

Carbure de calcium

Autor(en): **[s.n.]**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Revue suisse de photographie**

Band (Jahr): **9 (1897)**

Heft 3

PDF erstellt am: **05.08.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-523909>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.



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.)