنوات عشرين الفاً وهو الآن اكثر من خمسة وعشرين الفاً وجميع اقسام المعامل متصلة  
بمكتب المدير بالتلغراف والتلنوتون وهذا المكتب متصل باسلاك التلغراف برّاً وبحراً  
بكل بلدان المسكونة . ولهذه المعامل ثلاثة مناجم فتم قرب اسن و٥٤٧ منجم جديد في جرمانيا  
ومناجم اخرى في اسبانيا واربعة مسابك في اماكن اخرى من اوربا وبيدنان لامتجان  
المنافع طوله نحو ١٧ كيلو متراً وبيدنان آخر طوله سبعة كيلومترات ونصف واربع بواخر  
في الاوقيانوس واحد عشرون كيلومتراً كبيراً و١٥٤٢ كوراً و٨٢ مطرقة بخارية ثقلها من ١٠  
كيلو غرامات الى خمسين الف كيلو غرام و٤٥٠ آلة بخارية قوتها من حصانين الى  
الف حصان و٤٥ آلة بخارية للسكك الحديدية . ويحرق في هذه المعامل وبواخرها كل

يوم أربعة آلاف طن من الفحم الحجري ونحو أربعين ألف متر مكعب من الغاز ويستعمل فيها من أربع مئة إلى ألف وخمسة مئة طن من الحديد

### صنع الصوف

تابع ما قبله

تقسم ان النيل يدوب في الحامض الكبريتيك الثقيل فيستعمل مذوبة لصنع الصوف على هذه الصورة: يضاف الى جزء من النيل المحقوق أربعة اجزاء او خمسة من الحامض الكبريتيك المدخن فيخل فيه اثقالاً يشبه الذوبان ثم يصب هذا المحلول في اناء فيه ماء ويغطس الصوف مدة أربع وعشرين ساعة ويخرج منه ويعصر وينقل الى اناء مملوء بالماء بعد ان يذاب فيه كربونات الامونيا او الصودا او البوتاسا ويغلى مدة والغالب ان يوسس الصوف بالشب الابيض قبل صبغوه بالنيل

ويصغ الصوف ازرق بالصغ المعروف باسم فروسيانيد الحديد او الازرق البرسياني على اسلوب من هذين الاسلوبين الاول ان يغطس في مذوب ملح حديدي مثل اعلى كبريتات الحديد او اعلى نترات الحديد حتى يتشبع منه ثم يغطس في مذوب فروسيانيد البوتاسيوم في الماء بعد ان يحض بالحامض الكبريتيك . والاسلوب الثاني ان يغطس في مذوب فروسيانيد البوتاسيوم او فروسيانيد البوتاسيوم (اي بروسيات البوتاسا الاصفر او الاحمر) في الماء الذي اضيف اليه قليل من الحامض الكبريتيك والشب الابيض وينشر في غرفة مظلمة الهراء فيها قليل من البخار المائي لكي تزيد حرارتها ويزيد فعل اكسين الهراء بالصغ فيخل الفروسيانيد او الفريسيانيد ويتولد منها حامض هيدروسيانيك ويرسب على الالياف فروسيانيد الحديد او الازرق البرسياني . وقد استنبط بعضهم اسلوباً جديداً منذ مدة وهو ان يستخضر مذوب فروسيانيد البوتاسيوم وكلوريد القصدير وحامض طرطريك وحامض اكساليك فيحمى هذا السائل ويوضع الصوف فيه مدة فالحامض الاكساليك يذيب الازرق البرسياني . والحامض الطرطريك يزيد لمعان الصباغ

وقد يصغ الصوف ازرق ايضاً بالنورة وملح نحاسي على هذا الاسلوب : يغلى النيم في الماء ويضاف الى محلوله شيء من الشب الابيض وزبدة الطرطير وكبريتات النحاس فيغلى الصوف في هذا السائل ثم يغلى في مائل فيه بقم وبروتوكوريد القصدير والشب الابيض وزبدة الطرطير ليصنوا لونه

## عمل البرشان

تصنع آلة من الحديد كالكماشة اذا اطقت يبنى فيها فتحة رقيقة تُخنف بها كخفن البرشان ويجعل الدقيق الجيد بالماء حتى يصير كالعصيدة ثم تدفن الآلة بقليل من الزيت ان الدهن ونخن قليلاً ونصب العصيدة فيها ونخن ايضاً فنخرج العصيدة منها رفاقاً فيضرب عليها بانبوبة محدة فنقطع منها قطعاً مستديرة . ويلون البرشان بالالوان المطلوبة بمرج العصيدة بالأصباغ دائبة في الماء او مدقوقة دقاً ناعماً ويجب ان تكون خالية من كل المواد السامة . فالبرشان الاسود يصنع بالهياض الناعم او بالخبر الصيني والاحمر بالنقوة او بالدودة والاصفر بالزعفران او بالكركم والازرق بالازرق البروسياي او بمذوب فروسيانيد الحديد وكبريتات الحديد والسنجي بالصيغ الاحمر والازرق

## حبر مطايح الحجر الانكليزي

يصنع بمرج ١٢ جزءاً من مسحوق اللك وثمانية من المصطكي وبناب المسحوقان في جزء من الترسينا البديقي على النار . ثم يرفع عن النار ويضاف اليه ١٦ جزءاً من الشمع و٦ من النخم و٦ من صابون النخم بعد تقطيعه ويخرج به ١١ جزءاً من الهياض . ويغلى هذا المزيج ويخرج جيداً ثم يترك حتى يبرد قليلاً ويصب وهو سائل على بلاطة ويقطع قطعاً حينما يبرد ويجمد

## عبدان الكبريت اليابانية

تصنع المادة الملتهبة التي توضع على هذا العبدان من جزء من دقيق القمح وجزء ونصف من الكبريت وثلاثة اجزاء وربع من ملح البارود او من خمسة اجزاء من الهياض و ١١ من الكبريت و ٢٦ الى ٤٠ من البارود فيجلب هذا المساحيق بالالكحول وتصنع منها قطع صغيرة ويخفف . وقال الاستاذ بجر انها تصنع اما من ٢ اجزاء من الهياض وثمانية من زهر الكبريت و ١٥ من ملح البارود الناعم او من جزئين من دقيق قمح الصنوبر الناعم واربعة من زهر الكبريت وسبعة من ملح البارود الناعم جداً . ويقطع الورق قطعاً صغيرة مربعة وتلف القطع ويوضع في كل منها نحو ثلاثين فتحة من هذا المزيج فتكون مثل العبدان اليابانية

## المناظرة والمراسلة

قد رأينا بعد الاحبار وجوب فتح هذا الباب لتختار ترغيباً في المعارف وانهاضاً للهمم وتحميماً للازمان .  
ولكن العلة في ما يدرج فيه على اصحابه نخص برأيه كلوه . ولا تدرج ما خرج عن موضوع المنطق وتراعي في  
الادراج وعدم ما ياتي : (١) المناظر والنظير مشتقان من اصل واحد فهما مشترك بظنك (٢) انما  
الفرض من المناظرة الوصول الى الحقائق . فاذا كان كاشف اغلاط غيره عقيباً كان المتعرف باغلاط واعظم  
(٣) خير الكلام ما قل ودل . فالملامات الوافية مع الاجياز تختار علم المطبلة

### اصلاح خطي

حضرة منشي المنطق الناضلين

اني اشكر حضرة البارح نسيم افندي الحلوي على نظري في نظام الكون . والنصد ما  
جاء في هذه المقالة هو ان مادة السيارات تكبر جرماً وتخف وزناً كلما ابتعدت عن  
الشمس ونقل جرماً وتريد وزناً كلما اقتربت منها اي ان مادة زحل اخف من مادة  
المشتري لان درجة حرارتها على ما يظهر اشد فهي بالطبع اكثر ثقلنا واخف وزناً من  
مادة المشتري واكبر جرماً وزناً لوزن . ولكن هذا لا يلزم عنه ان يكون جسم المشتري  
كله اصغر من جسم زحل كلوه وهكذا في الباقي . وهذا هو سبب الخطأ في الفقرة التي  
اعترض عليها حضرتي وعلى كل حال فاني اشكر فضلك على تنبيهي الى هذا الخطأ  
اسكندر شاهين

اسيوط

### صرعة تاثير الايومورفين

حضرة منشي المنطق الناضلين

احضر اليّ البوليس ذات يوم في استنبالية بور سعيد ببرياً يبلغ من العمر ٥٣ سنة  
في حالة سكر الكحول شديداً فرأيت فائد الشعور بارد الجسم جداً ضعيف النبض بطيئة  
لا حراك به فاردت ان اعطيه مقيماً سريع التأثير في غير السيل الهضمي ولم يكن  
لدي وقتئذ غير الايومورفين الذي لم يسبق لي قط ان استعملته في الطب العلمي .  
فجهزت محلولاً بنسبة ١/١٠ وحقنته تحت الجلد بمشر نقط من هذا المحلول (اي يستجرام واحد  
من الايومورفين) ولما لم تحصل نتيجة بعد عشر دقائق ادخلته الى الاستنبالية وبعد ساعة

عدت اليه وسألت من كان منوطاً بخدمته عما اذا كان تقيماً فاجاب انه تقيماً بعد الحفنة  
بمخمس وثلاثين دقيقة فجهزت له جرعة معرقة ومدرة وامرت ان يزداد في نعطية وتدنته  
ومع هذا كله لم يبق من غلظه الا في اليوم التالي  
ولم اكن بعد هذه التجربة على ثقة تامة من سرعة تأثير هذا الجوهر التي نعلها طبياً فلم  
ار فائدة من تكريرها مرة اخرى اذا نيسر لي اعطاه الطرطير المقيء لانه قد يحدث  
التي في اقل من المدة المذكورة اي ٢٥ دقيقة . وبعد اقل من اسبعين دعيت الى  
شخص يبلغ من العمر نحو ٢٥ سنة يو عسر شديد في التنفس وازدياد في سرعه فخطرت لي  
ان اخذ معي زجاجة الابهومورفين التي كنت جهزتها للمريض الاول وقد اضطررت  
للعود الى هذا الدواء لصعوبة الحصول على دواء في منتصف الليل ولا سيما وان المتزل  
الذي فيه المريض بعد عن الاجزاعات

فلما وصلت الى المريض سمعت عن بعد خراخر رطبة مصاحبة للشهيق والزفير  
ووجدت نبضه سريعاً جداً وخفيفاً وجمماً وملازمة مغفورة بالعرق فخطرت لي حالاً ان  
عسر التنفس ناتج عن اعاقه دخول الهواء وخروجه الى الصدر ومنه لتراكم المواد المخاطية في  
المسالك التنفسية فبادرت الى اعطائه حفنة مشتملة على سترجم واحد من الابهومورفين فبعد  
ثلاث دقائق احس بشيخان عقبه التي حالاً وبعد نصف ساعة اعطيته حفنة من  
كلوريدرات المورفين ليستريح وينام

فأكدت هذه المرة سرعة تأثير هذا الجوهر واضفته الي بعض الادوية التي احملها  
تائماً للحن تحت المجلد ونسبت تأخير تأثيره في المريض الاول الى حالة خدر مجموعته  
العصي وبطء تأثيره بالمنبهات ( بسبب تأثير الالكحول المستمر ) كالا بهومورفين لان هذا  
المقيء لا يحدث التي الا بتأثيره في المجمع العصبي

محمد القلماوي

حكيم باسبالية بورت سعيد

### الجذام

يظهر من احصاء الجذومين في المراكز التي عرفت احصاءها انه قلماً يخلو بلد من  
بمجموم وقد اعتاد الاهالي على مخالطة الجذومين وغيرهم من الذين بهم امراض معدية  
فيما كلونهم وبشاريونهم وذلك موجب لانتشار العدوى كما لا يخفى وقد علمنا ان في  
ادارة الاوقاف امهلاً زائفة عن فقائها وهذه الاموال لم يقصد بها الذين وقوها الا ان تنفق

في سبيل البر وإي عمل أبر من ان ينشأ مستثنى للمصايين بالجذام بعالمجون فيه تخفيفاً  
لمصايهم ومنعاً لانتشار العدوى منهم الى غيرهم  
وقد شاهدت في محطة ديروط ثلاثة اولاد اخوين واختاً لاب واحد وام واحدة  
عمر اكبرهم نحو ٢٤ سنة وعمر الاصغر نحو ١٨ سنة والثلاثة خرس وطرش اخذا ذلك  
بالارث عن جدتهم لايبهم فانها كانت خرساء وطرشاء ولم تظهر هذه الآفة في ايهم بل  
ظهرت فيهم وهذا مما يؤيد ما ذكرته عن الوراثة المرضية وكون فعلها في بعض الآباء  
ثم ظهورها في اولادهم  
تقولا شجاده

الوكيل العمومي للمنتطف

### مسئلة غرض الاشجار

حضرة منثي المنتطف المحترمين

اطلعت على ما اعترض به عليّ حضرة الاديب نعم افندي شفيق في حل المسألة  
ذات الجائنة ولا يخفى على حضرة ان منطوق المسألة لا يستدعي ذكر البرهان فانما كان لا  
بدل منه فليطلب من غيري لاني لست من فرسان هذا الميدان واذا لم يعجب زعمي  
للاشجار على هذه الصورة فليقلعها ويترعها على صورة اخرى

امين طامس

شيين الكوم

[المنتطف] ان جميع المسائل الهندسية تستدعي اقامة البرهان فحضرة السائل مصيب  
في طلبه ولكن ذلك لم يكن ظاهراً في منطوق السؤال وهذا يقوم عذراً لحضرة الذي  
حل المسألة اذا لم يكن معناداً على حل المسائل الهندسية . اما نحن فلم ننسب الي ورود  
البرهان او عدم وروده لاسباب لا محل لاستيفائها هنا . ويظهر لنا ان صورة الحل  
صحيحة وان البرهان على صحتها ممكن فعسى ان ينسب اليها الرياضيون

## باب الزراعة

مستبل القطن المصري

للقطن المصري مناظران كبيران اميركا في المغرب والمند والصين في الشرق اما  
اميركا فبلاد فسيحة وقطنها جيد بعضه كالقطن المصري او اجود منه وأكثره دون