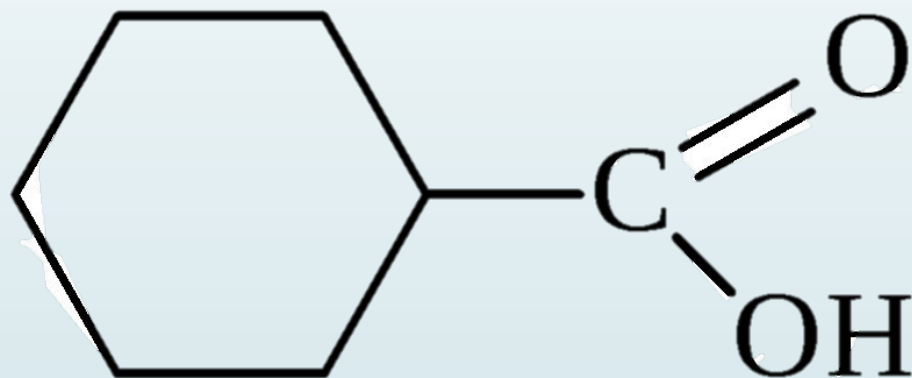


Бензойная Кислота.

C_6H_5COOH



Физические свойства.

- Белые кристаллы, плохо растворимые в воде, хорошо — в этаноле, хлороформе и диэтиловом эфире.

Имеет температуру кипения $249,2^{\circ}\text{C}$, но кристаллы могут сублимироваться уже при 100°C .

Легко возгоняется; перегоняется с водяным паром

Растворимость бензойной кислоты в органических растворителях при 25°C , г / 100 г

Ацетон	55,60
Бензол	12,17
Тетрахлорметан	4,14
Этанол	58,40
Гексан	0,94 (при 17°C)
Метанол	71,50 (при 23°C)
Толуол	10,60

Применение в пищевой индустрии.

- Применяется в качестве консерванта (пищевые добавки E210-E213).

Используются при консервировании продуктов, а также при приготовлении газированных, алкогольных и безалкогольных напитков.



Применение в фармакологии.

- Добавляется в средства против кашля, а также в дерматологические мази.



Применение в химической промышленности.

- Используется как сырье для производства большого класса соединений — производных бензойной кислоты



Роль в организме человека.

- Допустимая суточная норма потребления бензойной кислоты для взрослого человека без ущерба для здоровья определяется исходя из расчета: 5 мг органического вещества на килограмм массы тела.

Передозировка бензойной кислотой ухудшает работу печени, почек, легких, вызывает проблемы с психикой. У человека наблюдаются признаки астмы, аллергическая реакция (отек, высыпания), нарушается работа щитовидной железы.

Дефицит кислоты в организме вызывает расстройство пищеварительного тракта, головные боли, депрессию и др. В результате длительной нехватки «природного консерванта» наступает анемия.



На этом всё.
Спасибо за внимание!

