

*Уксусная кислота,  
или просто*  
**УКСУС...**



**КИСЛОТА УКСУСНАЯ 99,5%**

**ПИЩЕВАЯ**

**Внимание:**  
Вызывает химические ожоги.

**Меры предосторожности:**  
Не вдыхать пары.  
При попадании в глаза и на другие части тела  
немедленно промыть водой и обратиться к врачу.



№ ООН  
Кислота уксусная



2789  
8142

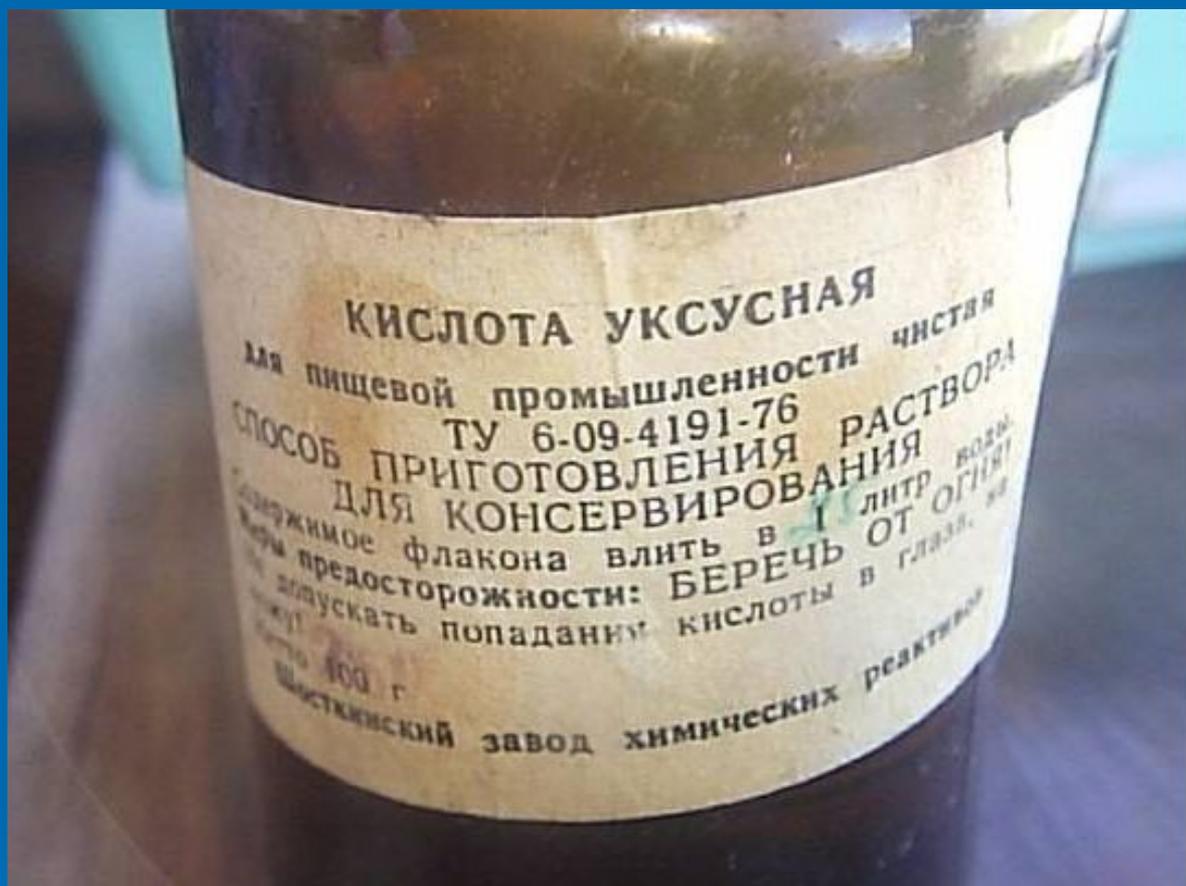
TU 2431-006-47532879-2001  
Партия №  
Масса нетто  
Масса брутто  
Дата изготовления  
Срок хранения 2 года

# Уксусная кислота

- Уксусная кислота (метанкарбоновая, этановая кислота)  $\text{CH}_3\text{COOH}$  — бесцветная жидкость с резким запахом и кислым вкусом.
- Температура плавления составляет  $16,75^\circ\text{C}$ , температура кипения  $118,1^\circ$ ;  $17,1^\circ$  при давлении 10 мм. рт. столба,  $42,4^\circ$  при 40 мм.,  $62,2^\circ$  при 100 мм.,  $98,1^\circ$  при 400 мм. и  $109^\circ$  при 560 мм. ртутного столба.

# Формула к-ты





Уксусная кислота.



Уксус — 9%-ная уксусная кислота.

# Характеристика

- Уксусная кислота принадлежит к слабым кислотам. Она во всех отношениях смешивается с водой, спиртом, эфиром, бензолом и нерастворима в сероуглероде.
- При разбавлении уксусной кислоты водой происходит сокращение объёма раствора.

□ Их широко применяют как растворители (особенно этилацетат) для нитроцеллюлозных лаков, глифталевых и полиэфирных смол, в производстве киноплёнки и целлулоида, а также в пищевой промышленности и парфюмерии. В производстве полимеров значительную роль играют искусственные волокна, лаки и клеи на основе винилацетата.



# Температуры плавления водных растворов уксусной кислоты

CH <sub>3</sub> COOH, %	Температура плавления, °C	CH <sub>3</sub> COOH, %	Температура плавления, °C
100	16,75	90,1	3,6
99	14,80	80,6	-7,4
98	13,25	66,4	-20,5
97	11,81	50,6	-19,8
96	10,17	20,8	-7,2
95,24	9,4	18,11	-6,3

# Физические свойства некоторых эфиров уксусной кислоты

Эфиры уксусной кислоты	Температура плавления, °С	Температура кипения, °С	Плотность, г/см <sup>3</sup>
Метилацетат	-98,7	57,1	0,924
Этилацетат	-82,4	77,1	0,9003
Пропилацетат	-92,5	101,6	0,874
Бутилацетат	-76,3	124 — 125	0,881
Амилацетат	-70,8	148 при 737 мм. рт. ст.	0,875

# Применение уксусной кислоты

- Значительные количества уксусной кислоты идут на производство ацетона, ацетилцеллюлозы, синтетических красителей, используются при крашении и печатании тканей и в пищевой промышленности. Основные соли уксусной кислоты Al, Fe, Cr и другие служат протравами при крашении; они обеспечивают прочную связь красителя с текстильным волокном.

# Осторожно!

- Пары уксусной кислоты раздражают слизистые оболочки верхних дыхательных путей. Хроническое действие паров ведёт к заболеваниям носоглотки и к конъюнктивитам. Предельно допустимая концентрация её паров в воздухе 0,005 мг/л. Растворы с концентрацией выше 30% вызывают ожоги.