

Zeitschrift: Revue suisse de photographie
Herausgeber: Société des photographes suisses
Band: 9 (1897)
Heft: 3

Artikel: Carbure de calcium
Autor: [s.n.]
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-523909>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 30.01.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>



Carbure de calcium.

M. le prof. Vivian B. Lewes a indiqué le rendement en acétylène produit par des carbures de calcium de diverses provenances :

Le carbure suisse donne par livre anglaise 4.38, 4.60 et 4.56 pieds cubes anglais d'acétylène.

Le carbure allemand donne 3.82, 3.46, 3.24, et 2.43 pieds cubes.

Enfin le carbure anglais donne dans les mêmes circonstances : 5.24, 4.84, 5.04, 5.52, 4.84 et 5.32 pieds cubes d'acétylène.

C'est donc le carbure anglais qui donne le plus fort rendement.

Le gaz qui en provient est très pur et ne renferme guère que 2 à 3 % d'hydrogène sulfuré. Le carbure du continent renferme généralement de 6 à 9 % d'impuretés entre autre de l'hydrogène phosphoré. On y trouve aussi des traces d'hydrogène silicié.

Il est clair que le gaz acétylène, provenant d'un carbure de calcium renferment du phosphore de calcium contiendra aussi de l'hydrogène phosphoré, spontanément inflammable en présence de l'eau et qu'un tel mélange, surtout à l'état de liquéfaction, peut donner naissance à une explosion. La chaux employée ne doit contenir que des traces de phosphore.

Le gaz ammoniaque est aussi fréquemment et abondamment contenu dans l'acétylène et lui donne la propriété d'attaquer le cuivre avec formation d'une combinaison explosive. Les instruments de cuivre doivent donc être soigneusement évités.

(British Journal.)