nuée de la même manière que s'il était vivant. Quand au moins cinq créanciers possèdent plus de la moitié des créances d'un débiteur, ils peuvent faire déclarer celui-ci en faillite. Quand une maison a livré des marchandises à un individu deux jours avant sa mise en faillite, elle peut, sur un ordre de la Cour, reprendre ses marchandises. Lorsqu'un débiteur est déclaré insolvable dans un Etat quelconque de la côte du Pacifique, les lois étant différentes dans chacun des Etats, les créances ne viennent presque impossibles à recouvrer. D'ailleurs en règle générale, de l'avis même des plus importants négociants de San-Francisco, il est particulièrement aisé de tourner la loi en ce pays, et il est plus profitable de faire de mauvais arrangements avec un débiteur que de le faire déclarer en faillite.

40 Renseignements commerciaux.— Il existe en Californie des agences de renseignements qui fournissent à leurs abonnés (\$150 par an) un annuaire qui contient tous les noms des commerçants de la côte du Pacifique, avec des annotations relatives au montant de leur capital et de leur crédit. De plus sur la demande qui leur en est faite, elles fournissent sur tel ou tel individu un dossier complet qui est généralement assez exact. Cependant, comme il est beaucoup de gens qui font faillite les poches pleines, les abonnés des agences en question perdent quelquefois leurs créances.

Les lois permettant aux commerçants qui ont fait de mauvaises affaires de se rétablir à nouveau; il convient d'être très prudent en affaires. A moins de traiter avec des maisons connues et bien établies, les exportateurs français doivent de préférence se couvrir par l'entremise d'un commissionnaire ou avoir à l'étranger un agent qui garde leurs marchandises en consignation.

TEINTURE DU CUIR

(De la Halle aux Cuirs).

(Suite)

Acides chlorhydrique, acétique, oxalique, citrique, tartrique.— Leur utilité. — *Les bases.*— *L'ammoniaque.*

Acide chlorhydrique—C'est une solution de la combinaison du chlore et de l'hydrogène dans l'eau, c'est un fluide jaunâtre qui émet des vapeurs blanches lorsqu'il est exposé à l'air, son odeur est suffocante, on peut le mélanger à l'eau dans toutes proportions et lorsqu'il est suffisamment dilué donne un fluide incolore, d'un goût sensiblement acide.

A cause de son bon marché, l'acide chlorhydrique peut être avantageusement employé, chaque fois que l'on n'a besoin que de faire sentir l'action d'un acide, comme par exemple pour les neutralisations, etc.

Quant aux acides organiques les suivants sont intéressants pour le teinturier.

Acide acétique—On le trouve dans la nature comme partie constituante des sels, il se rencontre dans des sucs de plantes et forme aussi une partie constituante de certaines combinaisons du corps animal. C'est une combinaison de carbone, d'hydrogène et d'oxygène. L'acide acétique très concentré est légèrement caustique, mais dilué avec de l'eau, il est entièrement inoffensif. L'acide pyroligneux obtenu par la distillation sèche du bois, et comme sous produit en brûlant le charbon, est de l'acide acétique dilué. On l'emploie beaucoup, surtout dans la teinture des cuirs, parce qu'il contient certaines substances empyreumatiques. Il possède la propriété de donner au noir (produit à l'aide de ce que l'on nomme black vat) un ton absolument pur.

L'acide acétique, qu'il soit produit par l'oxydation de l'alcool, ou par la distillation sèche du bois, est surtout employé pour la préparation des divers acétates dont on se sert pour la teinture, et comme il attaque la substance du cuir moins énergiquement que les acides minéraux, on le préfère pour aciduler les bains tinctoriaux.

Acide oxalique—Connu aussi sous le nom d'acide sucre, est comme l'acide acétique, une combinaison de carbone avec l'hydrogène et l'oxygène. Il forme une partie constituante de bien des sucs de plante, on le trouve dans les feuilles de l'oxalide blanche, (*oxalis acetosella*) dans les tiges de la rhubarbe, dans quelques plantes marines et dans certains lichens. L'acide oxalique comme l'acide acétique sert à la préparation des bains tinctoriaux. Il est très venéneux, son antidote est le carbonate de magnésie.

Acide citrique et tartrique.—L'acide citrique forme une partie constituante des plantes, on le trouve dans le jus des citrons, des groseilles et autres sortes de fruits.

L'acide tartrique est tiré sur une grande échelle du tartre brut qui s'attache aux parois des tonneaux de vin. Les deux acides sont occasionnellement ajoutés aux bains tinctoriaux, quoiqu'ils ne possèdent probablement aucune propriété spéciale permettant de leur donner le pas sur les autres acides.

Dans le commerce on trouve ces deux acides sous la forme de cristaux incolores ou de masses cristallines rapidement solubles dans l'eau et donnant des solutions d'un goût acide et pur.

Les bases—Les bases comprennent tous les corps composés capables de se combiner en sels avec les acides. Les bases solubles dans l'eau, possèdent la propriété de recolorer en bleu les substances végétales colorées en rouge par les acides. Considérant les bases dans le rôle qui leur est assigné plus haut et qui est de se combiner avec les acides pour former des sels qui, dans certaines circonstances, ont une réaction neutre, l'on peut parler d'une neutralisation des acides par les bases, et les employer dans ce but.

La majorité des bases qui sont des oxydes métalliques (bases minérales) soit des combinaisons contenant du nitrogène, de l'hydrogène et du carbone et quelquefois de l'oxygène (bases organiques) sont insolubles dans l'eau, mais solubles dans les acides. D'un autre côté, les bases avec des acides insolubles et solubles dans l'eau donneront généralement les solutions contenant le sel nouvellement formé.

Les bases ont peu d'intérêt pour le teinturier à cause de l'effet dissolvant qu'elles exercent sur beaucoup de substances insolubles, en raison de la nature des acides. Ce sont les suivants : hydrate de potassium et hydrate de sodium.

Le premier de ces corps est presque exclusivement obtenu par l'action de la chaux caustique sur des solutions de potasse. Il se dissout très rapidement dans l'eau, possède une forte réaction alcaline et exerce un effet caustique puissant parce qu'il peut dissoudre beaucoup de substances organiques (entre autres les peaux d'animaux).

On peut, généralement, remplacer la potasse caustique par la potasse, la soude ou l'ammoniaque qui coûtent meilleur marché.

L'action de l'hydrate de sodium, ou comme on l'appelle communément la soude caustique, est presque semblable à celle de la potasse caustique: on la substitue souvent à ce dernier produit auquel il ressemble d'ailleurs.

L'ammoniaque—A l'état pur, l'ammoniaque est un gaz incolore d'une odeur piquante. C'est une combinaison de nitrogène et d'hydrogène, il est produit en chauffant une mixture de potasse ou de soude caustique ou ce qui coûte moins cher, de chaux caustique avec du sel ammoniac.