

Общая характеристика кислорода

Наименование вещества (в соответствии с правилами ООН)	<ol style="list-style-type: none"> 1. Кислород, охлажденный жидкий (номер ООН 1073) 2. Кислород газообразный (сжатый) (номер ООН 1072) 	
Молекулярная формула	O ₂	
Физико-химические параметры	Молекулярная масса	32,0
	Запах	Отсутствует
	Цвет	Отсутствует. Жидкий кислород – от бесцветного до синего
	Температура кипения	- 183 ⁰ С
	Плотность при нормальных условиях	Относительная плотность пара (воздух = 1): 1,43
	Плотность жидкой фазы при 0 °С и давлении 101,3 кПа, кг/м ³	1132
Данные о взрывопожароопасности	<p>Негорючее и невзрывоопасное вещество. Однако, являясь сильным окислителем, увеличивает способность к горению других материалов. С горючими газами, а также при контакте с органическими веществами образует взрывчатые смеси. В атмосфере, обогащенной кислородом, горючие вещества становятся более опасными, а трудногорючие и даже многие негорючие вещества воспламеняются. Масла в атмосфере кислорода самовозгораются. Некоторые материалы (дерево, бумага, асфальт, уголь и др.), пропитанные жидким кислородом, способны детонировать. В очаге пожара емкости могут взрываться при нагревании</p>	
Реакционная способность	<p>Высокоактивен, соединяется с большинством элементов (кроме золота, платины, легких благородных газов). Как правило, такие реакции сопровождаются большим выделением энергии (горение), некоторые из них протекают со взрывом. С горючими газами образует взрывоопасные смеси. С пористыми органическими веществами образует взрывчатые вещества – оксиликвиты. Вещество является сильным окислителем и реагирует с горючими материалами и восстановителями с риском пожара и взрыва. При проливе активно испаряется, увеличивая удельный объем в сотни раз.</p>	
Коррозионная активность	<p>Весьма активен.</p>	
Информация о токсичности	<p><i>Общая характеристика воздействия (оценка степени опасности (токсичности) воздействия на организм и наиболее характерные проявления опасности)</i></p> <p>Степень поражающего действия и скорость наступления отравления зависят от концентрации кислорода, давления, длительности ингаляции и индивидуальной чувствительности пострадавшего.</p> <p><i>Пути воздействия</i></p> <p>Ингаляционный, при попадании на кожу и в глаза.</p> <p><i>Поражаемые органы, ткани и системы человека</i></p> <p>Центральная и периферическая нервная, дыхательная и сердечно-сосудистые системы, печень, миокард, почки, системы крови, щитовидная железа, надпочечники, желудочно-кишечный тракт;</p>	

	<p>белковый, жировой и углеводный обмен; кожа и глаза.</p> <p>Жидкий кислород при соприкосновении вызывает обморожение кожи, поражает слизистую оболочку глаз (вызывает холодовые ожоги).</p> <p>При нормальном давлении газообразный кислород поражает органы дыхания (в основном легкие). Воздействие под давлением вызывает воспалительные процессы в легких, поражение головного мозга.</p> <p>Нарушает клеточный метаболизм, при этом поражает различные органы и системы человека. Длительное вдыхание чистого кислорода вызывает массивный плевральный отек и как следствие летальный исход.</p> <p>При хроническом отравлении (при повышенном давлении) возникают гиперемия и набухание слизистых, слезотечение, кашель, боли за грудиной, учащение дыхания.</p>
Характер воздействия на организм человека	<p><i>При отравлении ингаляционным путем (при вдыхании)</i></p> <p>При атмосферном давлении – парестезия пальцев рук и ног, стеснение в груди, тахикардия, рвота, развитие бронхита или пневмонии. При действии под давлением разделяется на досудорожный и судорожный периоды. Досудорожный период – бледность лица, сухость во рту, потливость, затруднение дыхания, тошнота, головокружение. Опасными симптомами являются беспокойное или вялое состояние, сонливость. Судорожный период - потеря сознания, тонические и клонические судороги.</p> <p><i>При воздействии жидкого кислорода на кожу</i></p> <p>Симптомы обморожения: боль, снижение чувствительности, онемение, бледно-синюшный оттенок обмороженного участка кожи; отек.</p> <p><i>При попадании в глаза</i></p> <p>Краснота, боль, снижение и потеря зрения</p>
Индивидуальные средства защиты	<p><i>Защита органов дыхания</i></p> <p>Для персонала в обычных условиях не требуется; в случае аварийных ситуаций - шланговый противогаз (ПШ-1, ПШ-2 и другие шланговые противогазы аналогичного типа).</p> <p><i>Средства защиты (спецодежда, спецобувь, защита рук, защита глаз)</i></p> <p>Очки защитные герметичные Г1 (Т) по ГОСТ 12.4.013; суконные, кожаные или брезентовые рукавицы.</p> <p>Запрещается использование спецодежды из синтетических и шерстяных материалов.</p> <p>Для химразведки – ПДУ-3 (в течение 20 минут). Для аварийных бригад – изолирующие противогазы ИП-4М и спецодежда. При возгорании – огнезащитный костюм в комплекте с самоспасателем СПИ-20.</p>
Меры первой помощи пострадавшим	<p><i>При отравлении ингаляционным путем</i></p> <p>Удалить пострадавшего из загазованной зоны, обеспечить доступ свежего воздуха, покой, тепло. При острой интоксикации кислородом под давлением – перевести пострадавшего на дыхание воздухом.</p> <p>Принять меры для предотвращения травм при судорогах. После возвращения сознания - успокаивающие и тонизирующие средства. Немедленно обратиться за медицинской помощью.</p> <p><i>При воздействии на кожу</i></p> <p>Промыть теплой водой, крепким чаем; закапать в глаза 30 %-ный раствор альбумида. При необходимости - срочная врачебная помощь.</p> <p><i>При попадании в глаза</i></p> <p>Промыть теплой водой (температура не выше 40-42°С), наложить теплоизолирующую повязку (шерстяную, ватно-марлевую); повязка с</p>

	<p>синтомициновой мазью. При необходимости - срочная врачебная помощь.</p> <p><i>Противопоказания</i></p> <p>При судорогах не проводить быструю декомпрессию (переход на дыхание воздухом). Не растирать и не массировать обмороженные участки кожи, не допускать быстрого согревания.</p>
<p>Методы перевода (нейтрализации) вещества в безопасное состояние</p>	<p><i>Необходимые действия общего характера при аварийных и чрезвычайных ситуациях</i></p> <p>Изолировать опасную зону в радиусе не менее 50 м. Откорректировать указанное расстояние по результатам химразведки. Удалить посторонних. В опасную зону входить в защитных средствах. Соблюдать меры пожарной безопасности. Не курить. Устранить источники огня и искр. Держаться наветренной стороны. Избегать низких мест. Устранить течь с соблюдением мер предосторожности. При проливе (утечке) дать газу полностью испариться. Изолировать район пока газ не рассеется. Не допускать соприкосновения жидкого газа с горючими (нефтепродуктами, маслами). Не прикасаться к пролитому веществу.</p> <p>Пострадавшим оказать первую помощь. Отправить людей из очага поражения на медобследование</p> <p><i>Специфика при тушении</i></p> <p>Охлаждать емкости водой с максимального расстояния. Для тушения веществ в атмосфере, обогащенной кислородом, тушащие средства необходимо подавать с повышенной интенсивностью.</p> <p>При загорании транспортного оборудования необходимо не допустить разогревания цистерны, наполненной кислородом, путем ее усиленного охлаждения водой и принять меры изоляции цистерны от горящих объектов.</p>
<p>Правила хранения и обращения при погрузочно-разгрузочных работах</p>	<p><i>Общие рекомендации</i></p> <p>Избегать попадания жидкого кислорода на кожу, в глаза, длительного вдыхания газовой фазы. В местах возможного накопления газообразного продукта, а также в местах возможных утечек или проливов необходимо контролировать содержание кислорода в воздухе.</p> <p>Для работы в контакте с кислородом использовать только разрешенные материалы. Технология работы с продуктом должна исключать возможность неконтролируемого накопления в нем органических и других горючих веществ.</p> <p>Перед проведением ремонтных работ или освидетельствованием бывшей в эксплуатации транспортной или стационарной емкости жидкого кислорода, ее необходимо нагреть до температуры окружающей среды и «прополоскать» воздухом. Проводить работы разрешается после снижения объемной доли кислорода внутри емкости до 23%. После пребывания в среде, обогащенной кислородом, не разрешается курить, использовать открытый огонь и приближаться к огню. Одежда должна быть проветрена в течение 30 минут. При работе с продуктом необходимо пользоваться СИЗ, в частности при отборе проб и анализе жидкого кислорода необходимо работать в защитных очках и рукавицах.</p> <p><i>Системы инженерных мер безопасности</i></p> <p>Производственные помещения должны быть оборудованы непрерывно действующей общеобменной приточно-вытяжной вентиляцией.</p> <p>Контроль содержания кислорода, объемная доля которого в воздухе рабочей зоны должна составлять не более 23% Герметизация оборудования, предназначенного для производства, хранения и</p>

	<p>транспортирования жидкого кислорода. Слив жидкого кислорода производить в специально отведенных местах, имеющих сплошное покрытие из бетона или других негорючих материалов. Использовать СИЗ персонала: защитные очки, рукавицы.</p> <p><i>Меры по защите окружающей среды</i></p> <p>Не допускать проливов на открытые участки грунта, в связи с возможностью возникновения взрывоопасных смесей при контакте с органическими веществами. Герметизация технологического оборудования и транспортной тары.</p> <p><i>Условия безопасного хранения</i></p> <p>Емкости для заливки и хранения жидкого кислорода – достаточно сложные технологические объекты. Они требуют тепловой изоляции и строгого соблюдения мер безопасности.</p> <p>Продукт затаривают в криогенные сосуды, специальные цистерны; резервуары, снабженные различными видами низкотемпературной тепловой изоляции: насыпной, высоковакуумной, вакуумно-порошковой, многослойной (вакуумно-многослойной, экранно-вакуумной). При всех видах тепловой изоляции резервуары для жидкого кислорода имеют две оболочки: во внутренней хранится продукт, а наружная используется для теплоизоляции. Не допускать нагрева поверхности сосудов и резервуаров свыше 60⁰С.</p> <p>Исключить совместное хранение с горючими газами, маслами, пористыми органическими веществами, водородом, древесной мукой, угольным порошком, ацетиленом, пропиленом, сероуглеродом и др.</p> <p>Хранить в транспортных цистернах, предназначенных для хранения и перевозки криогенных продуктов, и в транспортных газификационных установках, а также в криогенных сосудах при низкой температуре.</p> <p>Защищать от атмосферных осадков.</p>
--	---

История знает немало несчастных случаев, аварий и катастроф, происшедших при эксплуатации кислородного оборудования. Одна из наиболее масштабных трагедий произошла на космодроме Плесецк 18 марта 1980 г. при подготовке к пуску ракеты-носителя Восток-2М, компонентами двигателей которой являлись жидкий кислород (окислитель) и углеводородное горючее (керосин). За 2 часа 15 минут до запланированного запуска, когда в баках ракеты-носителя находилось около 180 тонн жидкого кислорода и более 70 тонн керосина, произошёл взрыв. На момент взрыва в непосредственной близости от ракеты находился 141 человек. В пожаре погибло 44 человека. 43 человека получили ожоги различной степени тяжести и были доставлены в госпиталь, четыре человека впоследствии скончались. Катастрофа, повлёкшая за собой большое количество жертв, была вызвана применением каталитически активных материалов при изготовлении фильтров перекиси водорода, которая использовалась в качестве рабочего тела для привода насосов окислителя и горючего.

В октябре 1987 года в кислородной насосной того же космодрома погибло 5 человек. Это произошло из-за возникновения электрического разряда в атмосфере насосной, обогащенной кислородом. Спецдежда погибших также была насыщена кислородом, поэтому спасти их не представлялось возможным.