

الطلي

يراد بالطلي في عرف الصاغة وغيرهم من اصحاب الحرف كساده الاجسام كساده معدنياً وقد
 قسمنا هذا المبحث الى اربعة اقسام حسب نوع المعدن الذي تطلّى به الاجسام وهي التذهيب
 والتنضيب والتلخيص والتبييض (اي الطلي بالتصدير) وستنصر على ذكر الطرق الأكثر شيوعاً
 في كلٍ من هذه الاقسام ولا سيما ما ناكدنا 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 التنصيل
 التذهيب الورقي * هو الصاق ورق الذهب بسطوح الاجسام وذلك بان تدهن
 الاجسام المراد تذهيبها بثرينش او غراء او صمغ ثم يالصق بها ورق الذهب ويصقل به صقل. فاذا
 اردت ان تكتب على جلود الكتب بحروف ذهبية مثلاً او ان تنتش عليها نقشاً ذهبياً فذر على
 المكان الذي تريد تذهيبه من مسحوق المصطكي الناعم واحمر الميسم المنقوشة عليه الحروف او
 النقوش (ويجب ان يكون حديداً او نحاساً) ومسّ به ورق الذهب فيلتصق به فضعه على ما
 تريد تذهيبه واضغط به قليلاً قليلاً فيذوب المصطكي ويلصق الذهب بالجلد وقد يلتصق ورق
 الذهب بلا مصطكي لكنه لا يكون ثابتاً وكثيراً ما يستعوضون عن ورق الذهب بورق النفضة او
 التصدير ثم يطلونهما بثرينش ذهبي اللون

واذا اردت ان تذهب حافات الكتب فاضفطها بالملزمة ضغطاً شديداً وقصها واصقلها
 جيداً ثم ادهنها بغراء السمك المذوّب في السيرون الخفيف او بثرينش مصنوع من اربعة اجزاء
 من تراب الحمرل وجزء من السكر المتبلور (سكر نبات) المدقوق مزوجة جيداً ببياض
 البيض. وعند ما يجف الدهان اصقلها بخرقة مبلولة ثم الصق بها ورق الذهب واصقلها ودهنها
 واذا اردت ان تذهب الكتابات الكبيرة كالتي تكتب فوق الخازن ونحوها فادهن
 الحروف بدهان اصفر ثم بغراء ذهبي اللون (وبصنع من زيت مغلى وتراب الحمرل الاصفر
 وزيت التريبتينا ويحسن بالتعقيق) وحين تكاد الكتابة تجف الصق بها ورق الذهب وادهنها
 بثرينش. اما تذهيب البراويز فقد ذكرناه بالتنصيل وجه ١٦٧ و ١٨٥ من المجلد الاول
 و ١١٢ من المجلد الثاني

التذهب الناري * هو الصاق ذرات الذهب بسطوح الاجسام وطريقته ان يذاب خمسة اجزاء من الذهب الخالص وجزء من النحاس الخالص في شدة 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 فليته بماء ملح وغطها في هذا الرماد وادهن الاداة بها ثم اصنافها بفصل من يشم او فولاذ. واذا اردت ان تذهب الآنية الخنزفية او الزجاجية فامزج دقيق الذهب بنليل من البورق وماء الصغ وارسم به على الآنية بفرشاة من وبر الجمال ثم احمر الآنية في فرن فيحترق الصغ ويدوب البورق ويلصق الذهب بالآنية

التذهب المائي * ويراد به اذابة الذهب بالماء او بخمره ونحوه بالاجسام به وطرقه كثيرة ومنها ان يدوب كلوريد الذهب في ايثر ويغسل فيه الجسم المراد تذهيبه او يرسم به عليه فالايثر يجف سريعاً ويبقى الذهب على الجسم. ومنها ان يدوب قليل من كربونات الصودا او البوتاسا في ماء ويضاف الى المذوب قليل من مذوب كلوريد الذهب ويمنع مزيجها حتى يكاد يغلي ثم تغسل فيه الادوات المراد تذهيبها بعد ان تنظف جيداً غير ان الحديد والفلاد لا يغشاها الذهب ما لم يغشها النحاس اولاً بتغطيسها في مذوب الشب الازرق (كبريتات النحاس). ومنها ان يدوب الحامض العنصيك في الماء او الايثر او الكحول ويضاف اليه مذوب الذهب وتغسل فيه الادوات المعدنية الصغيلة. 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 بضع دقائق

التذهب الناري * ويراد به دهن النحاس والنضة بلغم من الذهب والزئبق ثم تصعد الزئبق بالحرارة فيبقى الذهب. وقد كان شائعاً في هذه البلاد وغيرها قبل التذهب الكهربائي وله طرق كثيرة منها ان يصنع بلغم من جزءين ذهباً وجزءاً زئبقاً بواسطة نترات الزئبق وتدهن به الادوات النحاسية والنضبة ثم تحق قليلاً في فرن معتد لذلك حتى لا يتعرض الصانع لتلف بخار الزئبق لانه سام. ومنها ان يذاب جزء من ملح النشادر وجزء من السليمان في حامض نيتريك ثم يذاب في هذا المذوب ذهب خالص ويغلي قليلاً حتى يغير بعض مائه فتدهن به النضة فتسود واكدها تحق فتظهر ذهنية. اما الازرار والادوات النحاسية الصغيرة فتذهب بان توضع في مغلي مع قليل من بلغم الذهب وقليل من الحامض النيتريك المزوج بالماء وتحرّك جيداً حتى تصير بيضاء كالنضة فتغسل جيداً بماء نقي ثم تحق حتى يطرد كل الزئبق وحين تبرد تترك جيداً وتغسل

باليرا . اما ملغم الذهب المذكور فيصنع من جزء من حبوب الذهب وغنائية اجزاء زئبقاً تحصى في
مائي حديد بجمارة خفيفة وتحرك بنضرب حديد صليل حتى يذوب الذهب في الزئبق فيصّب
المذوب على بلاطة وهو ملغم الذهب

التذهب الكهربائي * ويراد به استخدام البطريات الكلفائية لارساب الذهب على المعادن
وهو حديث العهد اول من قال به برغرغتي نلبيد فطّاه سنة ١٨٠٢ واول من استعمله ده لاريف
الشهير . ولا بد من وصف البطريات المستعملة فيه قبل ذكر كيفية فنقول : البطريات الكهربائية
كثوس فيها معادن وسوائل لاجداث الكهربائية وهي اشكال كثيرة والشائع منها في الطلي بطرية
سي وبطرية بنصن اما بطرية سي فتتألف غالباً من صفيحة بلاتين او فضة مموهة بالبلاتين موضوعة
بين صفيحتين من التوتيا ملففتين بالزئبق والصفائح الثلاث مسوكة من اعلاها بقطعة خشب
بحيث تبقى بعيدة احداها عن الاخرى قليلاً ونفس هذه الصفائح في كاس زجاجية او صينية فيها
حامض كبريتيك ممزوج بعشرة اضعافه ماء او اكثر . ويتصل بالبلاتين سلك معدني دقيق
وهو القطب الايجابي ويتصل بالتوتيا سلك آخر وهو القطب السامي 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
الايجابي من الحلقة الواحدة السامي من الاخرى وهكذا الى آخر الحلقات فيكون الطرف السائب
من الحلقة الاولى هو القطب السامي والسائب من الاخيرة الايجابي . وهذه البطرية اشكال كثيرة
ولكن مبدأها واحد وهو ان كل حلقة منها مؤلفة من معدنين مختلفين وحامض لا ينفلج بهما على
السواء فالذي ينفلج كثيراً بالحامض هو القطب السامي والذي ينفلج قليلاً هو الايجابي
هذا في الخارج

واما بطرية بنصن فكل حلقة منها مؤلفة من اربعة اجزاء وهي كاس زجاجية او صينية
واسطوانة توتيا مستقوفة 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
الخارجة حامض كبريتيك ممزوج بنحو عشرة اضعافه ماء وفي الداخلة حامض نيتريك ثقل .
والسلك المتصل بالتوتيا هو القطب السامي والمتصل بالكوك هو الايجابي . 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 الايجائي والمتصل بنونيا الحلقة الاخيرة هو قطبها السلي
اما كيفية التذهيب بالطرية فهي ان يوضع في طست صيني او زجاجي جزء من سيانيد
البوتاسيوم وعشرة اجزاء من الماء المطر او ماء المطر التي ونحور بع جزء من اكسيد الذهب او
نحو ذلك من كلوريد الذهب . او ان نضع فيه جزءا من سيانيد الذهب والبوتاسيوم ونحو ثمانية
جزءا من الماء التي وتربط الادوات التي تريد تذهيبها باسلاك نحاسية دقيقة وتصلها كلها بسلك
القطب الايجائي وتربط رقاقة ذهب بالقطب الايجائي كما ترى في الشكل التاسع والعشرين على
الصفحة ٨ من الرسوم وتقطسها في الخوض المذكور جاعلاً درجة حرارته من ستين الى ثمانين
بميزان ستفكراد اي واضعاً اياه فوق نار خفيفة . وهذه الطريقة تصلح لتذهيب النضة والنحاس
والصفر والبرونز والفضة الجرمانية واما الحديد والنولاد والنوبيا والنصدير فلا تذهب جيداً ما لم
تفقس اولاً اما الاختشاب وكل الاجسام غير الموصلة للكهربائية فتندمن قبل تذهيبها بغير
البلماجين

ولا تذهب الادوات تذهيباً ثابتاً ما لم ينظف سطحها جيداً فان كانت فضة تنظف بان تحصى
حتى تزول المواد الدهنية عنها ثم تقطس في الحامض النتريك المزوج بماء ضعافاً وتغسل
جيداً وتنشف بنشارة الخشب وان كانت نحاساً تحصى لتزول عنها المواد الدهنية وتقطس وهي
حامية في ماء فيو قليل من الحامض النتريك ليزول عنها الاكسيد ثم تترك بنرشاة نحاسية
وتغسل بماء مطر وتنشف بنشارة الخشب الحماة قليلاً ثم تجاز في حامض نتريك بسرعة ثم في مزيج
من الحامض النتريك والملح والهاباب وبعد ذلك تغسل بماء مطر وتنشف بنشارة الخشب كما
تقدم

(ستاتي البنية)



الاشربة

لجناب الدكتور علم انندي فلجان

الاشربة سائل لازمة لبقاء وظائف اعضاء الجسد وحفظ حيانتها وهي كثيرة الانواع وجميعها
تشتبك في ما مر ولكن بعضها يؤثر في الجسد تأثيراً خصوصياً . اما كونها لازمة للحياة فثبت من
النظر الى تركيب الدم واعماله النسيولوجية فانه مؤلف من سائل مائي تسبح فيه كريات بعضها احمر
وبعضها ابيض ويدور في كل اعضاء الجسد حاملاً ما تحتاج اليه ابيتها المختلفة للاعاضة مما تنقده
بانعام وظائفها الخصوصية وناقلًا دقائقها البالية حيث تطرح خارجاً او تجدد وتبصر صالحة