

29 Au moyen de l'acide acéteux. On met une solution aqueuse d'acétate de potasse sur de l'amalgame de sodium, et l'on abandonne le tout pendant quelque temps. On précipite ensuite le liqueur, préalablement neutralisé par l'acide azotique, au moyen de l'acétate de plomb; on lave le précipité, on le met en suspension dans l'eau et on le décompose par un courant d'acide sulfhydrique. L'acide mis en liberté est soumis à plusieurs cristallisations, puis converti en sel d'argent, puis régnéré de nouveau au moyen de l'acide sulfhydrique. Sa conversion en sel d'argent sert à le débarrasser d'une substance résineuse qui lui adhère avec une extrême opiniâtreté.

30 Au moyen de l'acétoate d'éthyle. Lorsqu'on mêle l'acétoate d'éthyle avec une quantité d'amalgame de sodium (contenant 0,8 pour 100 de sodium) suffisante pour le transformer en une masse onctueuse, en refroidissant de temps à autre le mélange, qu'on traite le produit par l'éther, et qu'on fait bouillir la solution éthérée avec de la potasse, on obtient une solution de tricarballate de potassium. On neutralise cette solution par l'acide acétique, on la précipite par l'acétate de plomb, on recueille le sel plombeux, on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Propriétés. L'acide tricarballique forme des cristaux incolores qui appartiennent au système trimétrique. Il est facilement soluble dans l'eau et dans l'alcool et peu soluble dans l'éther. Sa saveur est acide et agréable; il ressemble à l'acide succinique par ce fait que l'acide azotique ne le décompose pas, et par celui que, après neutralisation par l'ammoniaque, il précipite le chlorure ferrique en rouge brun. Mais on peut le distinguer de l'acide succinique à sa propriété de fondre à 158° et de se décomposer à une température plus élevée.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique. Le sel de calcium (C6H10O6Ca)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Tricarballates. Les solutions neutres d'acide carballique ne précipitent les chlorures de calcium et de baryum que sous l'influence de l'alcool. Le sel de baryum (C6H10O6Ba)2 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

TRICHOPTILLOSE s. f. (tri-ko-pti-lô-se — du gr. *thra*, poil; *ptilon*, plante). Pathol. Maladie cutanée causée par des parasites végétaux désignés sous le nom de trichophyton.

TRICOTÉES s. f. (tri-ko-té — rad. *trique*). Pop. Volée de coups de trique, de coups de bâton.

TRICOTOIR s. m. (tri-ko-toir — rad. *trico*). Petit bâton creux que les tricoteuses passent dans leur ceinture et dans lequel elles font entrer l'une des aiguilles qui leur servent à tricoter.

\* TRICYCLE s. m. — Charrue à trois roues.

TRICYCLER v. a. ou tr. (tri-si-klé — rad. *tricycle*). Agric. Labourer avec la charrue nommée tricycle.

\* TRIE, ville de France (Hautes-Pyrénées), ch.-l. de cant., arrond. et à 39 kilom. de Tarbes, sur la Baise; pop. aggl., 1,345 hab. — pop. tot., 1,660 hab.

TRIÈGE s. m. (tri-é-ge). Sylvic. Canton de bois, partie distincte d'un boyis.

TRIEL, bourg de France (Seine-et-Oise), cant. de Poissy, arrond. et à 24 kilom. de Versailles, sur la rive droite de la Seine; pop. aggl., 1,719 hab. — pop. tot., 2,351 hab.

TRIÉTHYLARSIÈNE s. f. (tri-é-ti-lar-si-ne — du préf. *tri*, de *éthyle* et de *arsine*). Chim. Corps analogue à la triéthylphosphine, dans lequel l'arsenic remplace le phosphore.

TRIÉTHYLPHOSPHINE s. f. (tri-é-ti-lô-fo-si-ne — du préf. *tri*, de *éthyle* et de *phosphine*). Chim. Corps liquide, insoluble dans l'eau, bouillant à 127°, et dont la formule est C6H15P3.

TRIFES (Hippolyte-Alexandre), médecin français, né à Étreméont (Nord) en 1820. Il étudia la médecine à Paris et obtint successivement des hôpitaux, lauréat de la Faculté, et où il passa son doctorat en 1845. M. Trifès alla exercer alors son art dans le département du Nord, qu'il quitta en 1865 pour revenir à Paris. Depuis cette époque, il s'est fixé dans cette ville, où il fit un cours libre d'anatomie et de pathologie génito-urinaires. Pendant le siège de Paris (1870-1871), il fut médecin des ambulances. Outre des articles publiés dans les *Archives de médecine*, le  *Gazette des hôpitaux*, la *Revue médicale*, les *Annales de thérapeutique et de toxicologie*, les *Bulletins de la Société de chirurgie*, etc., on lui doit : *Études médico-sagittales* (1845, in-4°); *thèse; Histoire et physiologie du col utérin* (1846, in-8°); *De l'hydrothérapie, méthode rationnelle de traitement par la suer, l'eau froide, le régime et l'exercice* (1852, in-8°); *Clinique du docteur Trifès, revue analytique des opérations les plus remarquables pratiquées dans le nord de la France* (1870, in-16), etc.

TRIFOILLAGE s. m. (tri-foi-lla-je; cf. mill. — rad. *trifouiller*, s. m. Action de trifouiller.

TRIFOUILLER v. a. ou tr. — Remuer et mettre en désordre, trifouiller.

TRIGAMMÉ, ÉE adj. (tri-gam-mé — du préf. *tri*, et de *gamma*). Qui a la forme de trois gammes réunies; qui porte trois gammes réunies.

TRIGÉMELLAIRE adj. (tri-je-mè-lla-re — du préf. *tri*, et du lat. *gemma*, jumeau). Méd. Se dit d'une grossesse où les parents ont trois jumeaux; *Une sage-femme d'Etampes rapporte un cas remarquable de grossesse trigémellaire*.

TRIMARGARINE s. f. (tri-mar-ga-ri-ne — de préf. *tri*, et de *margarine*). Chim. Une des combinaisons neutres de l'acide margarine avec la glycérine.

TRIMÉSATE s. m. (tri-mé-sa-te). Chim. Sel résultant de la combinaison de l'acide trimésique avec une base.

TRIMÉSIQUE adj. (tri-mé-si-ke). Chim. Se dit d'un acide qui résulte de l'oxydation de l'acide uréique par l'acide chromique.

TRIMÉTIL-PROSHINE s. f. (tri-mé-ti-lô-fo-si-ne). Chim. Base qui résulte de la substitution de trois radicaux méthyle à trois atomes d'hydrogène dans l'hydrogène phosphoré, ou, si l'on préfère, qui résulte du rapprochement de l'azole par du phosphore dans la triméthylamine.

\* TRIMÈTRE s. m. — Encycl. Si la mesure était une dipodie, c'est-à-dire la réunion de deux pieds, le trimètre comptait six pieds; quand la mesure n'était que d'un pied, le trimètre ne comptait que trois pieds. Indiquons d'abord les trimètres par dipodies ou de six pieds.

— Iambique trimètre. C'était le plus important des iambiques et des trimètres. On le nommait simplement Iambique; les Latins l'appelaient aussi *senarius*. L'invention en était attribuée à Archiloque. Ce poète, ainsi que Simonide, le composa presque toujours de six lambes. Catulle les imita : *Phœbe hoc tibi, quæm vide-tilis, hoc i-cipites, Ahi-tu-jæ ne i-cipites, trima.*

Horace donna le spondée aux pieds impairs, ce qui donna au vers des majestés, d'au-

tres poètes, surtout les tragiques, admirant eux mêmes lieux, outre le spondée, le dactyle et l'anapeste, et, aux lieux pairs, le tribrache, si ce n'est au dernier pied. Dans toutes ces positions, on proscrivait surtout le trochée, qui étant le contraire de l'iambe, aurait rompu entièrement la mesure. L'iambe tribrach, fréquemment employé chez les comiques, se présente dans leurs œuvres avec de nombreuses licences, où abondent les contractions, les synopes et les synapses. Dans l'iambe tribrach se rentrait le scaton ou choliambique, dont le dernier pied était un spondée. Il y avait un iambique trimètre catalectique, de cinq pieds et demi :

*Mœi rent-| det in dono | tacu-| nar...*

— A tribrache trimètre brachycatalectique, composé de cinq pieds :

*Spernis | deco-| l-ra viri-| gnia | toros.*

— Trochaeum trimètre. Il se composait de six trochées :

*Arca | sicca | Nilus | intrat : | de | lani.*

On croit que les poètes latins n'en firent guère usage. Il y avait un trochaeum trimètre catalectique, de cinq pieds et demi :

*Tacti-| dum | ces-| sit-| deca | iud-| i-ces-| vo-tis...*

— Trochaeum trimètre brachycatalectique, composé de cinq pieds :

*Rez pa-| terque | Jupit-| ter de-| i-ori-um...*

— A tribrache trimètre hypercatalectique, de six pieds et demi :

*Nunc-| Jo-| nem | i-| temus | itaque-| i-remus | sup-| i-ces.*

— Anapestique trimètre. Il comprenait six pieds. Une fois ces poètes l'accorder, il passe à la démonstration.

— Ecrit primitivement en latin (*Triumphus crucis*, Florence, 1492, in-fol.), sur le plan d'un sermon prononcé à cette époque par Savonarole, et c'est à ce titre qu'il a été mentionné par les auteurs contemporains. On ne peut en faire que de faibles modifications. C'est encore aujourd'hui le compendium de la philosophie canonicque.

TRITURATEUR s. m. (tri-tru-ra-teur — rad. *triturer*). Ouvrier qui triture; engin propre à opérer la trituration.

TRITRYL-PHYCITE s. f. (tri-til-ri-ly-si-te). Alcool tétramérique de la série tritylique ou propylique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

TRITRO s. f. (tri-ko-tro) — du gr. *thra*, poil; *trion*, plante). Pathol. Maladie cutanée causée par des parasites végétaux désignés sous le nom de trichophyton.

TRITURATEUR s. m. (tri-tru-ra-teur — rad. *triturer*). Ouvrier qui triture; engin propre à opérer la trituration.

TRITRYL-PHYCITE s. f. (tri-til-ri-ly-si-te). Alcool tétramérique de la série tritylique ou propylique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

TRITRO s. f. (tri-ko-tro) — du gr. *thra*, poil; *trion*, plante). Pathol. Maladie cutanée causée par des parasites végétaux désignés sous le nom de trichophyton.

TRITURATEUR s. m. (tri-tru-ra-teur — rad. *triturer*). Ouvrier qui triture; engin propre à opérer la trituration.

TRITRYL-PHYCITE s. f. (tri-til-ri-ly-si-te). Alcool tétramérique de la série tritylique ou propylique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

— Encycl. La tritylique ou propylique (OH)(C6H13O)3 est formé par un courant d'acide sulfhydrique; on le lave et on le décompose, en suspension dans l'eau, par un courant d'acide sulfhydrique.

—