

et des pendatifs en bronze, composés de coquilles et de plantes marines.

Le groupe qui le surmonte représente les quatre parties du monde supportant sur leurs bras étendus une sphère armillaire. L'artiste a su donner à ses figures un mouvement de marche de droite à gauche et un mouvement de mouvement apparent de rotation de la terre.

Les quatre parties du monde sont des femmes nues, avec de légères draperies en avant qui se réunissent en arrière pour former, dans l'intérieur du groupe, une masse peu agréable et dont on ne comprend pas l'utilité, puisque, tombant jusqu'à terre, elle ne paraît pas devoir dissimuler une conduite d'eau. A part cela, l'ensemble est d'un bon aspect et les types des nations assez heureusement choisis, sauf celui de l'Europe, qui porte un toupet qui n'est plus, que nous sachions, la mode du jour.

L'Europe, qui regarde Paris, a à sa droite l'Asie représentée par une femme de race jaune, chinoise sans doute; à sa gauche, l'Amérique avec un diadème de plumes, et derrière elle, c'est-à-dire faisant face au sud, l'Afrique aux cheveux crépus avec de larges boucles d'oreilles.

Une grande difficulté était de varier les mouvements de ces quatre figures, tout en les faisant concourir au même but. L'artiste s'en est bien tiré. Les bras, inégalement repliés, se balancent bien, et l'enchevêtrement des huit jambes n'a rien de disgracieux.

Quatre groupes en marbre décorent les parterres : *Le Matin*, *le Midi*, *le Soir* et *la Nuit*. La fontaine est alimentée par le réservoir de Montsouris.

**OCCLUSIF** s. m. (ob-vo-cl). Subdivision d'une voyodée, dans plusieurs pays d'Orient.

**OCCLUSALISER** v. a. ou tr. (oc-clu-sa-lis-er). Occidentaliser, v. a. ou tr. (oc-clu-sa-lis-er). Convertir, aux idées, aux mœurs de l'Occident; *Travailler à occidentaliser les Turcs.*

**OCCHIPITO-BREGMATIQUE** adj. (oc-chi-pi-to-breg-ma-ti-que). Les de *occhipital*, et de *bregma*. Anat. Se dit du diamètre de la tête du fœtus, mesuré de l'occiput au bregma.

**OCCHIPITO-STAPHYLIN** adj. m. (oc-chi-pi-to-sta-fil-ain). De *occhipital*, et de *staphylin*. Anat. Se dit d'un faisceau fibreux du cône supérieur du pharynx, qui s'insère à l'apophyse basilaire de l'occipital et s'étend jusqu'à l'apophyse du voile du palais, en dehors du pharyngo-staphylin.

— Substantif. Faisceau occipito-staphylin.

**OCCLUSIF** s. m. (oc-clu-zif, i-ve — rad. *occlure*). Méd. Qui a rapport à l'occlusion, à qui produit l'occlusion, qui ferme; *Bandage occlusif.*

**OCCLUSION** s. f. — Chim. Nom donné par le chimiste Graham à la propriété que possèdent les métaux d'absorber et de condenser à divers degrés les gaz, et de le rendre même dans le vide.

— Encycl. On a remarqué que les métaux ont la propriété d'absorber et de condenser les gaz et de les conserver dans le vide. Graham a tout particulièrement étudié ces phénomènes et a constaté que la puissance d'absorption des métaux varie avec la nature du métal, et aussi pour un même métal avec son état physique. Pour faire nettement saisir ce qui précède, il nous suffira de rappeler que le palladium absorbe, à la température ordinaire, 275 fois son volume d'hydrogène, tandis que l'argent, en feuilles minces n'en absorbe que 1,37 fois son volume. D'autre part, si l'on prend le palladium à l'état d'éponge, obtenu par la calcination de son cyanure, on voit que le métal absorbe plus de 680 fois son volume d'hydrogène. De son côté, l'argent en poudre obtenu par la réduction de son chlorure absorbe 7 fois son volume du même gaz. Ainsi donc, tel métal est dense, pour un état physique donné, d'une certaine puissance d'absorption, et cette faculté n'est pas la même si le métal change d'état; de plus, un métal présente une puissance d'absorption qui varie avec la nature du gaz. C'est ainsi que le palladium, qui absorbe l'hydrogène en quantité considérable, n'absorbe pas l'oxygène. L'argent en feuilles minces, au contraire, retient plus d'hydrogène que d'oxygène.

L'occlusion est élective et n'est réglée par aucune loi connue. Ce caractère distingue le phénomène qui nous occupe de l'absorption et de la diffusion, qui sont régies par la loi des racines carrées des densités, et du rapproche de la dissolution, c'est-à-dire des phénomènes chimiques.

Graham considérait les gaz occlus comme formant alliage avec les métaux. Cette vue, fort étrange, n'a point été adoptée par tous les chimistes; il est bon de remarquer toutefois qu'une part, que les gaz occlus changent de propriété, que l'hydrogène, notamment, possède en cette circonstance un pouvoir réducteur bien plus puissant; d'autre part, que le métal qui retient les gaz subit une modification importante. Pour ne citer qu'un fait, le palladium chargé d'hydrogène augmente de volume, diminue de densité, perd une partie de sa conductibilité électrique et acquiert des propriétés magnétiques.

Les études faites sur cette curieuse propriété que possèdent les métaux d'absorber

et de retenir les gaz ont établi que leur puissance d'occlusion ne dépend point de l'étendue de la surface du métal, qu'elle s'exerce par le même effet que l'absorption, et que si le gaz est mis en contact avec le métal, à l'état naissant. Ces deux derniers faits ont été nettement constatés dans l'action du palladium et du platine sur l'hydrogène naissant. On peut reproduire l'expérience faite par Graham, à l'effet de constater que l'hydrogène naissant est plus facilement absorbé, en plaçant le palladium, par exemple, dans un vase renfermant de l'eau acidulée. On fait traverser cette eau par le courant d'une pile de 3 à 4 éléments Bunsen, en plaçant au pôle positif une lame de platine. Le palladium constitue le pôle négatif; c'est là que le gaz se dégage. Or, l'absorption de ce gaz par le métal est tellement intense que, pendant les 20 à 25 premières secondes, tout le gaz hydrogène mis en liberté par la décomposition de l'eau est accaparé par le métal, qui en absorbe plus de 200 fois son volume.

Pour déterminer la quantité de gaz occlus par un métal à une certaine température, Graham prenait un tube de porcelaine vernissée dans lequel le métal était introduit. Ce tube communiquait par un des bouts avec le générateur où se préparait le gaz, et par l'autre, avec la pompe à mercure de Sprengel. Avant de chauffer le métal, il faisait arriver le courant de gaz dans le tube de porcelaine, puis il élevait lentement la température du tube et de son contenu. Quand il l'avait atteint le rouge, il maintenait cette température pendant quelques minutes et abandonnait au refroidissement, mais sans retirer brusquement la source de chaleur. Il faisait ensuite passer un courant d'air qui enlevait l'excès de gaz, puis opérant le vide au moyen de la pompe Sprengel, et après avoir fermé le bout de tube par lequel était amené le gaz à absorber. Cela fait, il chauffait le tube à blanc et maintenait cette température pendant une heure au plus. Le gaz, à mesure qu'il abandonne le métal, est aspiré par la pompe Sprengel et, quand tout dégagement a cessé, on mesure le fluide recueilli. Il va de soi que l'appareil dont il vient d'être parlé peut servir à mesurer la quantité de gaz occlus à la température ordinaire par un métal et qu'en s'enfermant dans le tube de porcelaine une lame de palladium ayant absorbé l'hydrogène à l'état naissant, par exemple, on peut, en la chauffant à blanc, comme il a été dit ci-dessus, mesurer le gaz occlus en liberté et mesurer le volume du produit recueilli.

**OCCLUSIONNER** v. a. ou tr. (oc-clu-zion-ner). Syn. d'occlure.

**OCCEPURE** s. m. (oc-ku-peur — rad. *occuper*). Celui qui occupe un bien, qui le détient.

**OCÉANOGRAPHIE** s. f. (o-sé-a-no-gra-fî — du gr. *Okeanos*, Océan; *graphô*, je décris). Description de l'Océan.

**OCÉLURE** s. f. (o-sè-lu-ro — rad. *ocelle*). Disposition, arrangement des ocelles.

**OCRANE** s. m. (oc-krane). Miner. Espèce de bol, de couleur jaune, trouvé à Oravitz.

**OCUBASSE** s. f. (oc-ku-ba-sse — de *ocube*, et de *basse*). Mus. Très-grand instrument de musique à cordes, qui donne l'octave au-dessus de la contre-basse.

**OCUTANT** s. m. — Situation de la lune à demi-distance entre la conjonction ou l'opposition et l'une des quadratures, c'est-à-dire à une distance du soleil de 45°, 135°, 225° ou 315°.

**OCYVILLÉ**, bourg de France (Manche), ch.-l. de cant., arrond. et à 2 kilom. de Cherbourg; pop. aggl., 1,383 hab. — pop. tot., 2,350 hab.

**OCYVILLE**, bourg de France (Seine-Inférieure), cant. de Montivilliers, arrond. et à 10 kilom. du Havre; pop. aggl., 599 hab. — pop. tot., 2,161 hab.

**OCYROI** s. m. — Encycl. En 1873, pour faire face aux nécessités du budget de Paris et liquider les gaspillages insensés de l'Empire, le conseil municipal a été obligé de surlever un grand nombre des droits d'octroi. Nous n'avons parlé, au tome XI du *Grand Dictionnaire*, que des droits sur les vins en cercles et en bouteilles, portés, sur les premiers, de 21 fr. 20; l'hectolitre à 23 fr. 40, et sur les seconds de 38 fr. 40 les cent litres, et sur les cent bouteilles à 49 fr. 20. Nous résumons ici les nouveaux tarifs d'octroi adoptés pour les autres objets de consommation.

Les nouveaux tarifs consistent uniquement en une surélévation de taxes déjà existantes; les taxes nouvelles qui avaient été proposées n'ont pas été acceptées par le conseil. Parmi les anciennes taxes qui ont été surélevées figurent les taxes sur la viande de 2 fr. 50, sur les 100 kilogrammes, à 5 fr.; sur les vinaigres concentrés, portés de 15 fr., et sur l'acide acétique, portés de 12 fr. à 15 fr.; sur l'huile d'olive, de 4 fr., au lieu de 3 fr. 50; sur les huiles minérales, 18 fr., au lieu de 15 fr.; sur les vernis, 18 fr., au lieu de 15 fr.; sur les cotons de bois dur de 2 fr. 50, au lieu de 2 fr.; sur les marbres et granits, 25 fr., au lieu de 15 fr. le mètre cube; sur les ardoises, 5 fr. et 3 fr. le mètre, suivant la taille, au lieu de 4 fr. et de 2 fr. 50; sur les briques, 6 fr., au lieu de 5 fr. 75; sur les carreaux, 5 fr., au

lien de 4 fr. 75; sur la poterie de bâtiment, 0 fr. 50, au lieu de 0 fr. 25 les 100 kilogrammes; sur les cires et le sperma ceti, 35 fr., au lieu de 28 fr. et de 19 fr.; sur les suifs, 10 fr., au lieu de 8 fr. et de 5 fr.; sur les résines et les bougies, 20 fr., au lieu de 16 fr.; sur les fromages secs, 10 fr. les 100 kilogrammes, au lieu de 9 fr. 50. L'ensemble de ces surélévations de tarifs doit produire à la ville une somme de 2,800,000 fr.

Les taxes nouvelles que l'on avait proposées et que le conseil a rejetées, malgré l'avis de sa commission, auraient porté sur les fromages frais, auxquels on voulait faire produire 320,000 fr.; sur la moutarde, 48,000 fr.; la graine de moutarde, 6,000 fr.; les marrons et châtaignes, 300,000 fr.; les bouchons, 300,000 fr.; le liège en planches, 10,000 fr.; les fruits secs, 144,000 fr. Ces taxes ont été écartées comme devant trop peser sur la consommation, déjà si grevée d'impôts de toute sorte, et nous ne les indiquons que pour faire voir comment, en pressurant un peu le pauvre moine, on obtient en extrême de ce qui est de mille francs quand il s'agit d'une ville comme Paris. Le conseil a aussi rejeté, comme trop lourdes pour l'industrie ou pour la consommation, des taxes nouvelles ou des surtaxes sur les charbons de bois, sur la paille, sur les cuivres, le zinc, les fontes, les cuirs verts ou tannés, etc.

**OCYROIEMENT** s. m. (oc-roi-man — rad. *occyroi*). Action d'occyroier.

**OCYROI** s. m. (oc-roi — du lat. *ocro*, huit). Morceau de musique à huit parties.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués au magnétisme animal.

**OCYTOLOGIE** adj. (oc-ti-lo-gi-que — du gr. *ocro*, huit; *lôgô*, matière). Chim. Se dit d'une séria chimique, et surtout de celui qui fut découvert par Boussingault, et qui est un sel de phosphore et de chaux solubles. Le perchlore de phosphore agit très-énergiquement sur l'acide ocytologique en donnant du chlorure d'ocytyle et de l'oxychlorure de phosphore. Le potassium et le sodium attaquent l'acide ocytologique. Le premier, plongé dans ce liquide, détermine un dégagement abondant d'hydrogène et forme un composé cristallin qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ ; peut à petit le même se prend en une masse pâteuse qui, jaune d'abord, viole assez rapidement au rouge sombre. Si l'on ajoute au mélange une quantité d'eau convenable, l'acide ocytologique régénère. Le sodium, mis en présence de ce cool qui nous occupe, n'agit pas sur lui tant qu'il n'est pas à la température; mais si l'on chauffe à 40° seulement, il se produit une réaction très-vive et il se forme un composé solide qui a pour formule  $CSH_2NO_2$ . C'est un produit assez soluble à chaud dans l'alcool ordinaire. Quand tous les corps, est très-abondante dans le corps humain, et dont certaines personnes ressentent plus particulièrement les effets, analogues à ceux qu'on a attribués