Презентация по теме:"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.



Кислота уксусная

13000 8

ТУ 2431-006-47532879-2001 Партия № Масса негго Масса брутто Дага изготовления Срок хранечия 2 года



Уксусная кислота

- Уксусная кислота (метанкарбоновая, этановая кислота)
 СН3СООН бесцветная жидкость с резким запахом и кислым вкусом.
- Температура плавления составляет 16, 75°С, температура кипения 118, 1°; 17, 1° при давлении 10 мм. рт. столба, 42, 4° при 40 мм., 62, 2° при 100 мм., 98, 1° при 400 мм. и 109° при 560 мм. ртутного столба.



Формула уксусной кислоты

Характеристика уксусной кислоты:

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

сн ₃ соон, %	Температура плавления, °С	сн ₃ соон, %	Температура плавления, °С
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

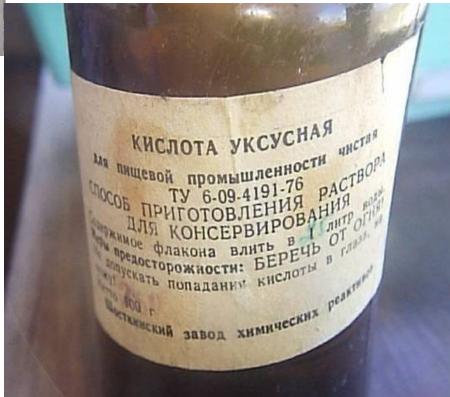
Применение уксусной кислоты

- Водные растворы уксусной кислоты широко используются в пищевой промышленности (пищевая добавка **E260**) и бытовой кулинарии, а также в консервировании.
- Уксусную кислоту применяют для получения лекарственных и душистых веществ, как растворитель (например, в производстве ацетилцеллюлозы, ацетона). Она используется в книгопечатании и крашении.
- Уксусная кислота используется как реакционная среда для проведения окисления различных органических веществ. В лабораторных условиях это, например, окисление органических сульфидов пероксидом водорода, в промышленности окисление пара-ксилола кислородом воздуха в терефталевую кислоту.
- Поскольку пары уксусной кислоты обладают резким раздражающим запахом, возможно её применение в медицинских целях в качестве замены нашатырного спирта для выведения больного из обморочного состояния.



Уксусная кислота для пищевой промышленности.

Уксус — 9%-ная уксусная кислота.



Осторожно!

Пары уксусной кислоты раздражают слизистые оболочки верхних дыхательных путей. Хроническое действие паров ведёт к заболеваниям носоглотки и к конъюнктивитам!