

« ГОСТ 20288—74 Реактивы. Углерод четыреххлористый. Технические условия

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 4.2	при этом на бирке и этикетке должна быть надпись «Токсичен»	На тару наносят знак опасности по ГОСТ 19433—88 (класс 6, подкласс 6.1, чертёж 6а, классификационный шифр 6112, серийный номер ООН 1846)

(ИЗГ № 3 1990 г.)



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

---

РЕАКТИВЫ

# УГЛЕРОД ЧЕТЫРЕХХЛОРИСТЫЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 20288—74  
[СТ СЭВ 4804—84]

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ  
Москва

УДК 547.412.433-41(083.74)

Группа Л52

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

Реактивы  
УГЛЕРОД ЧЕТЫРЕХХЛОРИСТЫЙ  
Технические условия

Reagents. Carbon tetrachloride.  
Specifications

ОКП 26 3161 0890 10

ГОСТ  
20288—74\*

[СТ СЭВ 4804—84]

Взамен  
ГОСТ 5827—68  
и ГОСТ 5.834—74

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 15 ноября 1974 г. № 2534 срок введения установлен

с 01.01.75

Проверен в 1985 г. Постановлением Госстандарта от 27.09.85 № 3161 срок действия продлен

до 01.01.94

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на четыреххлористый углерод, представляющий собой бесцветную прозрачную жидкость, нерастворимую в воде.

Формула  $CCl_4$ .

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 153,82.

Температура кипения 76—77°C, плотность 1,595 г/см<sup>3</sup>.

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 4804—84.

Установленные настоящим стандартом показатели техническо-го уровня предусмотрены для высшей категории качества.

#### 1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1а. Четыреххлористый углерод должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

1.1. По физико-химическим показателям четыреххлористый углерод должен соответствовать требованиям и нормам, указанным в табл. 1.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

\* Переиздание (декабрь 1986 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в августе 1980 г., сентябре 1985 г. (ИУС 11—80, 12—85).

© Издательство стандартов, 1987

Таблица 1

Наименования показателей	Нормы		
	Химически чистый (х. ч.) ОКП 26 3161 0893 07	Чистый для анализа (ч. л. а.) ОКП 26 3161 0892 08	Чистый (ч.) ОКП 26 3161 0891 09
1. Массовая доля четыреххлористого углерода, %, не менее	99,80	99,60	99,60
2. Массовая доля нелетучего остатка, %, не более	0,0002	0,0005	0,001
3. Массовая доля кислот в пересчете на HCl, %, не более	0,0001	0,0001	0,0001
4. Массовая доля альдегидов (CH <sub>2</sub> O), %, не более	0,0001	0,0001	0,0001
5. Массовая доля свободного хлора (Cl <sub>2</sub> ), %, не более	0,00003	0,00005	0,00005
6. Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более	0,00005	0,00005	0,00005
7. Массовая доля воды, %, не более	0,003	0,005	(0,00006) 0,006
8. Массовая доля веществ, реагирующих с иодом, в пересчете на CH <sub>2</sub> O, %, не более	0,0002	0,0002	0,0002
9. Массовая доля веществ, темнеющих под действием серной кислоты	Должен выдерживать испытание по п. 3.10		
10. Массовая доля сероуглерода (CS <sub>2</sub> ), %, не более	0,0002	0,0002	0,0002
11. Проба на фосген	Должен выдерживать испытание по п. 3.12		

Примечания:

- По показателям 3—6 и 8 проверяют продукт, предназначенный для экспорта, и по требованию потребителя.
- Четыреххлористый углерод с показателем, указанным в скобках, допускается производить до 01.01.93.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

#### 2а. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

2а.1. Четыреххлористый углерод негорюч, неогнеопасен, при соприкосновении с открытым пламенем и раскаленными предметами разлагается с образованием фосгена.

Вдыхание паров четыреххлористого углерода опасно. Продукт при высоких концентрациях паров может вызвать острое отравление и хроническую интоксикацию, имеет класс опасности 2.

Четыреххлористый углерод обладает наркотическим действием.

Проникая через кожу, оказывает токсическое действие.

Предельно допустимая концентрация (ПДК) паров четыреххлористого углерода в воздухе рабочей зоны 20 мг/м<sup>3</sup>.