

	<p>КЕНЗИ-ПЛЮС (Натр едкий 25%)</p> <p>Регулировка pH воды</p>
---	---

ПАСПОРТ БЕЗОПАСНОСТИ №4

Дата формирования: 17 декабря 2018г.

1. Общая информация:

Торговое наименование химиката	КЕНЗИ-ПЛЮС
Эксплуатационное назначение химиката	Повышение уровня pH воды аква-комплексов, производство моющих средств, производство целлюлозы, бумаги и изделий из бумаги, производство химикатов, химических продуктов и искусственных волокон, производство косметики, моющих средств, средств для чистки санузлов, чистка оборудования для производства пищевых и молочных продуктов.
Код отрасли	2815120000 - натр едкий (Сода Каустическая) в водном растворе (щелок натровый или Сода Жидкая) E 41 Очистка и распределение воды DG 245 Производство моющих средств, парфюмерных и косметических средств DG246 Производство прочей химической продукции
Код эксплуатационного назначения	55 Прочие химикаты 9 Чистящие и моющие средства 40 pH-регуляторы
Опознавательные данные изготовителя:	Индивидуальный предприниматель Холодняк Олег Евгеньевич, Московская область, г. Люберцы, ул. Комсомольская, 15а,10 этаж Тел/факс: +7(499) 340-45-03 web: kenaz-group.ru e-mail: info@r-kenaz.ru

2. Информация об ингредиентах:

Ингредиенты	Гидроксид натрия (сода каустическая, натр едкий)
Международное обозначение ингредиента	NaOH
Номер CAS (для ингредиента, представляющего опасность)	130-73-2
Прочая информация об ингредиенте	C; R35 LD50 /орально/ крыса = 140-340 мг/кг LD50 / дермально / кролик = 1350 мг/кг LD50 / через брюшную полость / мышь = 40 мг/кг
Номер ЕС	215-185-5
Содержание ингредиента	25%

3. Описание опасных свойств:

Классификация как опасное вещество	Разъедающее вещество C; R 35
Классификация опасности для окружающей среды	Изменяет органолептические свойства водоемов, почвы. Значение IDHL (Immediately dangerous to life and health) – доза,

	непосредственно опасная для жизни и здоровья людей (США): 10 мг/м ³ /30 мин.
Опасные свойства	Сильнощелочное вещество, едкое, при контакте с кислотными компонентами выделяет большое количество тепла, которое может вызвать ожог и повреждение упаковки. При контакте с некоторыми металлами, образует газообразный водород.

4. Инструкция по оказанию первой помощи:

Попадание через дыхательные пути	Вывести на свежий воздух, снять загрязнённую одежду, придать полусидящее положение, обеспечить покой и тепло, при необходимости дать кислород, обратиться к врачу
Попадание на кожу	Снять загрязнённые одежду и обувь, смыть большим количеством воды не менее 30 минут, обработать противоожоговым средством, обратиться к врачу
Попадание в глаза	Промыть большим количеством воды не менее 30-ти минут, в том числе и под веками, закапать противораздражающими каплями, обратиться к врачу
Попадание при глотании	Прополоскать рот водой, дать выпить много жидкости (молоко или воду) комнатной температуры, не вызывать рвоту, обратиться к врачу

5. Инструкция при пожаре:

Горючесть	Само вещество не горюче, при тушении – опасайтесь попадания воды в раствор, т.к. резкое понижение концентрации химиката приводит к повышению температуры и вызывает кипение раствора
Опасность	Ожог и негативные последствия от попадания на кожу, посредством вдыхания. Удалите емкости с гидроксидом натрия из зоны пожара либо охладите емкости с помощью воды. Разбавление раствора гидроксида натрия, имеющего более чем 40 %-ную концентрацию, может привести к выделению такого количества тепла, которое вызовет кипение раствора. Направляйте водяную струю таким образом, чтобы не допустить образования брызг гидроксида натрия.
Действия	Тушить предметы, находящиеся поблизости и (или) тару средствами пожаротушения, предусмотренными для вида объекта тушения
Средства защиты при пожаре	Автономный дыхательный аппарат. Если есть опасность попадания брызг гидроксида натрия, наденьте защитный комбинезон для работы с химикатами.
Прочие указания	При нагревании резко повышается едкость вещества, и оно разъедает металлы и повреждают конструкции

6. Инструкция в случае аварийного выброса:

Средства защиты	Костюм, пригодный для работы с химикатами, средства защиты органов дыхания, глаз, кожи, специальная обувь
Инструкции по предотвращению ущерба для окружающей среды	Тщательно собрать вещество, попавшее на землю, его обезвреживают, поливая место разлива обильным количеством воды, допускается слив в канализацию. При небольшой утечке впитайте водный раствор гидроксида натрия в землю, песок либо в более эффективное впитывающее вещество, находящееся в продаже. Для последующей нейтрализации соберите использованное впитывающее вещество в маркированную

	емкость, оснащенную крышкой. При большой утечке перегородите поток водного раствора гидроксида натрия и соберите его из образовавшейся запруды для последующей обработки.
Инструкции по предотвращению ущерба для окружающих людей	Закрывать доступ посторонних к месту аварийного выброса, обеспечить хорошую вентиляцию. Чтобы не допустить нагрева и образования брызг, добавляйте гидроксид натрия в воду с большой осторожностью. Рядом с местом проведения работ должен быть аварийный душ и раковина для промывки глаз. Перед сливом большого объема гидроксида натрия в канализацию необходимо нейтрализовать его кислотой.

7. Тара и хранение:

Пригодные материалы для тары хранения и транспортировки	ПВХ, ХПВХ, титан, армированные пластмассы, стекловолокно
Требования к месту	Прохладное, защищённое от света и солнечных лучей, хорошо вентилируемое, вдали от иных химикатов
Ограничения по количеству	При хранении требуется соблюдать санитарное законодательство страны и (или) Вашего региона для определения максимально допустимых пределов количества химиката, при необходимости получить соответствующее разрешение для хранения химиката
Рекомендуемая температура хранения	0С + 20С
Несовместимые материалы	Металлы, источники тепла, кислоты и кислотосодержащие химикаты

8. Средства защиты:

Органы дыхания	Тип РЗ
Перчатки	Непроницаемые перчатки из PVC или неопрена. Перчатки, изготовленные из бутилкаучука, хлоропеновой резины, натурального каучука, нитрильной резины, поливинилхлорида или материала Viton и имеющие срок проникновения более 480 минут (стандарт EN 374). Если перчатки находятся в постоянном контакте с химикатом, то рекомендуется использовать их в течение времени, не превышающем половины срока проникновения. Немедленно замените перчатки, если в них обнаружены изменения.
Глаза	Плотно прилегающие защитные очки. Плотно прилегающие средства защиты глаз или полнолицевая маска.
Защита кожи	Полнозащитный костюм, защищающий от воздействия сильно едких щелочных химикатов, подлежит стирке после каждого применения
Используемые стандарты	EN 374

9. Предельно допустимые значения:

Значение НТР	2 мг/м ³ (8ч)
Значение IDHL	10 мг/м ³ (30 мин)

10. Физические и химические свойства:

Физическое состояние, цвет и запах	Бесцветная жидкость, не имеющая запаха
Значение pH	14

Точка кипения	140-145С (50% раствор)
Точка воспламенения	Не воспламеняем. Точка плавления 12°С (50 %-ный раствор), проводимость 84 мСм/см (50 %-ный раствор, 18°С), удельная теплоемкость 3,23 кДж/К·кг (50 %-ный раствор, 25°С)
Взрывоопасность	Не взрывоопасный
Давление пара	0,27кПа (20С)
Относительная плотность	1250-1270 кг/м3
Растворимость в воде	109г/100 л (для 100% раствора)
Вязкость	50Мпа
Удельная теплоемкость	3,23 кДж/К·кг (для 50% раствора 25С)

11. Стабильность и реактивность

Нежелательные условия	Кислоты могут интенсивно реагировать с гидроксидом натрия. При разбавлении водой происходит выделение тепла. При реакции гидроксида натрия с металлами может образовываться воспламеняющийся газообразный водород. Кислоты могут интенсивно реагировать с гидроксидом натрия. При разбавлении водой происходит выделение тепла. При реакции гидроксида натрия с металлами может образоваться воспламеняющийся газообразный водород.
Нежелательные материалы	Алюминий, магний, цинк, олово, свинец, а также их сплавы (например, латунь). Химикат разъедает указанные материалы с образованием воспламеняющегося газообразного водорода. Алюминий, магний, цинк, олово, свинец, а также их сплавы (например, латунь). Гидроксид натрия разъедает указанные выше металлы с образованием воспламеняющегося газообразного водорода.

12. Сведения об экологической безопасности:

Токсичность для водных организмов	Острая токсичность для рыб: LC50/морская звезда (starfish) = 33-100 мг/л; LC100/24 ч/каarp (Cyprinus carpio, common carp) = 180 мг/л; LC50/96 ч/радужная форель (rainbow trout, Oncorhynchus mykiss) = 45,4 мг/л; LC50/24 ч/золотая рыбка (Carassius auratus) = 160 мг/л; LC50/96 ч/гамбузия (Gambusia affinis, mosquitofish) = 125 мг/л; LC50/48 ч/язь (Leuciscus idus melanotus) = 157-189 мг/л; LC50/96 ч/радужная форель (Oncorhynchus mykiss) = 45,4 мг/л. Острая токсичность для дафнии: LC50/48 ч/дафния (Daphnia magna) = 30-100 мг/л. Острая токсичность для водорослей: нет данных.
Токсичность для других организмов	Имеет сильное разъедающее действие. Не установлено, что химикат накапливается в цепи питания. Оказывает сильное разъедающее воздействие. LD50/орально/крыса = 140-340 мг/кг, LD50/дермально/кролик = 1350 мг/кг. Концентрация NaOH, равная 2-10 мг/м ³ /15 мин, вызывает слабое раздражение глаз и носа. Концентрация 25-35 мг/м ³ /15 мин вызывает саднящую боль слизистых оболочек носа, при вдыхании через рот – раздражение, вызывающее кашель. Раствор гидроксида натрия оказывает сильное разъедающее воздействие на кожу и глаза. Проглатывание приводит к повреждениям, вызванным изъязвлением органов пищеварения. Симптомы: сильная боль, в тяжелых случаях – потеря сознания. 4 %-ный раствор в течение 15 минут уничтожает поверхностный кожный покров.
Подвижность	Нагр едкий очень легко растворим в воде и поэтому может проникнуть до грунтовой воды. Вредное воздействие гидроксида натрия при его попадании в водоемы вызвано быстрым возрастанием значения pH. Для большинства пресноводных видов рыб превышение значения pH 9 оказывает вредное воздействие. Пресноводные водоросли исчезают, если значение pH превышает 8,5. Классификация гидроксида натрия по классу опасности для воды: WGK 1 = представляет небольшую опасность для водной окружающей среды (Германия, Wassergefährdungsklasse)

Химическое разложение	Полностью диссоциируется в воде на ионы натрия и гидроксида.
-----------------------	--

13. Обращение с отходами:

Отходы классифицируются как опасные отходы (в том числе и использованная тара из-под продукта) и подлежит утилизации в соответствии с санитарно-экологическим законодательством Вашей страны. Для дополнительной информации свяжитесь с производителем по телефонам горячей линии: +7 499 340-45-03.

14. Данные по транспортировке:

Номер ООН	1824
Категория упаковки	II
Класс опасности груза	8
Идентификационный номер опасности	80
Предупреждающие ярлыки ADR/RID	8
Наименование по транспортной накладной	КЕНЗИ-ПЛИУС, 8, UN, 1824, II
Категория IMDG	8
Международное название химического компонента	Sodium hydroxide solution
Категория упаковки	II
Категория ICAO/IA TA	8
Предупреждающие ярлыки ICAO	Corrosive (разъедающее)

15. Данные предупреждающей этикетки:

Номер ЕС	215-185-5
Буквенное обозначение и наименование предупреждающего знака изделия	C разъедающее
Наименование ингредиентов, указываемых на этикетке	Натр едкий 25%
Оговорки об опасности	R35 Разъедающее, вызывающее ожоги
Оговорки о мерах безопасности S	S1/2 Хранить в закрытом на замок помещении и вне досягаемости для детей. S28 Брызги, попавшие на кожу, немедленно промыть большим количеством воды. S45 При несчастном случае или при плохом самочувствии немедленно обратиться к врачу (если возможно, предъявить настоящую этикетку). S50 Не смешивать с кислотой. S61 Не допускать выброса в окружающую среду. Прочитайте особые инструкции / паспорт безопасности.
Перечень оговорок R	R36/38 Раздражает глаза и кожу R41 Риск серьезного повреждения глаз

16. Прочие данные:

Приведённые в настоящем паспорте безопасности данные касаются только данного химиката и предписанного ему назначения, причём они являются достоверными по тем данным, которые мы имели в своём распоряжении на момент составления настоящих инструкций. Настоящие инструкции предназначены в первую очередь для обеспечения безопасности всех операций, связанных с обращением, применением, изготовлением, хранением, перевозкой, уничтожением и передачей химиката, но их не следует принимать за обязательство по гарантии или качеству, так как производитель KENZA™ не имеет возможностей проконтролировать связанную с данным химикатом деятельность после выпуска его на рынок. В связи вышеизложенным производитель KENZA™ не отвечает ни за какой такой ущерб или вред, который причинён деятельностью, связанной с использованием заложенных в настоящем паспорте безопасности отдельных данных, информации или рекомендации.