

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 التفر انساع سطحها نحو ٦٠٠ قدم مربعة وعمتها نحو قدم واحدة ونحس الآنية بالنار فتبخر الماء ويبقى الملح فيها ولا بد من ان يرسب شيء منه على هذه الآنية ويلصق بجديدها تحملاً باملاح المغنيسيا فيفسد الحديد الآنية به ولا تطول حياة الاناء اكثر من ثلاث سنوات ويرشح منها بعض الماء الملح الى النار فتولد منه غازات مضرة 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 الهراء الذي فوقه او ترع أكثره فاذا سخنت الماء في اناء الى درجة ٨٠ ييزان مستفراد لا يغلي لان درجة الغليان العادية في ١٠٠ ييزان مستفراد ولكنك اذا افرغت الهواء من فوقه بمفرقة الهواء غلا حلاً فكلاً قل ضغط الهواء سهلت استخالة الماء الى بخار . ومن التضايا المتررة أيضاً ان في بخار الماء العالي ما يكفي من الحرارة لاغلاء سائل آخر ما يغلي بجمارة اقل من حرارة الماء الاول فاذا اغلينا ماء مكتنوقاً بجمارة ١٠٠ مستفراد وكان يجانبه ماء آخر فترغ بعض الهواء من فوقه حتى صار يمكن اغلاؤه بجمارة ٧٠ مستفراد مثلاً فبخار الماء الاول اذا اجري حول اناء الماء الثاني سخنة واغلاء بدون نار

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

لا بالنار مباشرة فيطلق البخار الحار تحت الاناء الاول فيستحيل ماء بخاراً بسهولة
ويحب هذا البخار منة بمنزلة الهواء ويجري حول الاناء الثاني فيحتمل ويستحيل الماء
الذي فيه بخاراً فيسحب منه بمنزلة الهواء ويستعمل لتخزين الاناء الثالث . ويمكن
الاكتفاء باناء واحد كما لا يخفى . فاحكام الآلية بالبخار يسهل توزع الحرارة عليها كلها
ويمنع تولد الرواسب على بعض اجزائها وتفريغ الهواء منها يسهل تبخر الماء ولا يبقى داعياً
لاشتداد الحرارة تحتها فتبقى الآلية سليمة مدى الدهر وبسرعة تجهد الملح الذي فيها على ما تقدم

معامل كرب

لا يخفى ان كرب الكبير توفي سنة ١٨٨٧ فظن البعض ان ابنة لا يجدو حذوه
في توسع نطاق اعماله ونشيت شهرته ولكنه عمل ما ينوق المتظر منة . فاول شيء عمله
بعد موت والده انه وهب لاهالي مدينة اسن التي فيها المعامل خمسة عشر الف جيب
لاصلاحها ثم خصص خمسين الف جيبه لاعانة الفقراء والمرضى من العملة الذين خدموه
وخدسوا اياه من قبله او الذين نصيبهم مصيبة وم يعملون في معاملوه . وتظهر نتيجة ذلك
من انه في اعتصاب التال الاخير في جنوبي جرمانيا اعتصب منة الف عامل وتركوا
العمل حول معامل كرب واما التال الذين في معاملوه فلم يشاركون 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
سريون في كل مملكة . ومساحة ارض المعامل الف فدان وبجانبها قرية للعمال فيها
ثمانية آلاف بيت وفي كل بيت ساحة وحديقة صغيرة . وكان عدد العمال منذ ثلاث
سنوات عشرين الفاً وهو الآن أكثر من خمسة وعشرين الفاً وجميع اقسام المعامل متصلة
بمكتب المدير بالتلفراف والتلننن وهذا المكتب متصل باسلاك التلفراف برّاً وبحراً
بكل بلدن المسكونة . وهذه المعامل ثلاثة مناح فتم يقرب اسن و٥٤٧ منجم حديد في جرمانيا
ومناح اخرى في اسبانيا واربعة مناحك في اماكن اخرى من اوربا وبيدان لامتحان
المنافع طوله نحو ١٧ كيلو متراً وبيدان آخر طوله سبعة كيلومترات ونصف واربع بواخر
في الاوقيانوس واحد عشراًوناً كبيراً و١٥٤٢ كوراً و٨٢ مطرقةً 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 . ويجرق 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 أن النيل مذوب في الحامض الكبريتيك الثقيل فيستعمل مذوبة لصنع الصوف على هذه الصورة: يضاف إلى جزء من النيل المحرق أربعة أجزاء أو خمسة من الحامض الكبريتيك المدخن فيخل فيه اثقالاً يشبه الذوبان ثم يصب هذا المحلول في إناء فيه ماء ويفطس الصوف مدة أربع وعشرين ساعة ويخرج منه ويعصر وينقل إلى إناء مملوء بالماء بعد أن يذاب فيه كربونات الامونيا أو الصودا أو البوتاسا ويغلى مدة والغالب أن يوسس الصوف بالشب الأبيض قبل صبغوه بالنيل

ويصنع الصوف الأزرق بالصنع المعروف باسم فروسيانيد الحديد أو الأزرق البرسياني على أسلوب من هذين الأسلوبين الأول أن يفطس في مذوب ملح حديدي مثل أعلى كبريتات الحديد أو أعلى نترات الحديد حتى يتشبع منه ثم يفطس في مذوب فروسيانيد البوتاسيوم في الماء بعد أن يحمض بالحامض الكبريتيك. والأسلوب الثاني أن يفطس في مذوب فروسيانيد البوتاسيوم أو فروسيانيد البوتاسيوم (أي بروسيات البوتاسا الأصفر أو الأحمر) في الماء الذي أضيف إليه قليل من الحامض الكبريتيك والشب الأبيض وينشر في غرفة مظلمة الهراء فيها قليل من البخار المائي لكي تزيد حرارتها ويزيد فعل أكسجين الهراء بالصنع فيخلل النروسيانيد أو الفروسيانيد ويتولد منها حامض هيدروسيانيك ويرسب على الألياف فروسيانيد الحديد أو الأزرق البرسياني. وقد استنبط بعضهم أسلوباً جديداً منذ مدة وهو أن يستخضر مذوب في فروسيانيد البوتاسيوم وكلوريد القصدير وحامض طرطريك وحامض أكساليك فيحمى هذا السائل ويوضع الصوف فيه مدة فالحامض الأكساليك يذيب الأزرق البرسياني. والحامض الطرطريك يزيد لمعان الصباغ

وقد يصنع الصوف الأزرق أيضاً بالنقوة وملح نحاسي على هذا الأسلوب: يغلى النعم في الماء ويضاف إلى محلوله شيء من الشب الأبيض وزيادة الطرطير وكبريتات النحاس فيغلى الصوف في هذا السائل ثم يغلى في سائل فيه بقم وبروتوكوريد القصدير والشب الأبيض وزيادة الطرطير ليصنوا لونه.

عمل البرشان

تصنع آلة من الحديد كالكماشة اذا اطقت يبنى فيها فتحة رقيقة تخفيها كخفن البرشان ويجعل الدقيق الجيد بالماء حتى يصير كالعصيدة ثم تدفن الآلة بقليل من الزيت او 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 بالاصباغ ذائبة في الماء او مدفوفة دقاً ناعماً ويجب ان تكون خالية من كل المواد السامة . فالبرشان الاسود يصنع بالصاب الناعم او بالخبير الصيني والاحمر بالنقوة او بالدودة والاصفر بالزعفران او بالكركم والازرق بالازرق البروسياي او بمذوب فروسيانيد الحديد وكبريتات الحديد والسنجي بالصيغ الاحمر والازرق

خبير مطايح الحجر الانكليزي

يصنع بمرج ١٢ جزءاً من مسحوق اللك وثمانية من المصطكي ويذاب المسحوقان في جزء من التربينيا البديقي على النار . ثم يرفع عن النار ويضاف اليه ١٦ جزءاً من الشمع و٦ من النشم و٦ من صابون النشم بعد تقطيعه ويمزج به ١١ جزءاً من الهباب . ويغلي هذا المزيج ويمزج 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 النشم وجزء ونصف من الكبريت وثلاثة اجزاء وربع من ملح البارود او من خمسة اجزاء من الهباب و ١١ من الكبريت و ٢٦ الى ٢٠ من البارود فيجلب هذا المساحيق بالاكحول وتضع منها قطع صغيرة ونجفف . وقال الاستاذ بجر انها تصنع اما من ٢ اجزاء من الهباب 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 فنحن في المعارف وانها صا للهيم ونسباً للاذمان .
ولكن العلة في ما يدرج فيه على اصحابه نفس برائة منه كله . ولا تدرج ما خرج عن موضوع المنطق ونزاعه في
الادراج وعدم ما ياتي : (١) المناظر والنظير مشتقان من اصل واحد فـ انظر نظرك (٢) اما
الغرض من المناظرة الدوصل الى الحقائق . فاذا كان كاشف اغلاط غير عقيبها كان المتعرف باغلاط واعظم
(٣) خبر الكلام ما قل ودل . فالملامات الوافية مع الامجاز تخالف علم المطبلة

اصلاح خطاي

حضرة منشي المنطق الناضلين

اني اشكر حضرة البارح نسيم افندي الحلوي على نظره 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 كله 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 الايوسورفين

حضرة منشي المنطق الناضلين

احضر الي البوليس ذات يوم في اسبانية بور سعيد بربرياً يبلغ من العمر ٥٣ سنة
في حالة سكر الكحول شديد فرأيت فائد الشعور بارد الجسم جداً ضعيف النبض بطيئة
لا حراك به فاردت ان اعطيه ميثاقاً سريع التأثير في غير السيل الهضمي ولم يكن
لدي وقتئذ غير الايوسورفين 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 الايوسورفين) ولما لم تحصل نتيجة بعد عشر دقائق ادخلته الى الاستنالية وبعد ساعة

عدت اليه وسألت من كان منوطاً بخدمته عما اذا كان تقيماً فاجاب انه تقيماً بعد الحفنة
بمخمس وثلاثين دقيقة فجهزت له جرة 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 الحقي 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 فخطر لي
ان اخذ معي زجاجة الابهومورفين التي كتبت جهزتها للمريض الاول وقد اضطررت
للعود الى هذا الدواء لصعوبة الحصول على دواء في منتصف الليل ولا سيما وان المنزل
الذي فيه المريض بعد عن الاجزاخانات

فلما وصلت الى المريض سمعت عن بعد خراخر رطبة مصاحبة للشهيق والزفير
ووجدت نبضه سريعاً جداً وخفيفاً وجمماً وملازمة مغفورة بالعرق فخطر 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 ستجرام واحد من الابهومورفين فبعد
ثلاث دقائق احس بشيخان عقبه التي حالاً وبعد نصف ساعة اعطيته حفنة من
كلوريدرات المورفين ليستريح وينام

فناكدت هذه المرة سرعة تأثير هذا الجوهر واضفته الي بعض الادوية التي احملها
دائماً للحقن تحت الجلد ونسبت تأخير تأثيره في المريض الاول الى حالة خدر مجموعته
العصي وبطء تأثيره بالمنبهات (بسبب تأثير الالكحول المستمر) كالا بهومورفين لان هذا
القي 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
بجذوم وقد اعتاد الاهالي على مخالطة الجذومين وغيرهم من الذين بهم امراض معدية
فيآكلونهم وبنهاريونهم وذلك موجب لانتشار العدوى كما لا يخفى وقد علمنا ان في
ادارة الاوقاف امولاً زائنة عن نفقاتها وهذه الاموال لم يقصد بها الذين وقتوها الا ان تنفق

في سبيل البر وإي عمل ابر من ان ينشأ مستحق 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 شخير في حل المسألة
ذات المجائة ولا يخفى على حضرتي ان منطوق المسألة لا يستدعي ذكر البرهان فاننا كان لا
بدل منة فيطلبه من غيري لاني لست من فرسان هذا الميدان واذا لم يعجب زرع
للأشجار على هذه الصورة فليقلعها ويررعها 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 معتاداً على حل المسائل الهندسية . اما نحن فلم نتبه الى 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

للطن المصري مناظران كبيران اميركا في المغرب واهند والصين في الشرق اما
اميركا فبلاد فسيحة وقطنها جيد بعضه كالطن المصري او اجود منه وأكثره دون