

## Паспорт безопасности DUTRION таблетки

	<b>ХИМИЧЕСКИЙ ПРОДУКТ</b>	<b>DUTRION таблетки</b>
<b>1</b>	<b>Поставщик</b>	Канада ООО «ВАЛ-КО», г. Москва, ул. Производственная, д. 6, стр.23 тел.: (495) 781 54 15
<b>2</b>	<b>Состав/ингредиенты</b>  Химическая характеристика  EINECS-Nr./EC-Nr./ELINCS-Nr  Символ опасности	Состав таблетки: активный ингредиент хлорит натрия (CAS 7758-19-2)  231-836-6  O (окислительный) C (коррозионный)
<b>3</b>	<b>Информации об опасности</b>	Продукт горючий (беречь от других горючих веществ, пожароопасно) При контакте с кислотами образует ядовитые газы Непригоден для употребления в пищу, опасно для здоровья После прямого контакта на коже могут возникнуть высыпания Вызывает коррозию Вдыхание паров диоксида хлора может вызвать заболевания дыхательных путей Вызывает раздражение слизистой оболочки глаз и дыхательных путей Убивает патогенные микроорганизмы находящихся в воде
<b>4</b>	<b>Меры первой помощи</b>  Общие показания  При вдыхании  При попадании на кожу  При попадании в глаза  При попадании внутрь  Указания для доктора	Необходима защита для тела и глаз Перенести человека из опасной зоны  Вывести пострадавших лиц на свежий воздух Если пострадавший не дышит, сделать искусственное дыхание Если дыхание затруднено, сделать подачу кислорода Обратитесь к врачу Прополоскать рот водой  Немедленно промыть кожу большим количеством воды с мылом или другим моющим средством Снять одежду и постирать перед вторичным использованием Если раздражение не проходит, обратиться к врачу  С открытыми глазами немедленно промыть большим количеством теплой воды не менее 15 минут Обратиться к врачу  Если человек в состоянии глотать, дать большое количество воды Немедленно обратиться к врачу Если возникнут рвотные рефлексы, держать голову ниже бедер во избежание рвоты  

		Сделать гастроскопию желудка
5	<p><b>Пожарная безопасность</b></p> <p>Средства пожаротушения</p> <p>Нельзя использовать</p> <p>Противопожарная инструкция</p> <p>Взрыво- и пожароопасность</p> <p>Опасные продукты горения</p>	<p>Использовать большое количество воды</p> <p>Пену</p> <p>Обязательно надеть защитный костюм, перчатки и респиратор Воспламенение идет с образованием ядовитых газов и дыма</p> <p>Использовать большое количество воды</p> <p>Основной продукт является сильным окислителем При нагревании окислители разлагаются до кислорода и других газов, скорость горения увеличивается, контакт с парами воды в воздухе приведет к образованию диоксида хлора (газ), нижний предел взрываемости для диоксида хлора (НПВ) равен 10 %. Применение тумана в замкнутом пространстве, может привести к образованию диоксида хлора, а это в свою очередь может привести к взрыву. Поэтому при пожаре необходимо использовать большое количество воды (диоксид хлора растворяется в ней).</p> <p>Не применимо</p>
6	<p><b>Пролив жидкости</b></p> <p>Индивидуально</p> <p>Указания по очистке</p> <p>Меры защиты окружающей среды</p>	<p>Использовать средства индивидуальной защиты в соответствии с п. 8</p> <p>В случае образования паров, обязательно надеть респиратор</p> <p>Осторожно перенести пролитый продукт в специальный герметичный контейнер, до дальнейших распоряжений</p> <p>Избегать образования пыли</p> <p>Утилизация идет в соответствии с местными правилами</p> <p>Раствор диоксида хлора (100-200 мг/л) не зависит от pH (2-10), нейтрален. Смойте остаток избытком воды, утилизация идет в соответствии с местными правилами</p> <p>Проветрить область розлива</p> <p>Предотвращает загрязнение почвы, сточных и поверхностных вод</p>
7	<p><b>Обработка и хранение таблеток</b></p> <p>Обслуживание</p>	<p>Хранить только в оригинальной упаковке</p> <p>Использовать содержимое упаковки полностью, (НЕ делить порошок на несколько частей)</p> <p>Обязательно использовать перчатки и респиратор</p> <p>Избегать попадания влаги</p> <p>После работы тщательно вымыться</p> <p>Строго следовать инструкции по дозированию, избегать передозирования</p> <p>Беречь глаза, избегать контакта с открытыми участками кожи, одеждой</p>

	<p>Пожаро- и взрывобезопасность</p> <p>Хранение</p> <p>Объединенное хранение</p>	<p>Избегать контакта с источниками тепла, искрами, открытым пламенем, статическим разрядом</p> <p>Беречь от кислот и горючих материалов</p> <p>Хранить в темноте в сухом, прохладном складском помещении, вдали от несовместимых материалов</p> <p>Хранить в сухом, чистом, герметичном контейнере</p> <p>Обязательная непрерывная вентиляция помещения</p> <p>Хранить вдали от металлических деталей, солей металлов, алкалоидов, горючих материалов.</p>
8	<p><b>Контроль воздействия и индивидуальные средства защиты</b></p> <p>Кожа</p> <p>Защита органов дыхания</p> <p>Глаза</p> <p>Защита рук</p> <p>Личная гигиена</p> <p>Вентиляция</p>	<p>Хранить вдали от пищевых продуктов и напитков</p> <p>При попадании вещества на одежду, немедленно промыть место загрязнения</p> <p>Обязательная вентиляция места хранения</p> <p>Избегать контакта с кожей. Одевать защитную одежду. Одежда должна быть чистой</p> <p>При повышенных концентрациях использовать респиратор с комбинированных фильтром (газ/пар)</p> <p>Надевать защитные очки</p> <p>Защитные перчатки из ПВХ</p> <p>Всегда мойте руки с мылом после контакта с реагентами</p> <p>Обязательная вентиляция рабочей зоны и складского помещения</p> <p>Местная вытяжная вентиляция</p> <p>Рекомендуем, лимитировать приготовление продукта, особенно в замкнутом пространстве</p>
9	<p><b>Физико-химические свойства</b></p> <p>Физическое состояние / внешний вид</p> <p>Цвет</p> <p>Запах</p> <p>Растворимость</p>	<p>Таблетка</p> <p>Белый</p> <p>Без запаха или слабым запахом хлора (макс. 20 г/л, 6 таблеток ~ 100 г/л)</p> <p>Взаимодействует с водой с образованием диоксида хлора (макс. 20 г/л, 6 таблеток ~ 100 г/л)</p>
10	<p><b>Стабильность и реактивность</b></p> <p>Стабилизация условий</p>	<p>Стабильный</p> <p>Беречь от источников тепла</p> <p>Беречь от солей металлов (преобразование)</p> <p>Бечерь от восстановителей (преобразование)</p>

	<p>Опасные реакции</p> <p>Опасные продукты разложения</p> <p>Полимеризация</p>	<p>Беречь от окислителей (генообразование) Беречь от кислот (газообразование) Беречь от горючих материалов (пожароопасно) Беречь от воздействия света</p> <p>Реагирует с водяным паром, с выделением двуокиси хлора</p> <p>Хлор</p> <p>Не происходит</p>
11	<p><b>Токсичность</b></p> <p>Дермальная токсичность</p> <p>Пероральная токсичность</p> <p>Раздражение на коже</p> <p>Раздражение глаз</p> <p>Аллергические реакции</p>	<p>По 100 мг / кг диоксида хлора раствор из аналогичных продуктов: Острая дермальная DL 50 &gt; 5000 мг / кг</p> <p>Для 200 частей на миллион решение диоксида хлора: Острая ингаляционная DL 50 &gt; 2,07 мг / л</p> <p>По 100 мг / кг диоксида хлора раствор из аналогичных продуктов: Первичное раздражение кожных Index (кролик) = 0,1 (немного раздражает)</p> <p>По 100 мг / кг диоксида хлора раствор из аналогичных продуктов: Первичное раздражение Eye Index (кролик) = не раздражает</p> <p>По 100 мг / кг диоксида хлора раствор из аналогичных продуктов: Первичное раздражение кожных Index (кролик) = 0,1 (немного раздражает)</p>
12	<p><b>Экологичность</b></p> <p>Токсичность для рыб</p> <p>Бактериальная токсичность</p> <p>Потенциальное воздействие на здоровье</p> <p>Ингаляция</p> <p>Употребление</p> <p>Контакт с кожей</p> <p>Глаза</p> <p>Другое</p>	<p>LC50 (96 ч) = 100 - 2000 мг / л (Brachydanio rerio, ОЭСР 203)</p> <p>EC50 = 100-800 мг / л (OECD209)</p> <p>Воздействие пыли из данного материала, вызывает раздражение дыхательных путей, как следствие кашель, затрудненное дыхание, боль в горле Высокая концентрация пыли может привести к бронхиальной астме</p> <p>Опасен при проглатывании, вызывает боль, тошноту, рвоту, диарею</p> <p>Вызывает раздражение кожи Длительный контакт может вызвать дерматит Раствор диоксида хлора может вызывать небольшое раздражение (см. п.11)</p> <p>Сильное раздражение слизистой оболочки глаз</p> <p>При контакте с парами воды, образуется газ диоксид хлора.</p>

	Опасность для здоровья	<p>Вдыхание газа может вызвать раздражение, кашель, хрипы и ожоги слизистых оболочек. Вдыхание большого количества газа приводит к отеку легких и бронхиальной астме.</p> <p>Прямой контакт диоксида хлора вызывает раздражение глаз и кожи, может вызвать ожоги</p> <p>Опасен при приеме внутрь, токсичен</p> <p>Длительное или повторное воздействие пыли может привести к заболеваниям легких</p>
13	<b>Утилизация продукта</b>	<p>Вторично применять уже ранее использованный продукт нельзя, опасно</p> <p>Утилизация продукта идет в соответствии с местными правилами</p> <p>060714</p> <p>Неорганическое химическое соединение</p> <p>Запрещено использовать повторно оригинальную упаковку</p> <p>Очистка оригинальных упаковок большим количеством воды</p> <p>Утилизация продукта идет в соответствии с местным законодательством по утилизации отходов</p>
14	<b>Транспортировка</b>	<p>Опасный продукт описан транспортными регулирующими положениями (GGVS / GGVE / МПОГ / ДОПОГ / IMDG-Code / ICAO-TI)</p> <p>Класс 5,1 / II</p> <p>1496</p> <p>Окисляющие твердые вещества</p> <p>Хранить в прохладном и сухом месте, подальше от света и огня</p> <p>Беречь от детей</p>

<b>15 Положения</b>  Маркировка ЕС-директивы 67/548/EECs  Символ и степень опасности  R-фразы  S-фразы	Продукт классифицирован  О (Окисляющий) Xi (Раздражает)   Класс О 5,1  8 - Контакт с горючими материалами может привести к пожару 32 - При контакте с кислотами образует ядовитые газы 41 - Риск серьезных повреждений глаз 36/37 - Раздражает глаза и дыхательные пути 51/53 - Токсичен для патогенных микроорганизмов находящихся в воде организмов, длительные воздействие  1 / 2 - Держать в закрытом, недоступном для детей месте 8 - Храните упаковки сухими, избегать попадания влаги и сырости 22 - Вреден при проглатывании 24 – Токсическое действие при контакте с кожей 26 - В случае контакта с глазами, немедленно промыть большим количеством воды и обратиться за медицинской помощью 36/37/39 - При работе носить средства индивидуальной защиты (защитную одежду, перчатки, защитные очки) 45 - При несчастном случае или если вы почувствовали недомогание, немедленно обратиться за медицинской помощью (показать этикетку и упаковку)
---	--