

١ - عجائب التركيب

المناعي في المسكين

٢ - حفظ الطعام

بالحرارة والبرد

١ - عجائب التركيب الصناعي في المستقبل

قال احدكم في تحديد القدر قولاً مأثوراً، اذ وصفه بأنه « الثروة وقد وضعت في غير موضعها ». فبقار الفحم الذي يتجمع في مخزن من مخازن الفحم يصلح اذا احسن استعماله لتسيير سفينة بخارية وإهباب الذي يدمر في الفضاء من المداخل من افضل المواد لصنع الحجر الذي تطع به الصحف والكتب

فهم العلماء في المستقبل سوف لا يتجه الى ابداع مواد وعروض جديدة فقط بل سوف يزداد امحاجاً الى حسن توزيع المواد والعروض المعروفة الآن وحسن استهلاكها اي تحويل القدر الى ثروة او استعمال التفايات في صنع مواد تحبب منها فائدة ما. وخلق الثروة له سيلان :

الاول - الابداع اي ابداع اشياء جديدة لاعهد الناس وللطبيعة بها من قبل وهذا عمل محدود والثاني - تحويل المواد المعروفة الآن الى بحار جديدة وهذا عمل لا حد له

فقد تعلمنا في المدارس ان المادة لا تخلق ولا تلتشى. أي ان عدد الذرات في الطبيعة ثابت لا يتغير تقريباً. ولكن الاشكال التي تتخذها الذرات تتغير. فناصر الكربون والايديروجين والتروجين قد تتحد بناصر اخرى فتتخذ الونق الاشكال بل الونق الونفا وغطاء الطبيعة لا يكادون يدركون مدى هذا الصل وسعة لطاقه. فكل سنة يأتينا العلماء بمركبات جديدة صنعوها من هذه الناصر لم تكن معروفة في السنة التي قبلها. فقد تتحد هذه الناصر في شكل معين فتكون تراباً أو حصى في حديثك ثم يسير جداً اذا شئت ان تتابعه وقد تتحد كذلك في شكل معين آخر فتكون عقاراً طيباً مفيداً ضرورياً تدفع من الفرام الواحد منه عشرات الجنيهات

فالمسألة لا تهم كغير مسألة ترتيب الثمرات العادية ترتيباً معيناً. ونحن اذا نظرنا عن الحلات الباهرة التي تقدم في بعض الشادق ونسمع عن الفاسد التي كانت تتلأل على بحر البدة الرشيدة مدام فلان وفي خواصها يجب ان نتذكر ان تلك الماسات هي نفس العنبر الاسود الذي يحرق في المعامل وقاضرات سكك الحديد.

في اوائل القرن التاسع عشر فاز كيميائي ألماني يدعى وهران بتركيب مادة تدعى «يوربا» في العمل ففتح بذلك ميداناً رحباً أمام مبدعي الكيمياء. كان الكيماويون والعلماء بوجه عام قبل ذلك يعتقدون ان المادة نواتج نوع طبيعي اي حي ولا يمكن ان يركب في معمل الكيماوي بوجه من الوجوه ونوع غير عضوي أي غير حي يوجد في الطبيعة ولكن يمكن ان يركب في معمل الكيماوي فكانت مادة «انيوربا» أولى المواد الضوية او الطبيعية او الحية التي ركبت في المعمل. أي ان الكيماوي يتركبها جاري الحياة. والراي السائد الآن في الاوساط العلمية انه لا توجد مادة ما على الاطلاق لا يمكن ان يركب في المعمل اذا عرفت السبل الى ذلك.

فندما توجد مادة جديدة في الطبيعة يحلها الكيماويون ثم يحاولون ان يبدوا تركيبها بالصناعة. فثمة مواد تحتاج الى مقادير كبيرة منها ولكنها لا توجد في الطبيعة الا في مقادير صغيرة فاذا استطنا ان نركبها بالصناعة من مواد رخيصة استطنا ان نصنع منها المقادير الكبيرة التي تحتاج اليها على اهنون سبل. فركبات الثروات مثلاً التي تصلح لتسميد المزروعات اصحابها من مصدر حيوي ولكن الموجود منها محدود وآخذ في النقص لذلك حاول العلماء ان يصنعوها بالتركيب الصناعي من الهوا والماء فنازوا بذلك بعد جهد عظيم وصارصع هذه الاسمدة اسهل من سحب الارض التي توجد فيها بالطبيعة.

فكيماوي المستقبل سوف يرمي الى اصابة هدف عظيم وهو السيطرة سيطرة كاملة على المادة حتى يستطيع ان يضع القدر في مكانه اي حتى يستطيع ان يخلق الزروة من القدر والمواد المنيدة من الثغابا والمواد المنبوذة. وقد خطونا حتى الآن خطوات عظيمة نحو هذا الهدف العظيم فالقدر او الثغابا التي تنشأ عن احماه الفحم لتوليد غاز الاستصباح لا تطرح جانباً بل يجمع ومنها تصنع ميثان بل الوف من المركبات الجديدة المعروفة باسم مركبات قطر ان الفحم الحجري وهي تختلف من ازمى الاصباغ وابدعها الى السكرين وهو أحلى من السكر الطبيعي ميثان الاضاف ومن هذه المركبات الصنع المشهور بالصنع النبي واصله طبيعي اذ كان يستخرج من نبات الية وقد اشتهرت به الهند وصنع دم الفرفريت وهو احمر اللون وكان يستخرج من نبات الفوة وعطر القانالا الذي يستعمل في عمل المكراوات والمرببات وكان يستخرج قبلا من نبات القانالا والحبر الاسود الذي يتعمله المصورون وكان يستخرج من حبر الاخطبوط— جمع هذه المواد

كان الإضهاد في استخراجها عن مصادر صعبة وسكن تصنيع الآر في المعامل في مقادير كبيرة رخيصة بحملها في شاول كل واحد

خدوا موضوع الطيور. فقد كان الأنازي في آسيا يعتمد في استخراج الطيور على البساتين كالورد وانياسين والصندل والخيرات كقران المسك وحوت اسبريم التي تؤمن برخ حنولاً مشعة بالأزهار العطرية يستخرج عطرها وينصب به كؤوساً في جنوب فرنسا في بلدة غرامس وفي وادي سمرالنج في تركيا وبله ريان التي ارتق بحمل بصنع الطيور من مواد غير عطرية أو تركيب عطوراً جديدة

فاللادة الاساسية في عطر الورد مثلاً تدعى جرابيول والمادة الاساسية في ماء الزهر تدعى يروولي وقد ركبوها وغيرها كذلك تركيباً صناعياً من خلفات الفهم المعروفة بقطران الفهم الحجري يقول الأستاذ لوانالم والمختط الاكبري في كتابه دعالم المستقبل الجيب وأنه يرجح ان أطمية الانسان في المستقبل ووقوده وملاسه والمواد الكيماية التي يحتاج اليها سوف تركيب تركيباً صناعياً من الهواء والماء والمادة الخشبية التي في النبات وتعرفها باسم «الفلولوس»

وعنده ان الكيمايين سيكتفون عن طريقة تمكنهم من تحويل السلولوس وهو مادة لا ينضمها الانسان ولا فائدة غذائية له منها الى نشاء فتصير قاعدة من قواعد غذائه ويوفر بذلك شيئاً كثيراً من عناء بعض ضروب الزراعة ومشاقها. ولا يخفى ان الحرير الصناعي يصنع من السلولوس أيضاً. فاذا تم ما يستعد الأستاذ لو انه سيتم أصبحت المادة الخشبية في جذع شجرة مصدراً للنشاء الانساني اذا عولجت بأسلوب معين ومصدراً للجوارب حريرية اذا عولجت بأسلوب آخر ولا بد ان يكون في معامل المستقبل مصادر قوية لضوء يشبه ضوء الشمس لكي يستعمل فمه ليل نهار استعمالاً مطرداً وفقاً لرغبة الانسان وحاجة العمل فتجن نعلم من التصوير الشمسي ان لضوء الشمس تأثيراً كيميائياً وكذلك نعلم ان ضوء الشمس الواقع على البشرة يحول مادة معينة في داخلها الى نوع خاص من فيتامين

وهذا التحويل هو احد الاسباب التي تجعل حمامات الشمس تعريض الجسم عارياً لضوئها عملاً صحياً مفيداً. فلا يبدى المستقبل ان يستعمل ضوء الشمس الصناعي اي الصادر من مصابيح خاصة لاسن الشمس قسمها في صنع المطاط «الكاوتش» واعداد نوع مركز جداً من فيتامين يستعمل حتماً وتحويل الكحول الى كينورفورم وما يصنع من هذه المادة من المركبات المتعددة. ثم ان هذا السبل اي عمل التركيب قد يشغل الذرات نفسها. ولكنه قد يكون فيها تريباً جديداً للكهاربها يجعلها ذرات مادة جديدة أي ان تحويل العناصر بعضها الى بعض قد يكون في طاقة علماء المستقبل فقد قرأنا في كتب الاندمين كيف حاول اناخون والداجلون ان يحولوا المواد الرخيصة

الى ذهب . يتبعون في ذلك من الآراء وخيل والا كذيب . ولكن بحتم هذا الشيء
بعضه الى رتبة علم الكيمياء لانه كقولهم في علوم ابحاث يكتشفون حقائق جديدة عن المادة
وتركيبتها وسرورها .

والآن اصح تحويلها الى عناصر مادية عليها واقفة ولكنه ليس حتمية عمدة اي ان قفوة
التحويل قسماً اعظم جداً من «العمدة المادية» او نيته المادية ولكن ما كذبت مبدؤه الآن قد
تكشف طريقاً اصلياً بعد قليل او كبير وعندئذ ماذا فعل ؟ هل تحول المادان الفرعية الى ذهب ؟
كلاً اذا ما التفتد من الذهب متى كثر حتى يصبح رخيصاً . ولكننا نحول الايدروجين مثلاً الذي
يدخل في تركيب الماء الى هليوم لانه يحتاج الى الهليوم ولا نجد مقادير كافية وباعار رخصة سنة
فالبلونات الكبيرة لا ترقع في الجو الا اذا ملئت ايكاسها بأحد هذين الغازين ولكن
الايدروجين غاز ملتهب ويد احترق الهون الانكليزي ر ١٠٩ — B. 101 في شمال فرنسا وهو
مسافر الى الهند . واما هليوم فتاز غير قابل للاحتراق واذا فائدته في وقية السفر الجوي
باللون لا تتدر وتحويل الايدروجين من هذه الناحية الى هليوم افضل وأجدي عن الانسانية
من تحويل الرصاص الى ذهب .

ومن المؤكد ان المواد والعناصر التي سوف يكثر عليها الطلب وتشتد اليها الحاجة بعد سنة
سوف تكون غير المراد والعناصر التي يكثر عليها الطلب وتشتد اليها الحاجة الآن . ومن عجائب تقدم
العلم ان معدناً من المعادن يكون نادراً ثم تكشف طريقة لتحضير مقادير وافرة منه فلا نيك
طويلاً حتى تمتد نواحي الحاجة اليه ويصير استعماله مبدأ بل ضرورياً في عشرات المطالب
والصناعات . فمدن الكروم مثلاً ظل عشرات السنين بعد الكشف عنه وهو شيء نادر لآراء
في معامل البحث العلمي ولكن لما ابتدعت طريقة لتحضيره كثر استعماله ومن ام وجوه هذا
الاستعمال طلاء الحديد به فانفذ الحديد للحضارة لان الكروم لا يصدأ ولا يتآكل

ويرى الاستاذ لو انه لا يبد في المستقبل ان تنشأ مكاتب لتخديم الناصر على مثال المكاتب
المروفة الآن لتخديم الناس والبحث عن اعمال لهم . فيجبه عندئذ صاحب مصنع الى احد
هذه المكاتب ويقول لمديره اني استطيع مثلاً ان انتج كل سنة كذا مئات او آلاف من الاطمان
من معدن البريليوم بسر رخيص في أي سبل استطيع ان امتثلها أي ماذا استطيع ان اعمل بها
حتى لا تبقى معطلة عن العمل فيمد الكيمايون في هذا المكتب الى فحص خواص المعدن وأخيراً
يجدون ان أجزاء معينة في بعض الآلات يصلح لها هذا المعدن مخلوطاً بمادن أخرى فيذاع
هذا النبا فيبيع صاحب المصنع ما يخرجته من البريليوم ويتاول « مكتب تخديم الناصر » حصته
من الربح ويكون الربح التام الكامل ربحاً للانسانية والحضارة معاً

ويح لا ريب فيه أن احيال المستقبل لن تسح بأن يكون في حياتها ككار التبديل في المواد. وقد شوغنا منذ الآن لسير على هذا الطريق فالتبديل أصبح أمراً يجب أن يكون شيئاً واضحاً وأن يجب أن تتجسد قدر الطاقة فالحر في القديم وأورق المستعمل والنسج — كل هذا كان اسلافنا يبتدونه في التواء وتكون مصانع الورق تستعمله الآن في صنع الورق الذي يكتب عليه رسائلنا ونطبع عليه صفحاتنا وكتبنا. إن افراض الترامون تصنع الآن من لبن كان إذا حضض يُطرح عجائباً حتى عبارة بند المواد التي تقدم استعمالها يجب أن تحذف من قوائمنا فن نرى اللب وغيره من الثياب التي تطرح من معاصر المحر صنع زيت جيد للزيت ولا يمد أن يمد إلى محاكم استقبال في أن تطالب كل من يقذف شيئاً بحسب تقاية لأن العير لا بد أن يجد فائدة لكل تقاية

ثم هناك الهواء — هذا الخضم الغازي الذي يحيط بنا ولا نستطيع أن نحيما من دونه — فتد تعودنا أن نغتر إليه على أن فيه نسة الحياة ولكن ناس المستقبل سوف يعلمون أنه علاوة على ذلك مصدر عظيم للطاقة والطعام والياص وغيرها

فتأتي أوكسيد الكربون فيه لازم لحياة النبات ومعظم الطاقة التي نستعملها مواداً كانت طاقة علم أو طاقة بترون هي وليدة نباتات قديمة جداً استعملت هذا الغاز في بناء نسجها ثم دفنت بفعل طبيعي فكان الفحم وكان البترول ولذلك ليس نعمة ما يتبع أن تعلم نحن سر استعمال النباتات لهذا الغاز الذي في الهواء فتستعمله مباشرة لتوليد الطاقة فتوفر ألوف السنين في توليدنا عن طريق النبات

هذه أشنة بيرة جداً مما يستطيع أو مما قد يستطيعه الكيميائي في المستقبل لم نعرض فيها إلا إلى حديث المواد

٢ — حفظ الطعام بالحرارة والبرد

إذا دخل أحدكم دكاناً من دكاكين البقالة المشهورة في القاهرة رأى في نواح مختلفة من الدكان مئات من الملب تمثري على عشرات من اصناف الاطعمة المحفوظة فيها. هنا السكك على اصنافه، وأنواع من الحساء والفواكه والخضروات وغيرها. وإذا كان الدكان منظرًا على أحدث الاساليب كان له غرفة باردة شديدة البرد فيها كل ما يسهل تطرق الفساد إليها. من هذه الغرفة يستخرج لك البائع طناً من استراليا تأخذه فتراء عضاً كأنه من ذبيح العاصم وقد بوقه تقاء من الجرائم. في هاتين التاحيتين من دكان البقالة الحديث تجعل القاعدتان اللتان قامت عليهما

صناعة حفظ النظام الحديثة . والقاعدة الأولى المتشعبة في الاطعمة المخزونة في العلب من قليدية
سبب انحراف الحرارة العادية . والقاعدة الثانية المتشعبة في اللحم الاسفنجي هي قاعدة اسفلان البرد الشديد
والواقع اننا عندما نشكر في المزرع يصبح لنا ان صناعة حفظ الاطعمة وهي صناعة
حديثة كانت من اهم الوسائل التي ابرزت في الاجوال الاقتصادية في طائفة كبيرة من بلدان العالم بل
ان انبعاثها الى حد ما : يظهر في جميع بلدان تجارة قطبية . اذ لا يعرف كيف يستخرج سمب
كبير وخاصة سمب صناعي نجحت . كبر طرائقه في لندن بعيدة عن الارياض . ان يفتدى من دون
الوسائل الحديثة التي تمكن الزارع والتاجر من تعقيم الاطعمة وتبريدها وحفظها من
الفساد . وهذه الاطعمة تشمل الزبدة والقشدة والحضروات والسك واللبن والبيض واللحم
وغيرها من المواد التي يسهل تحللها أو تطرق الفساد اليها

فخروج هذه الاساليب من تجارة الاطعمة من الاحتفاظ بمقادير كبيرة من الاطعمة وفقاً
لطلب وحاج دون قلب الاسعار ثقلاً كبيراً بين كثرة المعروض منها وقلة . فنجح استراليا
وزيدتها وتاج كاليفورنيا وسكك السهون من اسكتلندا والولايات المتحدة الاميركية وغيرها في
مداول يدنا دائماً مع انها ليست العناصر الاساسية التي يقوم عليها غذاؤنا في هذه البلاد
كل هذا اثنا هو ثمرة التفنن الذي احرزناه على ميكروبات التفتن

أدرك الانسان البدائي ظاهرة التفتن في الاطعمة فمد في عصوره الاولى الى تجفيف اللحم
والسك وتدخينها وتعليقها . وعرفت الاقوام الزراعية أسلوباً لحفظ اللبن بتحويله الى زبدة
وجبن وأدرك الفلاحون ان خير طريقة لحفظ الحبوب من التفتن انما تكون بحفظها جافة لا تطرق
اليها الرطوبة . وتعلمت ربات البيوت حفظ بعض الخضروات بتفيمها في الحل، والفواكه بتسكيرها
أو عمل شراب منها .

طريقة التجفيف هي الطريقة الطبيعية لحفظ الاطعمة وهي أقدم الطرق كما تقدم . ذلك ان
المكروبات التي تحدث التفتن من فعيلة الكائنات اذنية التي تعيش وتتكاثر في الاماكن المظلمة
الرطبة فتجفيف ما يمكن تفيمه أو فساده يقيد بعض الشيء منها

وتتضمن طريقة التجفيف كذلك في حفظ بعض الخضروات والثمار فيجفف الفسب والتين
في الصيف والحريف والاستعمال في الشتاء وتجفف الباميا-مثلاً في فصلها لطهي في الشمس الذي
لا توجد فيه غضة طرية وهذا التجفيف يتم بتبريد الثمار أو الخضروات للشمس ولكن طرقاً
مختلفة استنبطت للتجفيف بالصناعة كطريقة امرار الهواء الساخن فوق ما يراد تجفيفه أو
التجفيف في الفراغ ولكن السب الذي يجفف بهما من الطريقتين لا يماثل في نكهته السب الذي
يجفف في الشمس

وبل طريقة التجميد لحفظ الاطعمة طريقة صعبة. فهذه المواد الكيميائية التي تدارم اسباب التلف في الغالبية في هذه السبب هي مادة ملح انطيم ترخص لها ثم لا بد من تصفية بقدار ما يحق من الجراثيم وبمئاتها للجسم الانساني اذا اخذت في مقادير صغيرة معتدلة. فبعض صواب السمك وللحم يكفي لحفظها ان تبقى وتفتح. وفي بعض الاحيان تدخن ابي تعرض للدخان يساعد من حشبه بخرق. لان في دخان الحشبه مادة كيميائية تدعى كروزون تساعد على حفظ الطعام المعرض لها. ومع ان الكروزون مادة سامة الا ان تعرض بعض اللحوم لها لا يجعل هذه اللحوم عرضة للمضغ على ما يظهر.

ومنذ ما اكتشف العلامة الفرنسي الكبير باستور ان التعرض للهواء من الكائنات الحية الدقيقة التي تعرف باسم الميكروبات زاد استعمال المواد الكيميائية في حفظ الاطعمة زيادة عظيمة واتسع نطاقها واهم هذه المواد المستعملة الحامض البوريك والبيوراكس او محمولات منها والحامض السيليك ومادة الفورملايد وبعض مركبات الكبريت فالحامض البوريك والبيوراكس يستعملان كثيراً في حفظ اللبن والزبدة والقشدة وبعض أنواع اللحوم والسمك. اما الحامض السيليك وهو عقار خطير ويرجى في المشروبات الروحية غالباً فيستعمل في حفظ المرشبات. والفورملايد في حفظ اللحم. وهذه المادة الاخيرة سامة. ثم انها تتحد بمادة سنية في اللحم فتجعله عرضة للمضغ ويقال ان ساكن المدينة يتناول في خلال يوم واحد وعن طريق الاطعمة المختلفة المحفوظة التي يأكلها جرعة كبيرة من الحامض البوريك وإن ذلك في مقدمة البواعث على تفاقم ادواء المعدة وما يتولد من تعب الاعصاب.

يضاف الى هذا ان استعمال المواد الكيميائية يجعل الطعام المحفوظ بها وكأنه جديد طازج حالة انه قد يكون في الواقع اخذ يفسد ويتعفن.

ولكن استعمال المواد الكيميائية لحفظ الطعام أصبح غير ضروري. لأن العلم الحديث قد كشف طرقاً جديدة لمنع التعفن من دون أن تضر بالصحة. وبالطريقة الاولى تقتل الجراثيم التي تحدث التعفن بالحرارة. وبالطريقة الثانية يمنع فعلها الضار بالبرد الشديد.

يقال ان مخترعاً فرنسياً كبيراً يدعى آير وضع الاساس لصناعة حفظ الطعام الحديثة باكتشافه سنة ١٧٩٥ ان طهي اللحم حتى يعمق ثم تغطيته حتى لا يتلوث ببقية من نظرق التساد. وقد كان لهذا الاكتشاف شأن كبير من الناحية الحرارية، حتى ان نوبليون اجازته عليه باثني عشر الف فرنك لانه حل له بذلك مشكلة اطعام الجيش. وقد استعمل آير آية من الزجاج والصيني لحفظ الاطعمة التي عولجت بطريقته المتقدمة المذكور. ولا تزال آية الزجاج والصيني خير ما يستعمل لهذا الغرض ولكن سهولة تكسرها وغلاء ثمنها جالا دون ارتقاء صناعة حفظ الاطعمة واتساع

لظواهرها . فقد استعملوا في بيركاسب الصفيح . التي يسيل صليباً بالآلة ، إذ دحرت صناعة حفظ الاضمة وأبست وحدها هي مئات العلب المرصوفة على رفوف البنايين في جميع أنحاء العالم خشوية على عشرات ومئات من الاصناف أبلغ شاهد على هذا الارتقاء

والغالب في هذه العاجية من صناعة حفظ الاضمة ان يقدد اللحم مثلاً قديماً بطون العلب التي يحفظ فيها ويرصف القند في العلب ثم تقطع العلب وتدهم ولكن يبقى فيها لقب صلب

ثم تؤخذ هذه العلب وتوضع في حجرة خاصة وتقلد الحجره اقللاً بمكاشم يطلقي فيها من الداخل عن طريق صمام ، بخار الماء حتى يبلغ ضغطه داخل الغرفة درجة معينة . هذا البخار يحمي العلب وما فيها بحيث ضغط شديد فيسبب ما فيها من المكروبات ثم تؤخذ العلب عبء عبء ويستد القب الصغير الذي فيها بتفردة من اللحام المصهور . وإذا لاحظت احدى هذه العلب التي تحتوي على الحبوب او الفاكهة او اللحم او المردين ظهر نكس المكان حيث وضعت فطره اللحام المصهور لا الثقب . على هذا النمط تمد معظم الاطعمة المحفوظة بطريقة الحرارة

ولكن اعداد السمك بهذه الطريقة يحتاج الى زيادة من النجاسة . لأن تعفنه وتخله أسهل وأسرع من تعفن الاطعمة الاخرى وتخلها . ففي صناعة حفظ السمك المعروف بسمك السلمون « Salmon » يسل السمك أولاً بماء بارد جداً ثم يبقى ويصل ثانية ثم يشق قطعاً قطعاً بالآلة خاصة ثم يوضع في العلب . ويعرض لحرارة عالية . بل ان هذه الحرارة تبلغ من الشدة مبلغاً يؤثر في عظام السمك فيها . ولذلك عندما تفترون عبء تحتوي على سمك السلمون ترون العظام مفتتة او من أسهل ما يكون للتفتت . وتعرض علب السلمون على هذا المتوال مرتين . تحصن بينهما حصصاً دقيقاً . ثم تحم وتلصق عليها البطاقات وتوزع

ولا بد لي من كلمة في هذا المقام عن التسمم الناشئ عن بعض الاطعمة المحفوظة وهو ما يعرف بالتسمم « التوميني » (Plouvine) ويمر هذا الضرب من التسمم في اقوال بعضهم الى تفاعل يقع بين حوامض الطعام المحفوظة ومعدن السلب التي يحفظ فيها . ولكن العلماء يشكون في مقدرة الطعام المحفوظ على ان يتناول من معدن السلب مقداراً كافياً للتسمم ويرجعون ان السم الذي يوجد احياناً في بعض هذه العلب ويحدث اصابات التسمم (التوميني) سببه عدم تنعيم السلب ومحتوياتها تمثياً تاماً . وهذا القول يصح على السلب الكيرة اكثر مما يصح على العلب الصغيرة . لان تحلل حرارة البخار الى داخل السلب الكيرة اصعب كثيراً من تحلله الى داخل السلب الصغيرة . ولا يخفى ان لبعض المكروبات اضية تجعلها منبهة تحصل درجات عالية من الحرارة وواطئة من البرد . فاذا زالت الحرارة تأخذ في التكاثر فتفرز سمومها في خلال تكاثرها

اما القاعدة الثانية من قواعد العلم الحديث لحفظ الطعام فهي قاعدة التثجج او التبريد ولعل

بممكن يذكر شريطاً شوهداً في القاهرة مثل فيه بول موري بطل «سكارفيس» وكان اسمه «السا» يتغير
في هذا الشريط كان بول موري تاجر كبيراً من تجار اللحم وكانت مشكته في توسع نطاق
تجارته أنه لا يستطيع أن يرسل لحمه بعيداً عن مفر عنه لأنه يتفسن ويضد، إلى أن خطر له
أن يجعل كل عربة من عربات القطارات التي تنقل اللحم ملاحجة قائمة بنفسها تسير على عجلات
وراء الفاطرة وبذلك استطاع أن ينقل لحمه إلى حيث أراد وقد كان بول موري في تمثيه عندما
بدأت هذه الفكرة تتضح له من أروع وأعجب ما يكون

لست أريد أن أتوسط في هذا الصدد في أساليب التبريد والتلحيج المختلفة فالجان لا يتسع لها
وحدتها في دقيق لا يصلح فيه إلا دراسته في كتب الطماء ولكني أريد أن أقول أن أساليب
التلحيج والتبريد قد اتقنت اتقاناً لا مزيد بعده وتأثير التبريد والتلحيج في اللحم وغيره من الاطعمة
التي من أصل حيواني أو أصل نباتي قد درست كذلك دراسة علمية راقية

فأصبحت نشتر في القاهرة لحم أضام أو أبقار ذبحت في استراليا أو الارجنطين وقاحاً
أو موزاً قطف في كليفورنيا أو قلوويداً وزبدة صنعت في استراليا أو الداتمارك فالصانع الرئيسية
فيها التلحجات الراقية والسفن والقطارات ودكاكين البقالين كذلك فهذه السلسلة من التلحجات
القائمة على اساس من العلم الحديث تحفظ الاطعمة من مصدرها إلى أن تتاؤها طيباً وأكلاً

وقد قرأنا في كتاب علمي أن التلحجة المتقنة تستطيع أن تحفظ اللحم الطري اثني عشر
شهوراً أو أكثر ثم نخرجه من هناك وتأكله فإذا هو كاللحم النض «الطازج». نعم ان الناس
بوجه عام لا يزالون متأثرين بما وقع في صناعة تليج اللحم في بدنها من الاخطاء فيأقون من اكله
ولكن إذا أتت بهم بلحم استرالي أو ارجنطيني محفوظ وفقاً لاحدث أساليب التلحيج والتبريد أكلوه
بشية ووجدوه سهل الهضم طيب التكهة. فقد عرفت من سنوات لجة في انكيترا مؤلفة من رجال
العلم فاخذت من دكان جزار قطعتين من اللحم احدهما من لحم استرالي محفوظ بالتبريد والاخرى
من لحم طازج—من دون ان تعلم او يقال لها اي قطعة هي اللحم الاسترالي واي قطعة هي اللحم
الانكليزي الطازج فلم تستطع أن تتراف احدهما من الاخرى إلا بعد بحث مكروبي. وهذا
البحث المكروبي لا صلة له بصلاح احدهما وفساد الاخرى بل ان اللحم المحفوظ بالبرد متأثر
خلاياه بيلورات الجمد التي تكون فيه عند تليجه

هذا قليل مما قلنا به العلم التطبيقي الحديث في موضوع غذائنا والعلم التطبيقي قائم ابدأ على
العلم النظري فلولا دراسة تأثير الحرارة في المكروبات وتأثير البرد فيها وما هي الفوائد العلمية
اللازمة لصنع التلحجات لما كان لنا شيء من هذا كله