

«Уксусная кислота»



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

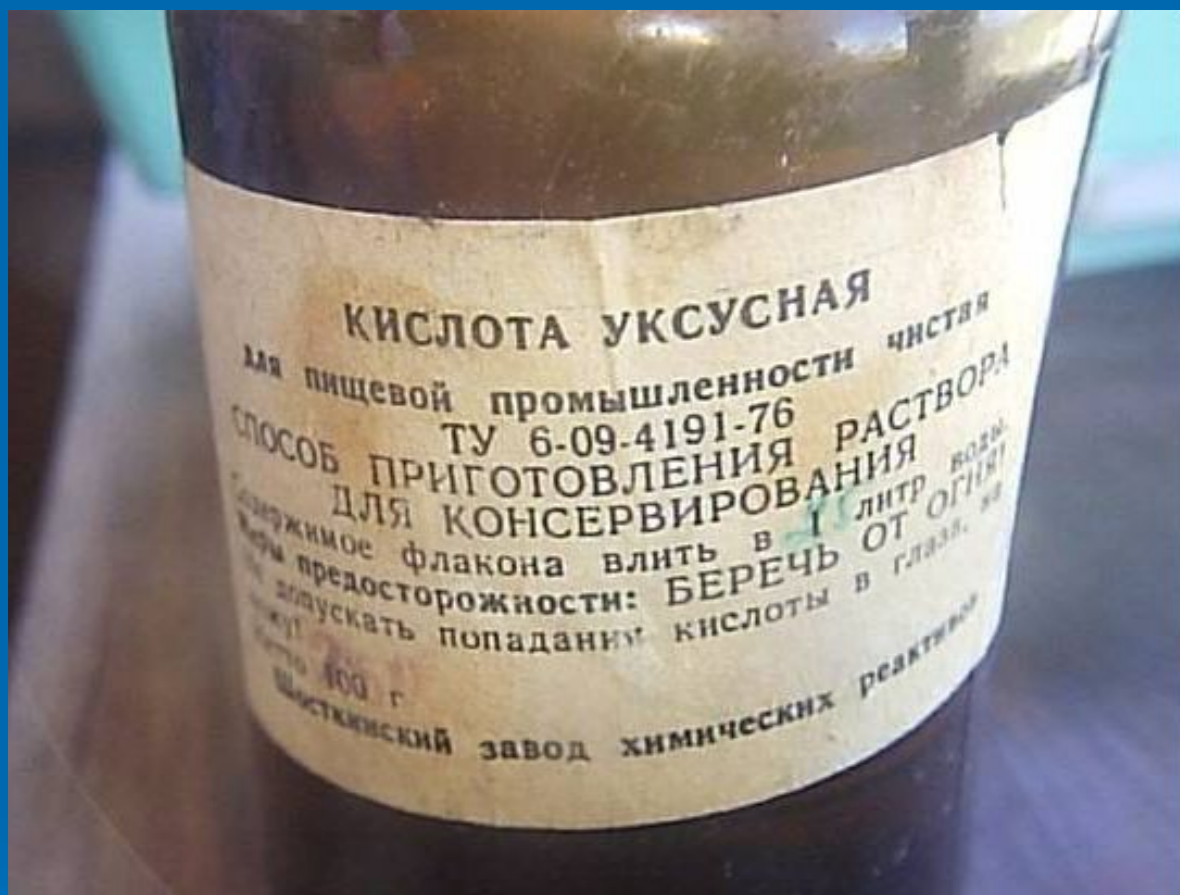
ТУ 2431-006-47532879-2001
Партии №
Масса нетто
Масса брутто
Дата изготовления
Срок хранения 2 года

Уксусная кислота

- Уксусная кислота (метанкарбоновая, этановая кислота) CH_3COOH — 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° 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 ₃ COOH, %	Температура плавления, °C	CH ₃ 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 ³
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.