

3ème ESPÈCE. HYDROGÈNE CARBONÉ.

Symbole H₂C ; *Equivalent* = 8 ou 100. *Densité* = 0.559.

Synonymie : *Protocarbure d'hydrogène* ; *Hydrogène semi-carboné* ; *Grisou* ; *Grioux* ; *Grièu* ; *Brison* ; *Terrou* ; *Hydrure de carbone* ; *Gaz hydrogène proto-carboné* ; *Gaz inflammable des marais* ; *Mofette des mines* ; *Feu grisou des mineurs* ; *Carbure tétrahydrique*.

C'est un gaz incolore, insipide, d'une odeur désagréable ; il est volatile, inflammable avec détonnation lorsqu'il est mêlé d'air atmosphérique, et donne par sa combustion de l'eau et de l'acide carbonique. Il a une puissance réfractive double de celle de l'air. L'électricité et le calorique accumulés sur lui le ramènent à ses éléments.

Quand on plonge une bougie enflammée dans une cloche pleine de ce gaz, elle s'éteint, mais il brûle avec une flamme bleu-pâle. Il est peu soluble dans l'eau, qui n'en dissout qu'un $\frac{1}{4}$ de son volume.

Composition en poids :

Carbone..... 75.38

Hydrogène..... 24.62

100.00

Gisement. L'hydrogène carboné existe dans les eaux marécageuses où il y a des substances végétales en décomposition, d'où on le fait sortir en plongeant un bâton dans leur fond vaseux ou en agitant l'eau profondément ; quelquefois il est tellement accumulé dans les terrains argilo-sulphureux, qu'il s'en échappe avec violence, entraîne les sables qui le recouvrent et forme des éruptions boueuses auxquelles on a donné le nom de *salses* ; parfois les jets de gaz s'enflamment et produisent ce qu'on nomme des *terrains ardents*, des *fontaines ardentes* des *feux naturels*, etc. Lorsqu'il est à l'état de deuto-carboné ou bicarbure d'hydrogène, il constitue le gaz appliqué avec tant de succès à l'éclairage. Il se dégage pendant les temps chauds des eaux stagnantes. On le trouve enfin, en grande quantité dans l'intérieur des houillères ou mines de charbon, où