



Внешний вид и некоторые технические характеристики **карбида кальция** представляет собой твердое кристаллическое вещество. Технический продукт дает кристаллический излом серого цвета с различными оттенками в зависимости от чистоты. При взаимодействии с водой даже на холоде **карбид кальция** разлагается с бурным выделением ацетилена и большого количества тепла. Разложение **карбида кальция** происходит и под влиянием атмосферной влаги.

Карбид кальция пожаро- и взрывоопасен, т.к. при взаимодействии с водой он разлагается с выделением пожаро- и взрывоопасного ацетилена и гидрата окиси кальция, при контакте с окислителями также выделяет ацетилен и разогревается. По степени воздействия на организм **карбид кальция** относится к веществам 1-го класса опасности.

Карбид кальция дает кристаллический излом серого цвета с различными оттенками в зависимости от чистоты. Плотность карбида кальция $\rho = 2,2 \text{ г/см}^3$, $t_{пл} 2300 \text{ }^\circ\text{C}$. С водой взаимодействует с образованием ацетилена: $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$. Для отвода выделяющейся теплоты (30,4 ккал/моль, т. е. 127,3 кдж/моль) процесс ведут в избытке воды.

Карбид кальция при нагревании взаимодействует с азотом, образуя цианамид кальция: $\text{CaC}_2 + \text{N}_2 = \text{Ca}(\text{CN})_2$. Получают **карбид кальция** в электрических печах при 1900-1950 $^\circ\text{C}$ по реакции: $\text{CaO} + 3\text{C} = \text{CaC}_2 + \text{CO}$, в которой поглощается большое количество тепла (450,5 кдж/моль). Сырьём служат известь и антрацит или кокс. Большинство действующих карбидных печей открыто сверху; CO по выходе из печи сгорает до CO₂. Разработаны также конструкции закрытых печей с отбором CO₂.

Область применения карбида кальция применяют для получения ацетилена и в производстве цианамида кальция, из которого получают удобрения, цианистые соединения.

Карбид кальция используют при проведении автогенных работ и освещения, а также в производстве ацетиленовой сажи и продуктов органического синтеза, из которых главным является синтетический каучук. Кроме того, из **карбида кальция** получают синтетический каучук, винилхлорид, акрилонитрил, уксусную кислоту, этилен, хлорпроизводные ацетилена, искусственные смолы, ацетон, стирол. **Карбид кальция** используют для получения карбидно-карбамидного регулятора роста растений, изготовления порошкового карбидного реагента.



Карбид кальция

Упаковка и хранение карбида кальция Карбид кальция упаковывают в герметичные стальные барабаны, вес нетто 125 кг (допускается от 50 до 130 кг).

По вопросам приобретения Карбид кальция и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим вас обратиться к менеджерам:

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов