sieurs, prenez garde, je ne suis coupable d'aucun crime. » Après sa condamnation à la potence, on lui conseilla d'employer les derniers moments de sa vie à se reconcilier avec l'Eglise romaine. Dortial répondit : « Au lieu de regarder l'Eglise romaine comme étant la seule véritable, je crois au contraire qu'elle est la mère de la paillardise et de l'idolâtrie, et que le pape qui la gouverne, au lieu d'être le vicaire de Jésus-Christ, est au contraire son adversaire. » En montant l'échelle, il chanta le psaume 11, et dit au dernier moment : « Seigneur, je remets mon âme entre tes mains. »

D'ORTIGUE, critique musical. V. ORTIGUE.

DORTMANNE s. m. (dor-ma-ne). Bot. Genre de campanulacées.

DORTMUND, en latin *Tremonia*, ville de Prusse, prov. de Westphalie, régence et à 42 kilom. O. d'Arnberg, ch.-l. du cercle de son nom, sur l'Embscher et le chemin de fer de Cologne à Berlin ; 28,000 hab. Dortmund, ancienne ville impériale hanséatique, jadis place réputée imprenable, est encore entourée de murs ; elle possède un collége évangélique, une direction des mines et des archives curieuses. C'est aujourd'hui une ville manufacturière assez importante, où l'on fabrique des toiles, des machines et de la quincaillerie ; fonderie de fer et d'acier ; manufacture de tabac ; commerce de céréales. Dans ses deux églises de Sainte-Marie et des Dominicains on voit quelques tableaux anciens de l'école de Westphalie. La grande Reinoldikirche, bâtie de 1421 à 1450, possède d'anciens vitraux et des sculptures sur bois du XVe siècle. Près des magnifiques bâtiments de la gare, à droite, deux vieux tilleuls attirent les regards : les tribunaux vehmiques ont tenu leurs audiences à l'ombre de ces deux arbres. C'est là qu'en 1429 l'empereur Sigismond fut initié dans cette franc-maçonnerie redoutable qui comptait, dit-on, plus de 100,000 membres responsables de l'exécution de ses jugements.

On ne connaît pas l'origine de Dortmund ; quelques historiens la font remonter à Charlemagne. Elle soutint de nombreux sièges, et plusieurs conciles y furent tenus au moyen âge. La guerre de Trente ans fut si désastreuse pour Dortmund que sa population descendit à 3,000 âmes. Cédée en 1803 au prince d'Orange, occupée en 1806 par les Français, incorporée en 1808 au grand-duché de Berg, ensuite ch.-l. du département français de la Roër, elle fut cédée en 1815 à la Prusse.

DORTOIR s. m. (dor-toir — du lat. *dormitorium* ; de *dormire*, *dormitum*, dormir). Salle qui contient les lits de tous les membres ou d'une partie des membres d'une communauté : *Un* DORTOIR *de couvent. Un* DORTOIR *de collége.*

> Au grand *dortoir* il couchait d'ordinaire ;
> Là, de cellule il avait à choisir.
> GRESSET.

— **Encycl.** Il existe des *dortoirs* dans toutes les communautés, dans les collèges, dans les pensions, dans les couvents, dans les casernes, dans les prisons.

— *Dortoirs des collèges.* Qui de nous ne se souvient du *dortoir* du collége, du lit en fer, du matelas sur paillasse, de la simple paillasse, bien car le sommier est un objet de luxe qui n'a encore pénétré que dans les pensions aristocratiques ?

Le soir, après le souper, on monte en rang et l'on se couche sous la surveillance du maître d'étude, du *pion*, si vous l'aimez mieux. Le pion couche lui-même au *dortoir* ; il a son lit au bout de la salle, lit souvent placé sur une estrade, pour qu'il puisse mieux surveiller les faits et gestes des dormeurs : ce lit se distingue ordinairement par une élégance relative ; il possède des rideaux, et à côté on voit un meuble que n'a jamais possédé le collégien, habitué de bonne heure à la vie du Spartiate. Dans certains établissements, le surveillant a une chambre vaste de porte, pour qu'il puisse à tout instant darder ses yeux d'Argus sur les rangées de lits confiées à sa sollicitude. Le pauvre pion ! il doit attendre que tous ses élèves soient couchés pour pouvoir reposer ses membres fatigués par le pénible travail du jour. Souvent même il veillera de longues heures à la lueur d'une modeste chandelle ; il veut atteindre un grade universitaire, et alors, dans le silence de la nuit, il travaillera, il courbera son front sur les vieux auteurs classiques jurés à une heure avancée, bien qu'il doive être sur pied le lendemain matin avant six heures. Pauvre pion ! si encore les élèves soumis à sa surveillance lui laissaient prendre le repos qu'il a si bien mérité ; mais, La Fontaine l'a dit, cet âge est sans pitié, et il n'est pas de mauvaises farces, il n'est pas de variétés de martyres dont le maître d'étude n'ait été victime. Un jour, en s'insinuant dans les draps, il sentira pâr tout son corps d'atroces démangeaisons : on lui a fourré des crins ou du gros sel dans le lit. Quel est l'auteur de ce crime ? Il l'ignore. S'il se plaint, on lui rira au nez ; s'il veut infliger une punition générale, qui lui répugne d'ailleurs, car il aime ses bourreaux, ayant été peut-être bourreau lui-même jadis, il ne tardera pas à en subir les conséquences, et sa sévérité lui coûtera cher. Il doit être stoïque, il doit souffrir et se taire sans murmurer, comme le soldat de Scribe.

Un autre jour, vers le milieu de la nuit, il verra de grands fantômes blancs parcourir le *dortoir* en poussant de bruyants éclats de rire ; ce sont ces mêmes pions qui se divertissent, ne pouvant dormir en raison de la chaleur ou de la présence de certains insectes qui viennent singulièrement augmenter la population du *dortoir*. C'est d'abord la puce, cet animal féroce qui s'abreuve du meilleur de notre sang, et qui dit avec Boileau :

> Du repos des humains implacable ennemie,
> J'ai rendu mille amants envieux de mon sort,
> Je me repais de sang et je trouve ma vie
> Dans les bras de celui qui recherche ma mort.

Et la punaise donc, comme elle prend ses ébats, comme elle sent qu'elle est dans son domaine ! Bien que l'invention des lits de fer lui ait joué un mauvais tour, elle se complaît au *dortoir*, et c'est là qu'elle installe sa génération si féconde.

Parfois les farces qu'on fait subir à l'infortuné surveillant deviennent lugubres ; ce n'est plus l'espièglerie qui les inspire, c'est la méchanceté dans tout ce qu'elle a de raffinements odieux. Ceci nous remet en mémoire une histoire déjà bien vieille, mais qui ne sortira jamais de notre souvenir. Dans un collége de province, le lit d'un surveillant se trouvait placé sous un grenier. Un collégien grimpa un jour dans ledit grenier, pratiqua quatre trous et se munit de cordes solides et de poulies. Le soir, le pauvre pion, qui avait le sommeil aussi dur que la cour de ses élèves, dormait à poings fermés, lorsque soudain on vit son lit s'élever lentement jusqu'au plafond ; c'étaient quatre bouties, installés dans le grenier, qui lui faisaient opérer cette ascension ; le lit une fois hissé, on le maintint à une hauteur de 2 mètres, on mit un drap noir sur le surveillant, qui dormait toujours ; on alluma des bougies, et, ces épouvantables préparatifs terminés, quinze polissons entonnèrent à tue-tête le *Dies iræ, dies illa.* Réveillé en sursaut par ce chant lugubre, l'infortuné, à la vue du drap noir et des longs cierges, poussa un cri et s'évanouit de frayeur. Il faillit en devenir fou.

Et les rondeurs ! en voilà qui sont à plaindre ! S'il s'en trouve un dans la bande, à peine un léger souffle sonore s'est-il échappé de ses narines qu'on vient l'éveiller brutalement. « On ne dort pas quand on ronfle ; à la porte le ronfleur ! » Mais pourquoi aussi n'installe-t-on pas ces musiciens nocturnes dans un local spécial qu'on appellerait le *dortoir des ronfleurs?*

Si c'est le surveillant qui a le malheur d'être propriétaire d'un orchestre aussi désagréable, il maudira bientôt l'existence, et ce qu'il aura de mieux à faire sera de donner sa démission. Aussi comprenez-vous un malheureux pion, à qui on a volé son dernier sou, avec les parfums de l'encens et les majestueux murmures de l'orgue ; elle a grandi à côté du tabernacle, croyant qu'en dehors de Dieu il n'y avait plus rien, et elle s'est dit : « Je quitterai la maison paternelle et je vivrai tout entière pour Dieu. » Et elle est partie. Pauvre novice ! Malheur à toi, si quelque bruit du dehors vient à frapper ton oreille ! Tu es femme, c'est-à-dire faible, et la voix du serpent est insidieuse : elle a déjà séduit notre mère. Si tu n'as pas cette conviction admirable qui fait les martyres, ce calme des sens qui fait les vierges, je te plains ! car tu regretteras ce monde que tu n'as pas connu, où tu aurais pu briller, être heureuse et rendre heureux tout ton entourage. Cette vie n'était-elle pas préférable à l'existence inutile que tu mènes ici ? C'est surtout au *dortoir*, quand dorment une trentaine de jeunes filles appartenant la plupart à de riches familles et qu'attendent les joies du monde, c'est surtout pendant ces heures de silence que la religieuse gardienne s'abandonne parfois à ces tristes réflexions.

Dans les communautés religieuses des hommes, le *dortoir* est plus austère encore ; dans certains ordres même on couche sur de simples planches ; la cellule contient une chaise, un prie-Dieu et un crucifix. Frère, il faut mourir.

— *Dortoirs des casernes.* La France doit le logement à ses défenseurs ; elle s'acquitte de ce devoir — sans toutefois les héberger à un luxe asiatique — beaucoup plus convenablement qu'autrefois, quand elle fournait deux guerriers sous la même couverture, deux camarades qui, comme on disait jadis, n'avaient pas chacun possède son lit. La compagnie des lits militaires fournit, moyennant un abonnement, tout le matériel prescrit par les lois et les drapés d'un blanc éclatant. Le sommier, le matelas, le traversin, la couverture de laine, augmentée en hiver d'un couvre-pied, et les draps de lit pédiquemment pliés forment des drapés blanchis aux frais de cette compagnie. C'est dans ce lit, qui ne se distingue pas précisément par ses proportions gigantesques, que le soldat, *dortoir* oblige, doit noyennant un prix très-minime, quatre ou cinq sous, on loge à la nuit les vagabonds, les mendiants, les gens sans aveu et tous ces petits *piférari* que nous voyons à jour jouant du violon ou de la harpe dans les rues et les établissements publics. Que de fois la police n'a-t-elle pas fait d'heureuses trouvailles dans ces cacharnaüms de la grande ville. C'est à la porte d'un de ces bouges, situé rue de la Vieille-Lanterne, que, le matin du 24 janvier 1855, on trouva pendu au-dessus d'une bouche d'égout l'infortuné Gérard de Nerval. Il était bien las de sa nuit, pendant laquelle sans doute, au lieu de dormir, la folle du logis lui avait montré Jenny Colon l'appelant dans un monde meilleur.

Qui n'a entendu parler de ce matelas gigantesque, percé d'une infinité de trous, dans chacun desquels on avait la faculté de s'introduire et de dormir toute une nuit moyennant la modique somme de dix centimes ?

Mais le plus célèbre de ces logements à la nuit est le logement dit à la corde.

Un banc d'une longueur gigantesque est offert aux dormeurs qui s'appuient sur une corde tendue. L'heure du réveil arrivée, le maître de céans, pour réveiller ses locataires, emploie un moyen bien simple : il lâche la corde et le monde tombe pêle-mêle. Ce curieux établissement a disparu avec une foule de choses qui rendaient la physionomie du vieux Paris si originale. On dormait à la corde pour un sou !

C'était encore plus cher que les logements dans les fours à plâtre de Romainville et du quartier d'Amérique, où on loge *à l'œil* et où la police fait de fréquentes razzias, ce qui n'empêche point les vagabonds d'y revenir sans cesse.

DORTOMAN (Nicolas), médecin hollandais, né à Arnheim (Gueldre), mort à Montpellier en 1596. Il se fit recevoir docteur dans cette dernière ville, où il fut appelé à occuper une chaire en 1573, puis il devint médecin de Charles IX et de Henri IV. On a de lui : *De causis et effectibus thermarum Bellilucanarum* (Lyon, 1579).

DORTOMAN (Pierre), médecin français, né à Montpellier vers 1570, mort dans cette ville en 1612 ; neveu du précédent. Il subit son doctorat en 1596, devint professeur à Montpellier deux ans plus tard, et fut chargé à ce titre d'enseigner la chirurgie et la pharmacie, non-seulement aux élèves en médecine, mais encore aux garçons chirurgiens et aux apothicaires. Cette mesure déplut aux étudiants en médecine, qui refusèrent l'entrée de leurs cours à leurs nouveaux condisciples. Il en résulta des troubles graves qui prirent fin lorsque, conformément à la demande de la Faculté, une ordonnance royale décida que Dortoman ne ferait de leçons que pour les étudiants en médecine.

DORTOUS DE MAIRAN (Jean-Jacques), physicien français. V. MAIRAN.

DORUM, bourg de Prusse, prov. de Hanovre, district de Stade, à 70 kilom. N.-O. de Brême et à 5 kilom. de la rive droite du Weser, près de l'embouchure de ce fleuve dans la mer du Nord ; 650 hab. C'est le ch.-l.

d'une petite contrée appelée Wurstein et la résidence d'un bailli.

DORURE s. f. (do-ru-re — rad. *dorer*). Techn. Art d'employer l'or en feuilles et l'or moulu, et de l'appliquer sur les métaux, le marbre, les pierres, le bois, la peinture et diverses autres matières : *Apprendre la* DORURE. *La* DORURE *au feu. La* DORURE *à l'huile. La* DORURE *en détrempe. La* DORURE *n'était point inconnue aux anciens, mais ils ne l'ont jamais poussée à la même perfection que les modernes.* || Action de dorer : *La* DORURE *de ces plafonds a coûté des sommes énormes.*

— Par ext. Or employé pour dorer : *La* DORURE *de ce cadre a rougi rapidement.* || Objet d'or ou doré : *Un marchand de* DORURES.

— Fig. Eclat extérieur, superficiel : *La politesse est une sorte de* DORURE *qui cache souvent ce qui est faux en lui donnant de l'éclat.* (Beauchêne.)

— Art culin. Préparation employée pour dorer les pâtes : *Il vous manquera de la* DORURE. || Action de dorer les pâtes ; état qui en résulte : *Il ne faut pas négliger la* DORURE *de ces pâtes.*

— Techn. Couvercle en gros papier chargé d'une mince couche de terre que l'on établit sur le pot du petit fourneau destiné à la cuisson des pipes, après l'enfournement et avant la mise en feu.

— **Encycl.** *Dorure sur métaux.* La *dorure* sur métaux remonte à une haute antiquité. Ce fait est suffisamment établi par les pièces d'orfévrerie que les chercheurs d'antiquités exhument chaque jour du sein de la terre. On commença d'abord par enduire les pièces métalliques d'une dissolution de gomme et de poudre d'or ; puis on essaya de les couvrir de minces feuilles d'or laminé en les fixant à la colle ou par le brunissage. Ces deux opérations, toutes primitives et que certains fabricants mettent encore en usage, laissent beaucoup à désirer sous le rapport de la solidité et de la variété des tons. Le progrès des arts a fait par la suite surgir une foule de procédés divers, dont quelques-uns sont même de nos jours utilement appliqués.

Les procédés de *dorure* anciens ou nouveaux intéressants à connaître peuvent être réduits à sept : *dorure* par immersion, dite au trempé ; *dorure* au feu, dite au mercure ; *dorure* galvanique à la pile ; *dorure* mate ; *dorure* sur argent, dite au chiffon ; *dorure* sur verre, porcelaine, cristaux, au chlorure de platine ; *dorure* mate sur zinc.

— I. DORURE AU TREMPÉ. Ce procédé, importé d'Angleterre par Henri Elkington, fut breveté en France le 11 octobre 1836. Il mettait d'être accueilli comme un bienfait. Malheureusement, il n'était guère applicable qu'aux petits objets de bijouterie en cuivre.

Voici sur quel principe il repose.

Si, dans une dissolution métallique, on introduit un métal plus oxydable que le métal dissous, celui-ci est expulsé de la combinaison dans laquelle il entrait et remplacé, équivalent pour équivalent, par le métal introduit ; de plus, il se dépose sur la surface de ce dernier. Par exemple, si, dans une dissolution d'un sel d'or, on plonge une lame de cuivre, métal plus oxydable que l'or, celui-ci, chassé de sa combinaison, se dépose sur le cuivre, et l'oxyde de cuivre remplace celui de l'or dans la dissolution primitive.

Ainsi, un bain de phosphate de potasse et de protoxyde d'or, où l'on aura plongé des objets en cuivre, donnera lieu à la production d'un sel de phosphate et de protoxyde de cuivre.

Le point essentiel de la *dorure* au trempé est dans la préparation des bains, qui exige un soin tout particulier.

On prend ordinairement :

Eau distillée.	10,000 gr.
Pyrophosphate de potasse ou de soude. . . .	800
Acide cyanhydrique. . . .	8
Perchlorure d'or cristallisé.	24

On verse dans un vase de porcelaine ou dans une bassine de fonte émaillée 2 kilogrammes d'eau distillée, et on y ajoute peu à peu, en agitant avec une baguette de verre, les 800 grammes de pyrophosphate ; on chauffe alors ; le sel se dissout ; on filtre et on laisse refroidir.

Pour préparer le chlorure d'or, on introduit dans un ballon ou matras de verre :

Or vierge finement laminé. .	10 gr.
Acide chlorhydrique pur. . .	25
Acide azotique pur.	15

On chauffe légèrement le fond du ballon ; une vive effervescence, accompagnée de vapeurs orangées, se manifeste ; en quelques minutes l'or disparaît, et le liquide tourne au jaune rougeâtre.

On place alors le ballon sur une plaque de tôle ayant au centre un trou de 0m,03 de diamètre ; on porte la plaque et le ballon sur un petit fourneau ou sur une lampe à alcool ; la chaleur volatilise l'excès d'acide qui gâterait le bain. Lorsque les vapeurs du halon cessent et que le liquide prend une consistance oléagineuse, avec une couleur rouge hyacinthe, le chlorure d'or est fait.

On retire le ballon du feu, on le place sur un rond de paille et on laisse refroidir.

Le chlorure se présente en cristaux aiguillés jaune safran. On verse dans le ballon un peu d'eau distillée pour dissoudre le chlorure ; on filtre au papier joseph, disposé sur un entonnoir de verre, au-dessus d'un flacon bien propre, et on lave à plusieurs reprises, avec le dixième litre d'eau tenu en réserve, le ballon et le filtre, pour condenser tout l'or dans le bain.

La solution de pyrophosphate étant refroidie et le chlorure d'or filtré, on verse le chlorure dans le pyrophosphate et on agite avec la baguette de verre, en ajoutant les 8 grammes d'acide cyanhydrique. Le mélange prend une couleur jaune. Pour l'employer, on chauffe presque à ébullition. La couleur jaune disparaît par l'élévation de la température. Si le liquide du bain tourne au rouge groseille ou au violet lie de vin, on ajoute goutte à goutte de l'acide cyanhydrique jusqu'à décoloration complète, en ayant bien soin toutefois de ne pas brûler son or par un excès d'acide.

On trempe dans le bain les pièces à dorer, après les avoir bien décapées et passées à une légère solution d'azotate de bioxyde de mercure, et on agite. En quelques secondes ces pièces reçoivent une belle *dorure* jaune. On rince à l'eau fraîche et on sèche à la sciure de sapin.

La couche d'or déposée est d'abord très-mince ; mais on peut lui donner une épaisseur égale à celle des plus fortes *dorures* galvaniques, en recommençant plusieurs fois la double opération d'immerger les objets dorés dans la dissolution d'azotate de bioxyde de mercure pour les reporter ensuite au bain.

Le bain au trempé, composé au pyrophosphate, peut durer 1 kilogramme de menue bijouterie par chaque gramme d'or employé.

Voici, d'après M. Barral, la formule des réactions chimiques qui s'accomplissent pendant la présence des objets de cuivre dans le bain :

$$6AuCl^3 + 6(KO,2CO) + 12Cu = 12CuCl$$
Sesquichlorure d'or. — Bicarbonate de potasse. — Cuivre. — Bichlorure de cuivre.

$$+ 5KCl + KO,Cl^5 + 2CO^2 + 12Au.$$
Chlorure de potassium. — Chlorate de potasse. — Acide carbonique. — Or.

— II. DORURE AU MERCURE. Avant la découverte de la pile, c'est la *dorure* au mercure qui fournissait les produits les plus riches et les plus solides, et de nos jours encore, quoiqu'il soit fort coûteux, c'est à ce procédé qu'il faut recourir, lorsqu'on veut obtenir une *dorure* supérieure.

On verse dans un creuset, disposé au centre d'un réchaud, la quantité de mercure à employer, et on chauffe. Lorsque la température a atteint 100°, on plonge dans le mercure la moitié de son poids d'or et on remue à l'aide d'une tige de fer. Il se forme un amalgame qui présente la consistance du beurre. On laisse cet amalgame dans un flacon rempli d'eau toujours fraîche.

Lorsqu'on veut opérer, on commence par disposer les objets à dorer, soigneusement décapés, dans une terrine de grès (*grelette*) ; puis, dans une solution très-faible d'azotate de bioxyde de mercure, et on les saute en les roulant sans cesse les uns sur les autres jusqu'à ce qu'ils aient pris une belle couleur blanche. On a ajouté alors l'amalgame cuivre, et l'oxyde de cuivre remplace celui de l'or dans la dissolution primitive.

Ainsi, un bain de phosphate de potasse et de protoxyde d'or, où l'on aura plongé des objets en cuivre, donnera lieu à la production d'un sel de phosphate et de protoxyde de cuivre.

Le point essentiel de la *dorure* au trempé est dans la préparation des bains, qui exige un soin tout particulier.

On prend ordinairement :

Eau distillée.	10,000 gr.
Pyrophosphate de potasse ou de soude. . . .	800
Acide cyanhydrique. . . .	8
Perchlorure d'or cristallisé.	24

On verse dans un vase de porcelaine ou dans une bassine de fonte émaillée 2 kilogrammes d'eau distillée, et on y ajoute peu à peu, en agitant avec une baguette de verre, les 800 grammes de pyrophosphate ; on chauffe alors ; le sel se dissout ; on filtre et on laisse refroidir.

Pour préparer le chlorure d'or, on introduit dans un ballon ou matras de verre :

Or vierge finement laminé. .	10 gr.
Acide chlorhydrique pur. . .	25
Acide azotique pur.	15

On chauffe légèrement le fond du ballon ; une vive effervescence, accompagnée de vapeurs orangées, se manifeste ; en quelques minutes l'or disparaît, et le liquide tourne au jaune rougeâtre.

On place alors le ballon sur une plaque de tôle ayant au centre un trou de 0m,03 de diamètre ; on porte la plaque et le ballon sur un petit fourneau ou sur une lampe à alcool ; la chaleur volatilise l'excès d'acide qui gâterait le bain. Lorsque les vapeurs du halon cessent et que le liquide prend une consistance oléagineuse, avec une couleur rouge hyacinthe, le chlorure d'or est fait.

On retire le ballon du feu, on le place sur un rond de paille et on laisse refroidir.

Le chlorure se présente en cristaux aiguillés jaune safran. On verse dans le ballon un peu d'eau distillée pour dissoudre le chlorure ; on filtre au papier joseph, disposé sur un entonnoir de verre, au-dessus d'un flacon bien propre, et on lave à plusieurs reprises, avec le dixième litre d'eau tenu en réserve, le ballon et le filtre, pour condenser tout l'or dans le bain.

La solution de pyrophosphate étant refroidie et le chlorure d'or filtré, on verse le chlorure dans le pyrophosphate et on agite avec la baguette de verre, en ajoutant les 8 grammes d'acide cyanhydrique. Le mélange prend une couleur jaune. Pour l'employer, on chauffe presque à ébullition. La couleur jaune disparaît par l'élévation de la température. Si le liquide du bain tourne au rouge groseille ou au violet lie de vin, on ajoute goutte à goutte de l'acide cyanhydrique jusqu'à décoloration complète, en ayant bien soin toutefois de ne pas brûler son or par un excès d'acide.

On trempe dans le bain les pièces à dorer, après les avoir bien décapées et passées à une légère solution d'azotate de bioxyde de mercure, et on agite. En quelques secondes ces pièces reçoivent une belle *dorure* jaune. On rince à l'eau fraîche et on sèche à la sciure de sapin.

La couche d'or déposée est d'abord très-mince ; mais on peut lui donner une épaisseur égale à celle des plus fortes *dorures* galvaniques, en recommençant plusieurs fois la double opération d'immerger les objets dorés dans la dissolution d'azotate de bioxyde de mercure pour les reporter ensuite au bain.

Le bain au trempé, composé au pyrophosphate, peut durer 1 kilogramme de menue bijouterie par chaque gramme d'or employé.

Voici, d'après M. Barral, la formule des réactions chimiques qui s'accomplissent pendant la présence des objets de cuivre dans le bain :

$$6AuCl^3 + 6(KO,2CO) + 12Cu = 12CuCl$$
Sesquichlorure d'or. — Bicarbonate de potasse. — Cuivre. — Bichlorure de cuivre.

$$+ 5KCl + KO,Cl^5 + 2CO^2 + 12Au.$$
Chlorure de potassium. — Chlorate de potasse. — Acide carbonique. — Or.

— II. DORURE AU MERCURE. Avant la découverte de la pile, c'est la *dorure* au mercure qui fournissait les produits les plus riches et les plus solides, et de nos jours encore, quoiqu'il soit fort coûteux, c'est à ce procédé qu'il faut recourir, lorsqu'on veut obtenir une *dorure* supérieure.

On verse dans un creuset, disposé au centre d'un réchaud, la quantité de mercure à employer, et on chauffe. Lorsque la température a atteint 100°, on plonge dans le mercure la moitié de son poids d'or et on remue à l'aide d'une tige de fer. Il se forme un amalgame qui présente la consistance du beurre. On laisse cet amalgame dans un flacon rempli d'eau toujours fraîche.

Lorsqu'on veut opérer, on commence par disposer les objets à dorer, soigneusement décapés, dans une terrine de grès (*grelette*) ; puis, dans une solution très-faible d'azotate de bioxyde de mercure, et on les saute en les roulant sans cesse les uns sur les autres jusqu'à ce qu'ils aient pris une belle couleur blanche. On a ajouté alors l'amalgame cuivre, et l'oxyde de cuivre remplace celui de l'or dans la dissolution primitive.

Ainsi, un bain de phosphate de potasse et de protoxyde d'or, où l'on aura plongé des objets en cuivre, donnera lieu à la production d'un sel de phosphate et de protoxyde de cuivre.

Le point essentiel de la *dorure* au trempé est dans la préparation des bains, qui exige un soin tout particulier.

On prend ordinairement :

Eau distillée.	10,000 gr.
Pyrophosphate de potasse ou de soude. . . .	800
Acide cyanhydrique. . . .	8
Perchlorure d'or cristallisé.	24

On verse dans un vase de porcelaine ou dans une bassine de fonte émaillée 2 kilogrammes d'eau distillée, et on y ajoute peu à peu, en agitant avec une baguette de verre, les 800 grammes de pyrophosphate ; on chauffe alors ; le sel se dissout ; on filtre et on laisse refroidir.

Pour préparer le chlorure d'or, on introduit dans un ballon ou matras de verre :

Or vierge finement laminé. .	10 gr.
Acide chlorhydrique pur. . .	25
Acide azotique pur.	15

On chauffe légèrement le fond du ballon ; une vive effervescence, accompagnée de vapeurs orangées, se manifeste ; en quelques minutes l'or disparaît, et le liquide tourne au jaune rougeâtre.

On place alors le ballon sur une plaque de tôle ayant au centre un trou de 0m,03 de diamètre ; on porte la plaque et le ballon sur un petit fourneau ou sur une lampe à alcool ; la chaleur volatilise l'excès d'acide qui gâterait le bain. Lorsque les vapeurs du halon cessent et que le liquide prend une consistance oléagineuse, avec une couleur rouge hyacinthe, le chlorure d'or est fait.

On retire le ballon du feu, on le place sur un rond de paille et on laisse refroidir.

Le chlorure se présente en cristaux aiguillés jaune safran. On verse dans le ballon un peu d'eau distillée pour dissoudre le chlorure ; on filtre au papier joseph, disposé sur un entonnoir de verre, au-dessus d'un flacon bien propre, et on lave à plusieurs reprises, avec le dixième litre d'eau tenu en réserve, le ballon et le filtre, pour condenser tout l'or dans le bain.

La solution de pyrophosphate étant refroidie et le chlorure d'or filtré, on verse le chlorure dans le pyrophosphate et on agite avec la baguette de verre, en ajoutant les 8 grammes d'acide cyanhydrique. Le mélange prend une couleur jaune. Pour l'employer, on chauffe presque à ébullition. La couleur jaune disparaît par l'élévation de la température. Si le liquide du bain tourne au rouge groseille ou au violet lie de vin, on ajoute goutte à goutte de l'acide cyanhydrique jusqu'à décoloration complète, en ayant bien soin toutefois de ne pas brûler son or par un excès d'acide.

On trempe dans le bain les pièces à dorer, après les avoir bien décapées et passées à une légère solution d'azotate de bioxyde de mercure, et on agite. En quelques secondes ces pièces reçoivent une belle *dorure* jaune. On rince à l'eau fraîche et on sèche à la sciure de sapin.

La couche d'or déposée est d'abord très-mince ; mais on peut lui donner une épaisseur égale à celle des plus fortes *dorures* galvaniques, en recommençant plusieurs fois la double opération d'immerger les objets dorés dans la dissolution d'azotate de bioxyde de mercure pour les reporter ensuite au bain.

Le bain au trempé, composé au pyrophosphate, peut durer 1 kilogramme de menue bijouterie par chaque gramme d'or employé.

Voici, d'après M. Barral, la formule des réactions chimiques qui s'accomplissent pendant la présence des objets de cuivre dans le bain :

$$6AuCl^3 + 6(KO,2CO) + 12Cu = 12CuCl$$
Sesquichlorure d'or. — Bicarbonate de potasse. — Cuivre. — Bichlorure de cuivre.

$$+ 5KCl + KO,Cl^5 + 2CO^2 + 12Au.$$
Chlorure de potassium. — Chlorate de potasse. — Acide carbonique. — Or.

— III. DORURE GALVANIQUE OU ÉLECTROCHIMIQUE. Les premières expériences de *dorure* galvanique sont dues à Brugnatelli, qui réussit, en 1801, à dorer des médailles d'argent au moyen de la pile. Sans connaître les travaux du chimiste de Pise, de La Rive, en 1823, parvint à dorer d'abord du platine, puis de l'argent et du laiton. Le procédé de de La Rive fut successivement perfectionné par Elsner, Boettger et M. Ferrot. M. Henri Elkington venait de remplacer, dans son usine de Birmingham, la *dorure* au trempé par la *dorure* galvanique, pour laquelle il s'était fait breveter en France, lorsqu'un compositeur de musique, le vicomte de Ruolz, publia un mémoire (1841) où sont décrits en détail des moyens industriels de *dorure* applicables à un grand nombre de métaux (v. GALVANOPLASTIE). M. de Ruolz n'est donc que le second inventeur de l'industrie nouvelle, et c'est, par conséquent, à tort que son nom y est demeuré si exclusivement attaché. Sans nous astreindre à suivre les perfectionnements de détail que chaque année apporte aux procédés des inventeurs, nous nous bornerons ici à exposer sommairement les opérations de la *dorure* galvanique. Rappelons d'abord quelques principes.

Si l'on plonge dans un liquide conducteur les deux pôles d'une pile, le liquide est décomposé, et ses éléments se portent, les uns au pôle positif, les autres au pôle négatif.

Si le liquide tient des sels en dissolution, ces sels seront aussi décomposés ; le métal réduit se portera au pôle négatif, l'acide et l'oxygène au pôle positif.

Supposons que les deux pôles de la pile soient formés de lames métalliques oxydables. Le pôle négatif se couvrira simplement d'une couche du métal réduit ; mais, au pôle positif, l'oxygène du métal s'unira à la lame et formera un nouvel oxyde qui se combinera aussitôt avec l'acide provenant de la décomposition antérieure, et un nouveau sel prendra naissance. Si, d'ailleurs, la lame formant le pôle positif est composée du même métal que celui qui est en dissolution, l'oxyde produit sur ce pôle, en s'unissant à l'acide devenu libre, reconstituera le sel décomposé ; en sorte que, quelle que soit la quantité de métal réduit et déposé au pôle négatif, la dissolution se maintiendra au même degré de concentration. Prenons pour exemple une dissolution d'or. Si le pôle positif de la pile est formé d'une lame d'or, à mesure que l'or de la dissolution se déposera au pôle négatif, une quantité à peu près équivalente du même métal, fournie par le pôle positif, entrera dans la dissolution et continuera de se porter à l'autre pôle, sur lequel il fournira un dépôt aussi épais que l'on voudra.

Ainsi la *dorure* à la pile peut être appliquée indistinctement sur tous les métaux et à l'épaisseur qu'il plaît à l'opérateur de lui donner. On procède de deux manières : à chaud et à froid. On emploie, en général, la *dorure* à chaud pour les objets de petit volume, tels que bijoux, couverts, flambeaux ; quant aux objets de grande dimension, tels que pendules, lustres, candélabres, pour lesquels il faudrait chauffer une grande quantité de liquide, on s'en tient ordinairement à la *dorure* à froid, qui, quoi qu'en disent les routiniers, est toujours inférieure à l'autre sous tous les rapports.

On ne peut dorer à froid ni l'acier, ni l'étain, ni le plomb, qui se dorent très-bien à chaud.

Les bains chauds ont d'abord l'avantage de dissoudre les oxydes et les corps gras qui recouvrent les pièces métalliques, ce qui est déjà une garantie de bonne réussite. Mais l'expérience a prouvé que les bains chauds peuvent toujours fournir, avec moins d'or, des *dorures* plus promptes, plus nettes et plus solides.

La meilleure formule pour le bain froid est la suivante :

Eau.	10,000 gr.
Cyanure de potassium et de fer.	200
Carbonate de potasse pur. .	150
Chlorure d'ammonium. . . .	30
Or réduit en chlorure. . . .	15

On fait bouillir ensemble tous les sels, excepté le chlorure d'or ; on filtre ; on ajoute le chlorure d'or dissous dans l'eau, et on laisse refroidir.

On dispose les petits bains froids dans des auges de grès ou de porcelaine ; ceux de grande dimension dans des cuves de bois garnies de gutta-percha. Les parois intérieures de la cuve sont en partie tapissées par un anode d'or, soutenu par les rebords de la cuve par de petits fils de platine, reliés, au moyen d'un fil conducteur, au pôle positif de la pile. Un châssis de cuivre, posé au-dessous du bain et relié au pôle négatif, sert à suspendre les objets à dorer.

L'anode d'or remplit une double fonction : il amène le courant électrique dans le bain et il lui fournit une quantité d'or égale à celle qui se dépose à l'autre pôle.

La *dorure* à froid marche avec lenteur. Quelquefois les pièces immergées se couvrent de taches noires, se détorent ou se dorent d'une manière inégale. Il faut toujours surveiller l'opération, et, si l'on découvre des irrégularités ou des solutions de continuité, gratte-boësser, augmenter ou diminuer la puissance des batteries, le nombre des fils, l'intensité du courant, selon le volume ou la quantité des objets à dorer. Une force électrique convenable produit une *dorure* jaune ; si elle est trop forte, la *dorure* sera rouge ; si elle est trop faible, les objets ne se doreront que du côté de l'anode.

Un bain pauvre d'or et trop abondant en cyanure dédore les objets dorés ; pauvre de cyanure et trop abondant en or, il forme un dépôt rouge foncé ou noirâtre.

Malgré toutes les précautions et l'attention constante de l'opérateur, il n'est pas rare de voir se produire dans les bains froids des teintes terreuses désagréables. Dans ce cas, on les fait revenir au ton. On couvre les objets dorés d'une bouillie épaisse de borax en poudre ; on chauffe jusqu'au commencement de fusion, et on projette promptement dans l'eau seconde d'acide sulfurique, qui dissout le borax et ramène la *dorure* à une belle teinte jaune.

La *dorure* galvanique à chaud est plus rapide et présente moins d'inconvénients.

La composition du bain peut varier à l'infini ; mais la formule suivante est regardée comme une des plus sûres :

Eau distillée ou de pluie. .	10,000 gr.
Phosphate de soude cristallisé.	600
Bisulfite de soude.	100
Cyanure de potassium. . . .	20
Or pur, transformé en chlorure neutre.	10

On dispose dans un premier récipient de fonte émaillée 5 kilogrammes d'eau, et on y fait dissoudre le phosphate de soude ; on verse dans un second récipient le neuvième kilogramme d'eau et on y fait dissoudre le chlorure d'or ; enfin on verse le dixième kilogramme d'eau dans un troisième récipient, et on y fait dissoudre le bisulfite de soude et le cyanure de potassium.

On verse peu à peu, à froid, et en agitant avec une baguette de verre, la dissolution de chlorure d'or dans celle de phosphate de soude ; le liquide prend une couleur jaune verdâtre. On verse ensuite peu à peu la solution de cyanure et de bisulfite dans le premier mélange ; la réaction est immédiate : le liquide se décolore et redevient limpide comme l'eau pure. On chauffe pour opérer à 70°.

Dans les bains chauds, au lieu de suspendre à des crochets fixes les objets à dorer, on les tient dans une agitation continuelle, condition nécessaire pour obtenir des teintes uniformes.

L'anode d'or soluble est remplacé par un fil de platine insoluble,

On gratte-bosse ; le jaune verdâtre tourne au vert pâle ; on expose à une forte chaleur, et le vert pâle revient à une belle couleur jaune orange.

On emmandrine l'objet doré au bout d'une tringle de fer, avec un fil de même métal, et on le couvre d'une mixtion d'azotate de potasse ou de salpêtre, de sel marin, de sulfate double d'alumine et de potasse ou d'alun. On porte au feu de charbon sans tirage ; on tourne l'objet en tous sens jusqu'à ce que le mélange qui le couvre commence à fondre et à couler ; on projette alors vivement d'un seul trait dans l'eau du baquet au mat.

Les sels qui couvrent les pièces dorées se dissolvent à l'instant et laissent voir un beau mat. Cette *dorure* est riche et solide, mais d'un prix élevé.

On peut obtenir des *dorures* mates par d'autres procédés plus simples, plus expéditifs et moins coûteux : 1° en donnant aux objets à dorer l'aspect mat au moyen des acides ; 2° en faisant déposer sur les objets à dorer, avant de les porter au bain d'or, une belle couche mate de cuivre ou d'argent.

— V. DORURE DE L'ARGENT. Il y a plusieurs procédés pour dorer l'argent, mais les plus généralement employés sont : la *dorure* au trempé et la *dorure* au chiffon.

1° *Dorure de l'argent au trempé*. On fait bouillir pendant une demi-heure la pièce d'argent à dorer, soigneusement gratte-boëssée, dans le bain d'or au pyrophosphate, additionné de quelques gouttes d'acide cyanhydrique.

2° *Dorure de l'argent au chiffon*. On dissout l'or vierge, finement laminé, dans un mélange composé de :

Azotate de potasse.	1/2 partie.
Acide azotique.	5
Chlorhydrate d'ammoniaque.	2

Cette eau régale, chauffée à petit feu, attaque et dissout l'or. Lorsque tout le métal a disparu, on laisse refroidir ; puis on verse la dissolution dans un récipient de grès, de faïence ou de porcelaine à fond plat. On dispose dans ce liquide, les uns sur les autres, de petits carrés de toile pur fil, et avec une baguette de verre on les fait bien tremper dans le chlorure d'or ; puis on les relève avec une pince de bois, on les fait égoutter sur le récipient et sécher convenablement dans un endroit obscur. On achève la dessiccation au bout d'une semaine, en présentant à l'action du feu chaque carré de toile étendu sur deux baguettes de bois. Lorsque le carré a pris feu, on le dépose sur un marbre et on laisse brûler. On broie les cendres à la molette ; on recueille cette poudre et on la dispose dans un pli de parchemin entouré de linge mouillé. Au bout d'une semaine, lorsqu'elle a été tout humectée à travers le parchemin, la poudre au chiffon est faite et bonne à employer.

On verse alors sur un marbre une goutte d'eau ; on y délaye un peu de cette poudre et on applique en étendant par friction la pâte sur l'argent à dorer, préalablement décapé. On achève les unis au pouce, les filets avec un morceau de liége taillé en couteau, les angles avec un bout de tilleul en bois tendre. On lit les noms d'atelier de *dorure* au pouce, *dorure* au bouchon.

— VI. DORURE SUR VERRE, CRISTAL OU PORCELAINE, AU CHLORURE DE PLATINE. On broie à la molette du chlorure de platine en poudre avec de l'huile de térébenthine rectifiée. On applique ce liquide au pinceau sur la matière à dorer. On laisse sécher, puis on passe au moufle jusqu'au rouge sombre. La chaleur volatilise l'essence, décompose le platine et le réduit à l'état métallique parfaitement uni. On laisse refroidir, on décape à l'eau-forte et on rince à grande eau, puis on porte au bain d'or.

Le platine se couvre bientôt d'une pellicule d'or ayant le même poli. Il n'y a plus qu'à passer la *dorure* à la peau de chamois, et l'opération est achevée.

Ce procédé dispense du bruni, travail toujours difficile sur les objets fragiles, souvent dangereux et quelquefois, dans les pièces très-fouillées, tout à fait impraticable.

— VII. DORURE MATE SUR ZINC. Il nous reste à ajouter deux mots sur la *dorure* mate sur zinc, qui a pris dans ces derniers temps un développement si considérable.

On commence par cuivrer en rouge ou en jaune les pièces de zinc qu'on veut dorer ; puis on les porte dans un bon bain d'argent à la pile.

Lorsque le dépôt est suffisant, on rince à grande eau, on plonge dans une faible solution d'azotate de bioxyde de mercure, et on passe ainsi qu'il suit :

Eau distillée.	10,000 gr.
Phosphate de soude.	600
Bisulfite de soude.	100
Cyanure de potassium. . . .	20
Or en chlorure neutre. . . .	10

On commence par employer un courant énergique, qu'on diminue sensiblement aussitôt que la pièce est couverte et qu'on abaisse tout à fait avant de la sortir du bain.

DORUS, fils d'Hellen et d'Orséis, ou, selon d'autres, fils de Deucalion. Il émigra de la Phthiotide et se rendit auprès du mont Ossa où il établit une colonie qui reçut le nom de Doride.

DORUS-GRAS (Julie-Aimée VAN STEENKISTE, dite **Dorus**, dame), cantatrice française, née à Valenciennes en 1813. Elle reçut de son père, ancien officier du premier Empire, devenu chef d'orchestre au théâtre de cette ville, d'intelligentes leçons de musique et de chant. Vers l'âge de huit ans, elle fut admise au Conservatoire de Paris, aux frais du budget municipal de Valenciennes, et ses progrès rapides l'en firent sortir l'année suivante avec le premier prix de chant. Attachée dès lors à la musique de la chambre du roi, elle se fit bientôt connaître dans quelques concerts, en province et à l'étranger. En même temps, elle étudiait la déclamation lyrique. Ses brillants succès lui valurent un engagement au Grand-Théâtre de Bruxelles, où elle parut dans le rôle de la reine de Navarre de *Jean de Paris*. Accueillie avec enthousiasme sur la scène, comme elle l'avait été dans les concerts, Mlle Dorus fut ramenée à Paris par la révolution belge. Elle entra à notre Académie de musique en 1830, et y débuta de manière à faire sensation, dans le *Comte Ory*, de Rossini. Fortifiée par l'étude, elle créa successivement plusieurs rôles, notamment celui d'Alice dans *Robert le Diable*, avec Nourrit, Levasseur, Mmes Damoreau et Falcon. Le personnage d'Eudoxie, dans la *Juive*, fut ensuite abordé par elle avec un grand bonheur (1835). A la retraite de Mme Damoreau, en 1835, elle occupa le premier rang à l'Opéra. Reprenant alors les rôles importants du répertoire, en même temps qu'elle se distinguait par d'admirables créations, on la vit successivement paraître dans la *Muette*, *Guillaume Tell*, *Fernand Cortez*, Thérésina du *Philtre*, le page dans *Gustave*, Marguerite dans les *Huguenots*, Ginevra dans *Guido*, Ritta dans la *Xacarilla*, etc. Le *Comte Ory*, dont elle affectionnait particulièrement la musique bouffe, est resté sa meilleure interprétation et son plus fidèle souvenir. Fils d'une excellente famille bourgeoise de Paris et qui se faisait appeler Dorval ; sujet assez médiocre d'ailleurs que ce Dorval, qui s'en alla finir en Russie, où il avait accepté un engagement. Potier, en tournée de représentations, rencontra sur sa route l'enfant précoce, qui déjà s'appelait Mme Dorval ; il crut découvrir en elle le germe d'un talent peu commun, qu'il se promit de développer, et l'amena à Paris. C'est cette particularité singulière qui a fait dire que Paris dut à l'acteur ce que l'avait le plus fait rire l'actrice qui l'a fait le plus pleurer.

Marie Dorval, préparée par de longues et laborieuses études aux meilleures traditions de la scène, avait à cette époque renoncé au chant et interprété, quoique très-jeune encore, les premiers rôles de la comédie, ceux surtout dans lesquels brillait alors Mlle Mars ; ses efforts avaient été couronnés des plus heureux triomphes. Ce fut de Strasbourg qu'elle s'en vint à Paris en compagnie de l'excellent Potier. Mais, hélas ! Paris, objet des rêves de sa brûlante imagination, loin de lui donner un aliment en harmonie avec sa nature distinguée, la laissa captive et affligée sous les étreintes grossières du mélodrame. Elle souffrit longtemps, et plus d'une fois, sa raison faillit en être atteinte et se révoltant, elle se prit à regretter la province et ses rôles touchants d'amoureuses de bonne compagnie. *Trente ans* ou la *Vie d'un joueur* lui permit enfin de montrer, sous sa forme la plus émue, son énergique et profonde organisation d'artiste. C'était le temps où une école nouvelle tentait de se faire jour en littérature. Aux créations véhémentes, excessives et souvent admirables du romantisme, il fallait pour interprètes des natures puissantes, belles et fougueuses, passionnées et résolues. Marie Dorval réunissait toutes les conditions nécessaires pour devenir, et elle devint en effet, la personnification vivante de l'école indomptée qui, à grand bruit, se jetait éperdument dans l'arène dramatique et y livrait bataille sur bataille. Il faudrait rayer cette école et son système de nos annales théâtrales pour oublier Mme Dorval, qui s'en est faite l'interprète intrépide, toujours prête, toujours dévouée, et qui en a suivi toutes les phases, bonnes ou mauvaises. Au théâtre de la Porte-Saint-Martin, à celui de la Renaissance, à la Comédie-Française et à l'Odéon, quel merveilleux et courageux talent elle déploya pour rendre les passions les plus diverses ! Que d'ouvrages, obscurs aujourd'hui, lui durent une existence pleine d'éclat ! Parmi celles de ses créations qu'on n'a pas oubliées, il en est qui revivent dans nos souvenirs touchants et délicieux : Adèle d'Hervey dans *Antony*, Doña Sol dans *Hernani*, Catarina dans *Angelo*, Clotilde dans le drame de ce nom, Rodolphine dans *Une main droite et la main gauche*, *Beatrix Cenci*, et, par-dessus toutes, cette angélique et suave Kitty Bell de *Chatterton*, si pudique et si parisienne, qui fut à la Comédie-Française le plus beau triomphe de Mme Dorval ; car Mme Dorval traversa notre première scène, qui ne sut pas la conserver, pas plus qu'elle ne sut conserver Frédérick-Lemaître, Mlle Georges, Bocage. Elle y avait débuté le 1er février 1834, dans *Une liaison*, de MM. Mazères et Empis. L'actrice eut un grand succès, mais l'ouvrage tomba. Mme Dorval voulut, en vertu de son engagement qui contenait la clause formelle de jouer *Antony*, poursuivre ses débuts par cette reprise, qui eut cinquante fois à la Porte-Saint-Martin, trente fois à l'Odéon, une fois aux Italiens, et qui fut en effet annoncée sur l'affiche de la Comédie-Française, mais le lendemain même, aussitôt par le *Constitutionnel* au nom de la morale outragée firent frapper la pièce d'un *veto* administratif, et l'artiste dut se résigner à paraître dans d'autres pièces, entre autres *Lord Byron à Venise*, d'Ancelot, et *Une famille au temps de Luther*, de Casimir Delavigne. Le 28 avril 1835, fut joué *Angelo, tyran de Padoue*, de M. Victor Hugo, et, ce soir-là, le public qui se pressait en foule au Théâtre-Français assista à un spectacle inaccoutumé : Mme Dorval, tendre et passionnée, jouait le rôle de Catarina, et Mlle Mars, transformée en courtisane amoureuse, jouait celui de la Tisbé ; les deux écoles étaient aux prises dans le même ouvrage. Un peu plus tard, Mme Dorval reparut à la Comédie, sur la même scène, qu'elle quitta pour venir créer à l'Odéon, à côté de Bocage (1843), *Lucrèce* de Ponsard. En novembre 1845, *Jeanne*, à la Porte-Saint-Martin, drame de canevas vulgaire, un des plus grands drames qu'on ait jamais vus, *Marie-Jeanne*, et réunit, dans une pauvre femme du peuple, ainsi que l'a écrit M. Théophile Gautier, « la biblique Rachel, qui ne pouvait se consoler, Niobé, dont les yeux de marbre sont toujours humides, Hécube, qui, selon l'expression grecque, *abogati* la douleur. » Frédérick-Lemaître, dans un entr'acte, vint trouver *Marie-Jeanne* pour la complimenter. Les deux acteurs ne trouvèrent pas un mot à se dire ; ils s'embrassèrent et se mirent à pleurer.

Cependant à la tourmente romantique succédait une période littéraire mesurée et *raisonnable* ; quelques tragédies bourdonnent encore dans la vieille oreille classique semblaient devoir renaître. La grande actrice, qui avait si merveilleusement joué Adèle d'Hervey, Marie-Jeanne et Marion Delorme, voulut, après *Lucrèce*, jouer *Agnès de Méranie* (Odéon, décembre 1836). Hélas ! elle sentit ce que pesaient les alexandrins de Ponsard, devenu le dieu du jour. Pendant que le silence et le vide succédaient au bruit et aux luttes, et qu'à des œuvres brillantes, vivantes et hardies succédaient des œuvres ternes, languissantes et timides, hautement prônées, Marie Dorval, oubliée, allait finir dans la retraite et la pauvreté une vie consacrée tout entière à son art. La grande comédienne mourut à la suite d'une longue et douloureuse maladie, laissant deux enfants. Elle avait épousé en secondes noces Merle, journaliste et auteur dramatique. Quand, après sa mort, on pénétra chez cette illustre et pauvre femme, dont le souvenir est resté si sympathique et si touchant, sa maison était démeublée ; rien ne restait des splendeurs du temps passé ; rien, si ce n'est une couronne donnée par une main illustre lors des débuts de l'actrice, une couronne qu'elle avait gardée toujours et partout avec un soin pieux.

M. Alexandre Dumas a écrit la vie de Marie Dorval. Le livre s'est vendu au profit de la souscription.

DORVALIE s. f. (dor-va-ll). Bot. Syn. de FUCHSIA.

DORVAULT, pharmacien français, né vers 1815. Il fit ses études à Paris, où il reçut son diplôme en 1841. Il a été nommé directeur de la Pharmacie centrale et a composé, outre plusieurs mémoires, publiés dans des recueils scientifiques, l'*Officine* (1844, in-8°), répertoire général de pharmacie pratique, et *Iodognosie* (1850, in-8°), traité sur les diverses applications de l'iode.

DORVEILLER v. a. ou tr. (dor-vè-llé ; *ll* mll. — contract. de *dormir* et de *veiller*). Dans la basse Normandie, Etre dans le demi-sommeil, dans cet état d'assoupissement qui tient le milieu entre la veille et le sommeil.

DORVIGNY (Louis ARCHAMBAULT, dit), auteur et acteur comique, fils de Louis XV et d'une des jeunes filles du Parc-aux-Cerfs, né en 1734, mort en 1812. Après avoir vécu longtemps dans l'oisiveté et dissipé de la plus joyeuse façon les profits et allocations qui lui revenaient d'une ressemblance frappante avec le royal auteur de ses jours, il se fit, à la mort de ce dernier chez Nicolet, à l'âge d'une dizaine d'années, Dorvo fit représenter à l'Odéon une comédie en cinq actes et en vers, restée célèbre par les affreux désastres qui suivit sa première représentation ; c'était l'*Enfant prodigue* (Nantes et Paris, 1799). La toile venait de tomber sur la dernière scène lorsqu'un violent incendie, qui s'était attribué alors à la malveillance, consuma en quelques heures la salle de bois de l'Odéon. Dorvo fut longtemps inconsolable de la chute de cet *Enfant*, sur le succès duquel il avait beaucoup compté ; le pauvre auteur se découragea, et, abandonnant la haute comédie, il donna à la Gaîté le *Savetier du coin*, comédie en trois actes et en vers (1799) ; puis au théâtre de la Cité : les *Parents*, ou la *Ville et le village*, autre comédie en cinq actes et en vers, imitée de Kotzebue (Paris, 1800 et 1807, in-8°) ; *Figaro*, ou *Tel père, tel fils*, comédie en trois actes (Paris, 1801) ; la *Paix*, comédie-divertissement en un acte et en vers (1802) ; *Yergueluc*, ou *Il est arrivé un malheur*, comédie en trois actes et en vers (théâtre de la Cité, 1804) ; *Frédéric à Spandau*, ou le *Libelle*, *not*, on les *Battus payent l'amende*, farce dans laquelle l'auteur Vadé vint faire courir tout Paris pendant si longtemps, que l'on dut jouer deux fois par jour pour satisfaire la curiosité de la foule, qui fit le tour de l'Europe et du monde en 1804 ; le principal personnage est devenu un des types français les plus caractérisés (v. JANOT). Il était devenu l'auteur à la mode, si bien qu'en 1780 le Théâtre-Français crut devoir en emprunter au répertoire des boulevards ses *Noces huxardes*, comédie en quatre actes, en prose. Dorvigny donna à Janot une postérité ; mais *Janot chez les décapotteuses* ou *Il en pâtera*, ne continuèrent pas le succès du premier Janot. *Christophe Lerond*, pièce très-bien faite, et qui a pu inspirer à Collin d'Harleville l'idée de son *Optimiste*, fut le dernier triomphe de Dorvigny ; il y jouait lui-même le principal rôle. A la série des *Janot*, Dorvigny fit succéder la série des *Jocrisse* et fit représenter successivement sous divers théâtres : *Jocrisse changé de condition* (1705), le *Désespoir de Jocrisse* (1802), *Jocrisse congédié* (1803), *Jocrisse jaloux* (1804), *Jocrisse au bal de l'Opéra* (1808), *Jocrisse presque seul*, etc. Le *Désespoir de Jocrisse* a seul survécu. *Le tu et le toi*, ou la *Parfaite égalité* (1794), et un grand nombre de pièces politiques ou autres, données en différents temps avec une fécondité extraordinaire, n'enrichissaient pas Dorvigny, malgré le succès qu'elles obtenaient. Forcé d'abandonner la scène comme auteur, il s'enfonça dans les vaines plaisirs de la vie crapuleuse et tomba dans la plus profonde misère. Ne travaillant plus que quand la soif le poussait, il composait à la hâte et pour quelques écus une pièce qu'il abandonnait séance tenante à Nipoigon, elle était engoutée à son tour, et Dorvigny, qui n'avait pas même un sou à dépenser, consuma en quelques heures la maiveillance, et, après avoir habité la Belgique pendant plusieurs années, il revint en France en 1837, se fixa à Fontainebleau, et y mourut dans l'oubli à l'âge de quatre-vingt-deux ans.

Indépendamment des pièces que nous avons citées, on a encore de Dorvo : *Mon histoire ou la tienne, avec des notes historiques et géographiques*, en société avec Lemierre d'Argy (Paris, 1802, 2 vol. in-12) ; *Mon histoire ou le Nouveau Roman comique* (1799, 2 vol.) ; *Modelon Frigué et Coltin Tampon*, ou les *Amants du faubourg Saint-Martin*. Son dernier roman est les *Mystifications d'Innocentin Poulot, petit-fils de M. de Pourceaugnac*, par l'auteur des Janot et des Jocrisse (1819, 4 vol.). Dorat-Cubières, dans une *Epître aux mânes de Dorvigny*, ou *Apologie des buveurs* (1813), fit l'éloge de l'auteur de *Jocrisse*. Celui qui avait composé tout à tour les éloges de Marc-Aurèle, de Colardeau, de Marat, de La Tour d'Auvergne, d'Olympe de Gouges, de Fontenelle, de Rétif de La Bretonne n'avait bien répandre quelques vers emphatiques sur la tombe, aussi inconnue que le berceau, de celui qui, comme lui d'ailleurs, avait été un buveur solide. Quoi que l'on pense du caractère de Dorvigny, on ne peut lui refuser un talent réel, uni à une facilité merveilleuse.

DORVILLE. — V. ORVILLE (d').

DORVILLE s. f. (dor-vi-ll — de *Dorville*, n. pr.). Entom. Syn. d'ENDROMIDE.

DORVO (Hyacinthe), auteur dramatique et romancier français, né à Rennes en 1769, mort à Fontainebleau en 1851. Fils d'un procureur au parlement de Bretagne, il vint de bonne heure à Paris et adopta chaleureusement les principes de la Révolution, alors à son début, plus tard ses idées se modifièrent. Il n'avait que vingt-trois ans lorsqu'il fit jouer au théâtre de la République le *Patriote du dix août*, leçons de patriotisme en deux actes et en vers (12 novembre 1792). Il donna ensuite au théâtre de la Cité : les *Trois héritiers*, comédie en trois actes et en vers (1793) ; les *Contre-révolutionnaires jugés par eux-mêmes* (1794) ; le *Faux député*, comédie en trois actes et en vers (1795) : cette pièce, assez agressive, obtint du succès, mais elle faillit entraîner la perte de Dorvo, si l'on en croit les écrits du temps. Citons encore : *Figaro de retour à Paris*, comédie en un acte et en vers ; *Je cherche mon père*, comédie en trois actes et en vers (1797) ; *Hengâne*, parodie de *Turlututu*, en un acte et en vers, jouée à l'Ambigu-Comique (1797) ; la *Veille des noces*, ou *l'Après-souper de Misanthropie et Repentir*, comédie en un acte et en vers (théâtre Molière, 1799). Le 18 mars 1799, la même année, Dorvo fit représenter à l'Odéon une comédie en cinq actes et en vers, restée célèbre par les affreux désastres qui suivit sa première représentation ; c'était l'*Enfant prodigue* (Nantes et Paris, 1799). La toile venait de tomber sur la dernière scène lorsqu'un violent incendie, qui s'était attribué alors à la malveillance, consuma en quelques heures la salle de bois de l'Odéon. Dorvo fut longtemps inconsolable de la chute de cet *Enfant*, sur le succès duquel il avait beaucoup compté ; le pauvre auteur se découragea, et, abandonnant la haute comédie, il donna à la Gaîté le *Savetier du coin*, comédie en trois actes et en vers (1799) ; puis au théâtre de la Cité : les *Parents*, ou la *Ville et le village*, autre comédie en cinq actes et en vers, imitée de Kotzebue (Paris, 1800 et 1807, in-8°) ; *Figaro*, ou *Tel père, tel fils*, comédie en trois actes (Paris, 1801) ; la *Paix*, comédie-divertissement en un acte et en vers (1802) ; *Yergueluc*, ou *Il est arrivé un malheur*, comédie en trois actes et en vers (théâtre de la Cité, 1804) ; *Frédéric à Spandau*, ou le *Libelle*, *not*, on les *Battus payent l'amende*, farce dans laquelle l'auteur Vadé vint faire courir tout Paris pendant si longtemps, que l'on dut jouer deux fois par jour pour satisfaire la curiosité de la foule, qui fit le tour de l'Europe et du monde en 1804 ; le principal personnage est devenu un des types français les plus caractérisés (v. JANOT). Il était devenu l'auteur à la mode, si bien qu'en 1780 le Théâtre-Français crut devoir en emprunter au répertoire des boulevards ses *Noces huxardes*, comédie en quatre actes, en prose. Dorvigny donna à Janot une postérité ; mais *Janot chez les décapotteuses* ou *Il en pâtera*, ne continuèrent pas le succès du premier Janot. *Christophe Lerond*, pièce très-bien faite, et qui a pu inspirer à Collin d'Harleville l'idée de son *Optimiste*, fut le dernier triomphe de Dorvigny ; il y jouait lui-même le principal rôle. A la série des *Janot*, Dorvigny fit succéder la série des *Jocrisse* et fit représenter successivement sous divers théâtres : *Jocrisse changé de condition* (1705), le *Désespoir de Jocrisse* (1802), *Jocrisse congédié* (1803), *Jocrisse jaloux* (1804), *Jocrisse au bal de l'Opéra* (1808), *Jocrisse presque seul*, etc. Le *Désespoir de Jocrisse* a seul survécu. *Le tu et le toi*, ou la *Parfaite égalité* (1794), et un grand nombre de pièces politiques ou autres, données en différents temps avec une fécondité extraordinaire, n'enrichissaient pas Dorvigny, malgré le succès qu'elles obtenaient. Forcé d'abandonner la scène comme auteur, il s'enfonça dans les vaines plaisirs de la vie crapuleuse et tomba dans la plus profonde misère. Ne travaillant plus que quand la soif le poussait, il composait à la hâte et pour quelques écus une pièce qu'il abandonnait séance tenante à Nipoigon, elle était engoutée à son tour, et Dorvigny, qui n'avait pas même un sou à dépenser, consuma en quelques heures la mal