

## الطلائي

يراد بالطلائي في عرف الصائغة وغيرهم من اصحاب الحرف كساده الاجسام كساده معدنيًا وقد  
 قسمنا هذا المبحث الى اربعة اقسام حسب نوع المعدن الذي تطلّى به الاجسام وهي التذهيب  
 والتنضيب والتنجيس والتبييض (اي الطلائي بالتصدير) وستنصر على ذكر الطرق الأكثر شيوعًا  
 في كلّي من هذه الاقسام ولا سيما ما تاكدنا نجاحه بالتجربة

## التذهيب

التذهيب نمويه الاجسام بالذهب وطرقه كثيرة ولكنها تعود الى خمس وهي التذهيب الورقي  
 والذري والمائي والناري والكهربائي وماكها بقدر ما يجتاهه المتأمن من التنضيل  
 التذهيب الورقي \* هو الصاق ورق الذهب بسطوح الاجسام وذلك بان تدهن  
 الاجسام المراد تذهيبها بقرنيز او غراء او صمغ ثم يلمص بها ورق الذهب ويصقل به فصل. فاذا  
 اردت ان تكتب على جلود الكتب بحروف ذهبية مثلاً او ان تنتش عليها نقشًا ذهبيًا فذر على  
 المكان الذي تريد تذهيبه من مسحوق المصطكي الناعم واحمر الميسم المنقوشة عليه الحروف او  
 النقوش (ويجب ان يكون حديدًا او نحاسًا) ومسّ به ورق الذهب فيلتصق به فضعه على ما  
 تريد تذهيبه واضغط به قليلاً قليلاً فيذيب المصطكي ويلصق الذهب بالجلد وقد يلتصق ورق  
 الذهب بلا مصطكي لكنه لا يكون ثابتًا وكثيرًا ما يستعوضون عن ورق الذهب بورق الفضة او  
 التصدير ثم يطلونها بقرنيز ذهبي اللون

واذا اردت ان تذهب حافات الكتب فاضغطها بالملزمة ضغطًا شديدًا وقصها واصقلها  
 جيدًا ثم ادهنها بغراء السمك المذوّب في السيرونو الخفيف او بقرنيز مصنوع من اربعة اجزاء  
 من تراب الحرمل وجزء من السكر المتبلور (سكر نبات) المذقوق مزوجة جيدًا ببياض  
 البيض. وعند ما يجف الدهان اصقلها بمخرقة مبلولة ثم الصق بها ورق الذهب واصقلها ودهنها  
 واذا اردت ان تذهب الكتابات الكبيرة كالتي تكتب فوق المخازن ونحوها فادهن  
 الحروف بدهان اصفر ثم بغراء ذهبي اللون (ويصنع من زيت مغلي وتراب الحرمل الاصفر  
 وزيت التريبتينا ويحسن بالتعقيق) وحين تكاد الكتابة تجف الصق بها ورق الذهب وادهنها  
 بقرنيز. اما تذهيب البراويز فقد ذكرناه بالتنضيل وجه ١٦٧ و ١٨٥ من المجلد الاول  
 و ١١٧ من المجلد الثاني

الذهب الندي \* هو الصاق ذرات الذهب بسطوح الاجسام وطريقته ان يذاب خمسة اجزاء من الذهب الخالص وجزء من النحاس الخالص في ثلثة جزء من ماء الذهب وتنع في مذوبها خرق كنان نظيفة ثم تجفف وتحرق فيكون في رمادها ذهب ناعم جداً فاذا اردت ان تذهب اداة من نحاس او صنف فاصفها جيداً وبل فليئة بماء ملح وغطها في هذا الرماد وادهن الاداة بها ثم اصنأها بمقل من بشم او فولاذ. واذا اردت ان تذهب الآنية الخنزفية او الزجاجية فامزج دقيق الذهب بنليل من البورق وماء الصمغ وارسم به على الآنية بفرشاة من وبر الجمال ثم احم الآنية في فرن فيحترق الصمغ ويذوب البورق ويلصق الذهب بالآنية

الذهب المائي \* ويراد به اذابة الذهب بالماء او نحوه وعمويه الاجسام به وطرقه كثيرة ومنها ان يذوب كلوريد الذهب في ايثر ويغطس فيه الجسم المراد تذهيبه او يرسم به عليه فالايثر يجف سريعاً ويبقى الذهب على الجسم. ومنها ان يذوب قليل من كربونات الصودا او البوتاسا في ماء ويضاف الى المذوب قليل من مذوب كلوريد الذهب ويخضع مزيجها حتى يكاد يغلي ثم تغطس فيه الادوات المراد تذهيبها بعد ان تنظف جيداً غير ان الحديد والنولاذ لا يغطسها الذهب ما لم يغطسها النحاس اولاً بتغطيسها في مذوب الشب الازرق (كبريتات النحاس). ومنها ان يذوب الحامض العنصيك في الماء او الايثر او الكحول ويضاف اليه مذوب الذهب وتغطس فيه الادوات المعدنية الصقيلة. اما الانسجة الحريرية والصوفية والادوات العظمية والعاجية ونحوها فتذهب بان يرسم عليها بمذوب كلوريد الذهب الثالث (جزء من الكلوريد مذاب في خمسة اجزاء ماء) ثم تعرض لغاز الهيدروجين او الهيدروجين المكثرت يضع دقائق

الذهب الناري \* ويراد به دهن النحاس والفضة ملغم من الذهب والزنبق ثم تصعيد الزنبق بالحرارة فيبقى الذهب. وقد كان شائعاً في هذه البلاد وغيرها قبل التذهيب الكهربائي وله طرق كثيرة منها ان يصنع ملغم من جزئين ذهباً وجزءاً زئبقاً بواسطة نترات الزنبق وندهن به الادوات النحاسية والفضية ثم تحمى قليلاً في فرن معدي لذلك حتى لا يتعرض الصناعات لشمس بخار الزنبق لانه سام. ومنها ان يذاب جزء من ملح الشادرو جزء من السليمان في حامض نيتريك ثم يذاب في هذا المذوب ذهب خالص ويغلي قليلاً حتى يغير بعض مائه فدهن به الفضة فتسود واكدتها تحمى فتظهر ذهبية. اما الازرار والادوات النحاسية الصغيرة فتذهب بان توضع في مغلي مع قليل من ملغم الذهب وقليل من الحامض النيتريك المزوج بالماء وتتحرك جيداً حتى تصير بيضاء كالفضة فتغسل جيداً بماء نقي ثم تحمى حتى يطير كل الزنبق وحين تبرد تترك جيداً وتغسل

باليرا . اما ملغم الذهب المذكور فيصنع من جزء من حبوب الذهب وثمانية اجزاء زئبقاً تحمي في  
مائي حديد مجرارة خفيفة وتحرك بنضيب حديد صليل حتى يذوب الذهب في الزئبق فيصَّب  
المدوب على بلاطة وهو ملغم الذهب

التذهب الكهربائي \* ويراد به استخدام البطريات الكلفانية لارساب الذهب على المعادن  
وهو حديث العهد اول من قال بوبرغنتلي تليد قُلطَه سنة ١٨٠٢ واول من استعمله ده لاريف  
الشهير . ولا بد من وصف البطريات المستعملة فيه قبل ذكر كيفية فتقول : البطريات الكهربائية  
كثيرة فيها معادن وسوائل لاحداث الكهرباء وهي اشكال كثيرة والشائع منها في الطلي بطرية  
سي وبطرية بنصن اما بطرية سي فتؤلف غالباً من صفيحة بلاتين او فضة موهة بالبلاتين موضوعة  
بين صفيحتين من التوتيا مملعتين بالزئبق والصفائح الثلث مسوكة من اعلاها بقطاعة خشب  
بحيث تبقى بعيدة احدها عن الاخرى قليلاً ونفس هذه الصفائح في كاس زجاجية او صينية فيها  
حامض كبريتيك مزوج بعشرة اضعافه ماء او اكثر . ويتصل بالبلاتين سلك معدني دقيق  
وهو القطب الايجابي ويتصل بالتوتيا سلك آخر وهو القطب السلي وكثيراً ما تبدل صفيحة  
البلاتين بصفيحة كوك مدهونة بالبلاتين او بعكس الترتيب فتكون الصفيحة المتوسطة توتيا والذاتان  
عن جانبيها كوكاً مدهوناً بالبلاتين . واذا اردت بطرية مركبة من حلقات كثيرة فصل القطب  
الاجيبي من الحلقة الواحدة السلي من الاخرى وهكذا الى آخر الحلقات فيكون الطرف السائب  
من الحلقة الاولى هو القطب السلي والسائب من الاخرى هو القطب السلي والذاتان من الحلقة الاولى  
ولكن مبدأها واحد وهو ان كل حلقة منها مؤلفة من معدنين مختلفين وحامض لا يتفاعل عليهما على  
السواء فالذي يتفاعل كثيراً بالحامض هو القطب السلي والذي يتفاعل قليلاً هو الاجيبي  
هذا في الخارج

واما بطرية بنصن فكل حلقة منها مؤلفة من اربعة اجزاء وهي كاس زجاجية او صينية  
واسطوانة توتيا مشقوقة من جانبها توضع ضمن الكاس الزجاجية وكاس اخرى خزفية مسابية توضع  
داخل اسطوانة التوتيا وصفيحة كوك مدهونة بالبلاتين توضع داخل كاس الخزف . ترى  
صور هذه الاجزاء في الشكل ٢٨ على الصفحة ٨ من الرسوم في آخر الكتاب . ويوضع في الكاس  
الخارجية حامض كبريتيك مزوج بنحو عشرة اضعافه ماء وفي الداخلة حامض نيتريك ثقل .  
والسلك المتصل بالتوتيا هو القطب السلي والمتصل بالكوك هو الاجيبي . واذا اتصل توتيا الحلقة  
الواحدة بكوك الاخرى وهكذا الى آخر الحلقات كان من ذلك بطرية قوية العمل كما ترى في  
الشكل السادس والعشرين على الصفحة ٨ من الرسوم . والسلك المتصل بكوك الحلقة الاولى

هو قطبها الايجاي والمتصل بنونيا الحلقة الاخيرة هو قطبها السلي  
 اما كيفية التذهيب بالبطرية فهي ان يوضع في طست صيني او زجاجي جزء من سيانيد  
 البوتاسيوم وعشرة اجزاء من الماء المفطر او ماء المطر النبي ونحو ربع جزء من اكسيد الذهب او  
 نحو ذلك من كلوريد الذهب . او ان تضع فيه جزءا من سيانيد الذهب والبوتاسيوم ونحو ثمانين  
 جزءا من الماء النبي وتربط الادوات التي تريد تذهيبها باسلاك نحاسية دقيقة وتصلها كلها بسلك  
 القطب الايجاي وتربط رقاقة ذهب بالقطب الايجاي كما ترى في الشكل التاسع والعشرين على  
 الصفحة ٨ من الرسوم وتغطسها في الحوض المذكور جاعلاً درجة حرارته من ستين الى ثمانين  
 بيزان سنكراد اي واضعاً اياه فوق نار خفيفة . وهذه الطريقة تصلح لتذهيب النضة والنحاس  
 والفضة والبرونز والفضة الجرمانية واما الحديد والنولاد والتوتيا والنصير فلا تذهب جيداً ما لم  
 تغمس اولاً اما الاخشاب وكل الاجسام غير الموصله للكهربائية فتذهبن قبل تذهيبها بغير  
 البلاجيت

ولا تذهب الادوات تذهيباً ثابتاً ما لم ينظف سطحها جيداً فان كانت فضة تنظف بان تحوي  
 حتى تزول المواد الذهبية عنها ثم تغمس في الحامض النتريك المزوج بمشقة اضعاف ماء وتغسل  
 جيداً وتنشف بنشارة الخشب وان كانت نحاساً تحوي لتزول عنها المواد الذهبية وتغسل وهي  
 حامية في ماء فيو قليل من الحامض النتريك ليزول عنها الاكسيد ثم تترك بفرشاة نحاسية  
 وتغسل بماء مقطر وتنشف بنشارة الخشب الحماة قليلاً ثم تجاز في حامض نتريك بسرعة ثم في مزيج  
 من الحامض النتريك والملح والمياه وبعد ذلك تغسل بماء مقطر وتنشف بنشارة الخشب كما  
 تقدم

(سائق البقية)

— 000 000 —

## الأشربة

لمناب الدكتور علم اندي فلبيان

الأشربة سائل لازمة لبقاء وظائف اعضاء الجسد وحفظ حياتها وهي كثيرة الانواع وجميعها  
 تشترك في ما مر ولكن بعضها يؤثر في الجسد تأثيراً خصوصياً . اما كونها لازمة للحياة فثبتت من  
 النظر الى تركيب الدم واعماله الفسيولوجية فانه مؤلف من سائل مائي تسبح فيه كريات بعضها احمر  
 وبعضها ابيض ويدور في كل اعضاء الجسد حاملاً ما تحتاج اليه ابيتها المختلفة للاضافة مما تنقله  
 بانعام وظائفها الخصوصية وناقلاً دقائقها البالية حيث تطرح خارجاً او تجدد وتبصر صالحة