

ИЗОПЕНТАН 2-МЕТИЛБУТАН	
CAS #: 78-78-4 UN #: 1265 EINECS #: 201-142-8	www.junyuanpetroleumgroup.com info@junyuanpetroleumgroup.com

	ОСОБЫЕ ОПАСНОСТИ	ПРОФИЛАКТИЧЕСКИЕ МЕРЫ	ТУШЕНИЕ ПОЖАРА
ПОЖАР И ВЗРЫВ	Чрезвычайно легковоспламеняющееся. Нагревание приводит к повышению давления с риском взрыва. Смеси паров с воздухом взрывоопасны.	НЕ использовать открытый огонь, НЕ допускать образование искр, НЕ КУРИТЬ. Замкнутая система, вентиляция, взрывозащищенное электрическое оборудование и освещение. Предотвращать образование электростатического заряда (например, используя заземление). НЕ использовать сжатый воздух для загрузки, выгрузки или обработки. Использовать ручной инструмент, не образующий искры.	Использовать порошок, двуокись углерода, спиртоустойчивую пену, распыленную воду. В случае пожара: охлаждать бочки и т.д. распыляя воду.

	СИМПТОМЫ	ПРОФИЛАКТИЧЕСКИЕ МЕРЫ	ПЕРВАЯ ПОМОЩЬ
Вдыхание	Головокружение. Сонливость. Головная боль. Потеря сознания.	Применять вентиляцию, местную вытяжку или средства защиты органов дыхания.	Свежий воздух, покой. Обратиться за медицинской помощью.
Кожа	Сухость кожи.	Защитные перчатки.	Сначала промыть большим количеством воды в течение не менее 15 минут, затем удалить загрязненную одежду и снова промыть.
Глаза	Острые симптомы не ожидаются.	Использовать защитные очки или средства защиты глаз в комбинации со средствами защиты органов дыхания..	Прежде всего промыть большим количеством воды (снять контактные линзы, если это возможно сделать без затруднений), затем обратиться за медицинской помощью.
Проглатывание	Тошнота. Рвота. Опасность аспирации!	Не принимать пищу, напитки и не курить во время работы.	Прополоскать рот. НЕ вызывать рвоту. Обратиться за медицинской помощью.

ЛИКВИДАЦИЯ УТЕЧЕК	КЛАССИФИКАЦИЯ И МАРКИРОВКА
Покинуть опасную зону! Проконсультироваться со специалистом! Индивидуальная защита: респиратор с фильтром для органических газов и паров с низкой температурой кипения, подходящий для концентрации вещества в воздухе. Удалить все источники воспламенения. НЕ допускать попадания этого химического вещества в окружающую среду. Как можно быстрее собрать пролитую жидкость в закрывающиеся емкости. Удалить оставшуюся жидкость при помощи песка или инертного абсорбента. Затем хранить и утилизировать в соответствии с местными правилами. НЕ сливать в канализацию.	Согласно критериям ГГС ООН  ОПАСНО Чрезвычайно легковоспламеняющаяся жидкость и пар Может вызвать сонливость или головокружение Может быть смертельным при проглатывании и попадании в дыхательные пути Токсично для водной флоры и фауны Транспортировка Классификация ООН Класс опасности по ООН: 3; Группа упаковки по ООН: I
ХРАНЕНИЕ	
Обеспечить огнестойкость. Хорошо закрывать. Отдельно от сильных окислителей. Хранить в местах не имеющих сливов или доступа к канализации Предотвратить попадание продуктов пожаротушения в сточные воды.	
УПАКОВКА	

ИЗОПЕНТАН
ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА
Агрегатное Состояние; Внешний Вид

БЕСЦВЕТНАЯ ЖИДКОСТЬ С ХАРАКТЕРНЫМ ЗАПАХОМ.

Физические опасности

Пар тяжелее воздуха и может перемещаться по поверхности земли; возможно дистанционное воспламенение. Пар тяжелее воздуха и может накапливаться в пространствах, расположенных внизу, вызывая недостаток кислорода.

Химические опасности

Может взрываться при нагревании. Реагирует с сильными окислителями. Приводит к появлению опасностям пожара или взрыва.

 Формула: $C_5H_{12} / (CH_3)_2CH-CH_2-CH_3$

Молекулярная масса: 72.2

Температура кипения: 28°C

Температура плавления: -160°C

Относительная плотность (вода = 1): 0.6

Растворимость в воде: не растворяется

Давление пара, кРа при 20°C: 79

Удельная плотность паров (воздух = 1): 2.5

Относительная плотность смеси пара и воздуха при 20°C (воздух = 1): 2.2

Температура вспышки: <-51°C с.с.

Температура самовоспламенения : 420°C

Предел взрываемости, % в объеме воздуха: 1.4-7.6

Коэффициент распределения октанол-вода (Log Pow): 2.3

 Вязкость: 0.3 мм²/с при 20°C

ВОЗДЕЙСТВИЕ НА ОРГАНИЗМ И ЭФФЕКТЫ ОТ ВОЗДЕЙСТВИЯ
Пути воздействия
Эффекты от кратковременного воздействия

При проглатывании вещество легко попадает в дыхательные пути и может стать причиной аспирационного пневмонита. Вдыхание высокой концентрации пара может вызвать депрессию центральной нервной системы.

Риск вдыхания

Опасный уровень загрязнения воздуха может быть достигнут довольно быстро при испарении этого вещества при 20°C.

Эффекты от длительного или повторяющегося воздействия

Вещество обезжиривает кожу, что может вызывать сухость или растрескивание.

Предельно-допустимые концентрации

TLV: 1000 ppm как TWA.

 МАК: 3000 mg/m³, 1000 ppm; категория ограничения пикового воздействия: II(2); группа риска для беременности: C.

 EU-OEL: 3000 mg/m³, 1000 ppm как TWA

ОКРУЖАЮЩАЯ СРЕДА

Вещество токсично для водных организмов. Настоятельно рекомендуется не допускать попадания вещества в окружающую среду.

ПРИМЕЧАНИЯ

Высокие концентрации в воздухе вызывают дефицит кислорода с риском потери сознания или смерти.

Проверьте содержание кислорода перед тем, как войти.

ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ
Классификация ЕС
www.junyuanpetroleumgroup.com
info@junyuanpetroleumgroup.com

Isopentane

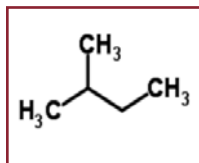
Isopentane, also called methylbutane or 2-methylbutane, is a branched-chain saturated hydrocarbon with five carbon atoms, with formula C_5H_{12} or $CH(CH_3)_2$. Isopentane is an extremely volatile and extremely flammable liquid at room temperature and pressure. It is also the least dense liquid at standard conditions.



Junyuan Petroleum Group is your premier choice for all your specialty solvent needs. We offer a broad line of solvent types and grades.

Molecular formula: C_5H_{12}
Molar mass: 72.149
CAS Registry Number: 78-78-4
Appearance: colourless liquid with a characteristic smell
Melting point: $-160\text{ }^{\circ}\text{C}$
Boiling point: $28\text{ }^{\circ}\text{C}$
Solubility: Water, 48 mg/L (25 deg C)

www.junyuanpetroleumgroup.com
info@junyuanpetroleumgroup.com



Our team of scientists has experience in all areas of research including Life Science, Material Science, Chemical Synthesis, Analytical and many others.



Isopentanes are some of the primary blowing agents used in the production of polystyrene foam and other foams.



Usually, a mixture of n-, i-, is used for this purpose.