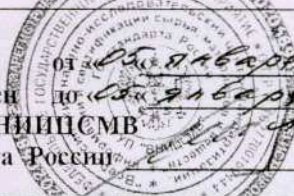


ПАСПОРТ БЕЗОПАСНОСТИ ВЕЩЕСТВА (МАТЕРИАЛА)
Material Safety Data Sheet (ISO 11014/1)

РПБ № 00203795 · 21 · 10680 Внесен в Регистр

Действителен до 05 января 2003 г.
 2006 г.
 Директор ВНИИЦСМВ А.Д. Кошуров
 Госстандарта России М.П.



НАИМЕНОВАНИЕ:
 техническое (по НД) НИТРИТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ

химическое (по ИУПАС) НАТРИЯ НИТРИТ

торговое НИТРИТ НАТРИЯ

синонимы АЗОТИСТОКИСЛЫЙ НАТРИЙ,
НАТРИЕВАЯ СОЛЬ АЗОТИСТОЙ КИСЛОТЫ

УСЛОВНОЕ ОБОЗНАЧЕНИЕ И НАИМЕНОВАНИЕ НД (ГОСТ, ГОСТ Р, ТУ, ISO и т.д.)

ГОСТ 19906-74 с изм. 1,2,3,4,5 НИТРИТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ

Код ОКП: 121141312121011010 Код ТН ВЭД: 1218131411 | 010101010 серия, № и дата регистр. ПОХВ: АТ 000608 от 22.09.95 г.

ХАРАКТЕРИСТИКА ОПАСНОСТИ: ПДК р.з., мг/м³ 0,1 Класс опасности 1

Краткая (словесная): Чрезвычайно опасное вещество по воздействию на организм человека. Пожаро - взрывоопасное, опасное для окружающей среды.

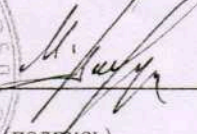
Подробная: в 16 - ти прилагаемых разделах паспорта безопасности


ОСНОВНЫЕ ОПАСНЫЕ КОМПОНЕНТЫ:	ПДК р.з., мг/м ³	Класс опасн.
НИТРИТ НАТРИЯ	0,1	1

ЗАЯВИТЕЛЬ: Открытое акционерное общество «Азот» г. Березники
 (полное наименование) (город)

Тип заявителя: производитель, поставщик, продавец, экспортер, импортер
 (ненужное зачеркнуть)

Код ОКПО 1010121013171915 Телефон экстренной связи: (34242) 6 22 22

Руководитель организации-заявителя:  М. А. Петруняк
 М.П. (подпись) (расшифровка)



Нитрит натрия техни- : РПБ N 00203795 21 :
ческий ГОСТ 19906 : от : 3

1. НАИМЕНОВАНИЕ (НАЗВАНИЕ) И СОСТАВ ВЕЩЕСТВА (МАТЕРИАЛА)

1.1. Техническое наименование: Нитрит натрия технический

Торговое наименование : Нитрит натрия
высший, первый, второй сорт

Синонимы : Натрий азотистокислый, натриевая соль
азотистой кислоты (2)

1.2. Химическая формула: NaNO_2 (1)

Молекулярная масса : 69,0 (2)

1.3. Состав по компонентам: % ПДК Класс опасности

Массовая доля нитрита
натрия (NaNO_2) не менее : 99,0 - 97,0 0,1 мг/м³ I (1, 2, 3)

Массовая доля нитрата
натрия (NaNO_3) не более : 0,8 5 мг/м³ 3 (1, 2, 3)

Массовая доля хлористо-
го натрия (NaCl) не более: 0,10 - 0,17 5 мг/м³ 3 (1, 2, 3)

Массовая доля воды,
не более : 0,5 - 2,5 не регл. не класс. (1, 2, 3)

1.4. Степень опасности

вещества в целом : высокоопасное вещество 1 (1, 3)

2. СВЕДЕНИЯ ОБ ОРГАНИЗАЦИИ - ПРОИЗВОДИТЕЛЕ ИЛИ ПОСТАВЩИКЕ.

2.1. Полное официальное

название организации : Открытое акционерное общество

Полный почтовый адрес : 618401, г. Березники, Пермской обл.,
Чуртанское шоссе, 75

Контактный телефон : (34242) 6-53-90

Телефон для экстренных : 6-22-22

консультаций : (Справки по видам опасного воздействия
и мерам первой помощи-круглосуточно)

Факс : 65512, 6-48-72

Телекс : 634063, 634033 "НИВА"

Нитрит натрия техни-	:	РПБ N 00203795 21	:
ческий ГОСТ 19906	:	от	: 4

3. ВИДЫ ОПАСНОГО ВОЗДЕЙСТВИЯ И УСЛОВИЯ ИХ ВОЗНИКНОВЕНИЯ.

3.1 Воздействие на человека

3.1.2. Общая характеристика воздействия

: Нитрит натрия токсичен, обладает остронаправленным механизмом действия. Вызывает изменения со стороны крови, центральной нервной системы и печени, а также сосудов вследствие пареза сосудо - двигательного центра. (1, 5)

3.1.3. Пути поступления: При попадании на кожу и в глаза, в органы пищеварения, при вдыхании пыли. (2)

3.1.4. Пораженные органы, ткани и системы человека

: Кровь (метгемоглобинемия), центральная нервная система, печень, почки, легкие, мозг, глаза, кожа. (2, 5)

3.1.5. Наблюдаемые симптомы:

- при ингаляционном отравлении : Головокружение, одышка. (2, 5)

- при попадании внутрь организма : Попадание 3 г. вещества во внутрь вызывает головокружение одышку, удушье, рвоту, бессознательное состояние. В крови обнаруживаются тельца Гейнца. (5)

-при попадании в глаза: Резь в глазах, слезотечение, покраснение век при длительном воздействии - снижение зрения. (3)

-при воздействии на кожу : Гиперемия кожи, пожелтение кожи ладоней, цианоз, отечность кистей рук. (5)

3.2. Воздействие на окружающую среду

3.2.1. Общая характе-

рисика : Губительно действует на флору и фауну.
Чрезвычайно стабильно в абиотических ус-
ловиях. В окружающей среде не трансформи-
руется.

(1, 2, 3)

3.2.2. Пути воздействия

на окружающую среду : При авариях, ЧС, нарушениях правил обраба-

ния с продуктом, правил его перевозки и

хранения, при неоправданном уничтожении

отходов происходит загрязнение объектов

окружающей среды. (1, 3)

При разложении продукта образуются следы-

юшие вещества: оксиды азота, оксид натрия

и нитрат натрия. (1, 2, 3)

3.2.3. Наблюдаемые при-

знаки воздействия : Губительно действует на водную биоту и ок-

ружающую среду как сильно токсическое веще-

ство. (2)

3.2.4. Гигиенические нормативы

Предельно - допустимые

концентрации

: ПДКр.з.м.р. = 0,1 мг/м³, 2 кл. оп. (2)

Обватм.в.м.р. = 0,005 мг/м³. (2)

ПДК/в. (по NO₂) = 3,3 мг/л, сильн. токс. 2 кл. оп. (2)

ПДК почвы - не установлено (2)

ПДК р.х.по (NO) = 0,08 мг/л, токс. (2)

2

4. МЕРЫ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ.

4.1. При отравлении

ингаляционным путем : Вынести пострадавшего на свежий воздух;

покой, ингаляции раствором пищевой соды

1:20; При необходимости - консультиция

врача - ларинголога. (3)

4.2. При воздействии

на кожу : Смыть водой и промыть раствором перманганата калия (1:1000).

консультация врача - дерматолога. (2)

4.3. При попадании

в глаза : Пораженные глаза немедленно промыть струей

холодной воды 10-30 минут при хорошем рас-
крытых веках. Консультация офтальмолога. (12)

4.4. При отравлении

пероральным путем

(при проглатывании): Немедленно ввести в желудок 2 стол. ложки ак-

тивированного угля, затем промыть желудок бо-

льшим количеством воды. В конце промывания

ввести в желудок 150 мл. вазелинового масла.

Пострадавшему нужно госпитализировать.

Необходима консультация врача - токсиколога

по поводу лечения метгемоглобинемии. (2)

4.5. Средства первой

помощи (аптечка) : Активированный уголь, вазелиновое масло,

перманганат калия, питьевая сода. (2)

5. МЕРЫ И СРЕДСТВА ОБЕСПЕЧЕНИЯ ПОЖАРОВОЗДУШНОЙ БЕЗОПАСНОСТИ.

5.1. Общая характе-

ристика пожаровы-

воопасности

: Неродя, пожароопасен. Окислитель умеренной силы.
Способствует самовозгоранию горячих материалов.
Взаимодействие нитрита натрия с горячими веще-
ствами может сопровождаться взрывом. (1)
При нагревании нитрита натрия возможно выде-
ление продуктов термодеструкции: оксида нат-
рия, нитрата натрия и оксида азота. (2,4)

5.2. Показатели пожаровзры-
воопасности (в соотв с ГОСТ
12.1.044 и ГОСТ 12.1.011
-группа горючести : отсутствуют. (11)

-способность взрываться и
гореть при взаимодействии
с другими веществами : Оксилигель умеренной силы. Способствует
самовозгоранию горючих материалов, что
может сопровождаться взрывом. (1)

5.3. Опасность, вызывае-
мая продуктами горения
и термодеструкции :

При температуре выше 320 °C нитрит
натрия разлагается с выделением ток-
сичных газов как оксид натрия, нитрат
натрия и оксиды азота, последние
образуют выраженным раздражающим и
прижигающим действием на дыхательные
пути, особенно глубокие, что приводит к
развитию токсического отека легких.
Температура разложения выше 320 °C. (1,5)

5.4. Рекомендуемые сред-
ства пожаротушения :

При небольших возгораниях - пена, сухой
порошок. При объемном возгорании тушить
токораспыленной водой, пенами, порошками с
максимального расстояния. (3,12)

5.5. Средства индивиду-
альной защиты при туше-
нии пожара

: Огнезащитный костюм в комплекте с само-
спасателем СИИ-20. (12)
Фильтрующие противогазы с коробкой марки
ВФ или ВКФ, изолирующие противогазы ИП-
41, ИП - 46. (1,3,12)

5.6. Специфика при

тушении пожара : Окислитель. При пожаре и взрывах

возможны ожоги и травмы. Разлагается

с выделением токсичных газов - окси-

дов азота. (1, 2, 3)

6. МЕРЫ ПО ПРЕДОТВРАЩЕНИЮ И ЛИКВИДАЦИИ ЧРЕЗВЫЧАЙНЫХ СИТУАЦИЙ.

6.1. Меры по предупрежде-

нию чрезвычайных ситуаций.

6.1.1. Общие рекомен-

дации : Вентиляция рабочих помещений, контроль

за концентрацией аэрозоля нитрита нат-

рия в воздухе рабочей зоны. (1, 5)

6.1.2. Рекомендации по

пожаровзрывоопасности: Пожароопасное вещество. Умеренный окисли-

тель, поэтому несовместимо его хранение

с горючими веществами. (1, 12)

Пожарная безопасность должна обеспечива-

ться системой противопожарной защиты. При

возгораниях необходимо применять пенные

орнетушители, порошки, углекислоту. (1, 2, 3, 12)

См. раздел 7 ПБ.

-обращения и хра-

нения

: Токсичен. Избегать прямого контакта с про-

дуктом. (1, 2)

Хранить в упакованном виде в сухих неотап-

ливаемых складских помещениях в упаковке

изготовителя. (1, 3)

(см. раздел 7):

-обеспечения безо-

пасности персонала

(пользователя)

: Требуется оборудование рабочих помещений

прочно-вытяжной вентиляцией, контроль

воздушной среды. При работе применять СИЗ.

(см. раздел 8 ПБ)

(1, 2, 3, 12)

-защита окружающей

среды : Не допускать россыпей и рассеивания нитрита натрия в атмосферу, попадания в канализацию, ливневые и поверхностные воды во избежание загрязнения почвы. (3)

(см. раздел 12 ПБ)

-обезвреживание, утилизации или ликвидации отходов

: Утилизация осуществляется в соответствии с санитарными правилами порядка накопления, транспортирования, обезвреживания и захоронения токсичных промышленных отходов. (3)

-транспортированию : Не допускается совместная перевозка нитрита натрия с горючими материалами и продуктами питания. (3)

(см. раздел 14 ПБ)

6.2. Меры по ликвидации чрезвычайных ситуаций.

Необходимые действия:

6.2.10 общего характера: Изолировать опасную зону. Удалить пострадавших в радиусе 800м. В опасную зону входить в защитных средствах. Соблюдать меры пожарной безопасности.

Предупредить персонал, задействованный в ликвидации ЧС, о том, что нитрит натрия ядовит, кроме того возможно выделение токсичных газов. Оказывать помощь пострадавшим.

(1, 2, 3, 12)

6.2.2. При утечке, разливе, россыпи :

Максимально собрать продукт сухим способом и вывезти в закрытый скрап или на захоронение; избежать прямого контакта с веществом. (1, 3)

6.2.3. При пожаре : Удалить из опасной зоны персонал, не заде-

ствованный в ликвидации ЧС. Изолировать опасную зону в радиусе 800 м, пока продукты разложения нитрита натрия не рассеются.

При тушении пожара применять СИЗ, защитную одежду, спец. обувь. (12)

Тушить тонкораспыленной водой, пеной, порош-ками с максимального расстояния. (3, 12)

(см. раздел 5ПБ).

6.2.4. При ликвидации

последствий ЧС : Остатки вещества собрать в специальные кон-

тейнеры или бумажные, полиэтиленовые мешки и отправить на захоронение на полигон пром-

отходов. Место россыпи изолировать песком и промыть большим количеством воды. Избегать

попадания смывных вод в водоемы, почву и со-прикосновения с нефтепродуктами. Сточные воды направить на очистные сооружения. (3, 12)

7. ПРАВИЛА ОБРАЩЕНИЯ И ХРАНЕНИЯ.

7.1. Меры безопасности и сред-

ства защиты при работе с

веществом (материалом) : Оборудование помещений приточно-вытяжной вентиляцией, обеспечивающей содержание ПДК

пыли вещества, в местах возможного выде-ления-местная вытяжная вентиляция. Конт-

роль воздушной среды в рабочей зоне. Иск-лючить образование пыли вещества, контакт-

с ним рабочего персонала для чего необхо-димо использовать СИЗ. (1, 3)

7.2. Условия и сроки безо-

пасного хранения

: Нитрит натрия хранят в герметичной таре в

неоталиваемом сухом помещении.

Гарантийный срок хранения нитрита натрия - 6 месяцев со дня изготовления. (1)

7.3. Несовместимые при хранении вещества

(материалы) : Не допускается совместное хранение нитрита натрия с другими веществами. (1)

упаковки : Нитрит натрия упаковывают в бумажные ла- минированные мешки, полиэтиленовые мешки- вкладыши, вложенные в бумажные непропи- таные или битумированные мешки. (1)

7.5. Рекомендации по бе- зопасному перемеще- нию и перевозке

: Не допускается совместная перевозка нит- рита натрия с горючими веществами и продуктами питания. Упаковка должна быть герметичной. (1)

8. ТРЕБОВАНИЯ ПО ОХРАНЕ ТРУДА И МЕРЫ ПО БЕЗОПАСНОСТИ ПЕРСОНАЛА (ПОЛЬЗОВАТЕЛЯ)

8.1. Параметры рабочей зоны, подлежащие обяза-

тельному контролю : ПДК р.з. = 0,1 мг/м³ (1,2)

8.2. Меры обеспечения содержания вредных ве-

ществ в допустимых концентрациях : бесперебойная работа приточно-вытяжной и местной вентиляции соответствующей тре- бованиям ГОСТ 12.4.021), обеспечивающей состояние воздуха рабочей зоны требова- ниям ГОСТ 12.1005. (1,3)

Постоянный контроль за содержанием нитри- та натрия в воздухе рабочей зоны. (1,2,3)

Механизация операций транспортировки и упаковки продукта. (3)

8.3. Меры и средства

защиты персонала:

8.3.1. общие рекомендации: Избегать прямого контакта с веществом.

Соблюдать правила личной гигиены, использо-
вать СИЗ.

Систематически проводить влажную уборку
рабочих помещений и пром. площадок. Ликвиди-
ровать просыпы продукта. (1,3)

8.3.2. Защита органов

дыхания

: При нормальных условиях работы-респиратор
типа У-2К, ШБ-1 "Лепесток" (ГОСТ 12.4.028).

в аварийных ситуациях-фильтрующий противо-
газ с коробкой марки ВФ, или БКФ. (1)

: Защитные респираторные очки марки ПО-3. (1)

Защитная одежда : Спецодежда и спецобувь в соответствии с дей-
ствующими типовыми требованиями и нормами.

Спецодежда должна регулярно обеспыливать-
ся и стираться. (3)

9. ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.

9.1. физическое состояние

(аргетное состояние,

цвет, запах) : Твердое вещество без запаха, белые кристал-

лы с сероватым или желтоватым оттенком. (1,2)

9.2. Параметры, характе-

ризующие основные свой-

ства вещества, в первую

очередь опасные :

- плотность : 2,17 г/см³ (2)

- температура плавления: 271-284 °C (2)

- растворимость в воде : при 20 °C - 820 г/л (2)

при 100 °C - 1600 г/л

- температура разложения: > 320 °C (4)

- pH раствора : 9,0 (11)

10. СТАБИЛЬНОСТЬ И ХИМИЧЕСКАЯ АКТИВНОСТЬ.

10.1. Стабильность: При нормальных условиях вещество стабильно. При T>3200C разлагается с выделением окси- дов азота, оксида натрия и нитрата натрия. (4)

10.2. Реакционная

способность : Окисляется, восстанавливается, реагирует с кис- лотами, щелочами, хлорангидридами, аминами, ами- дами, образует комплексы. (2)

10.3. Опасные

проявления : В условиях пожара выделяются токсичные газы - оксиды азота, оксид натрия и нитрат натрия. (см. раздел 5 ПБ).

При контакте с горючими веществами способст- вует самовозгоранию и горение может сопровож- даться взрывом. (1,2)

11. ТОКСИЧНОСТЬ.

11.1. Оценка степени опас-

ности (токсичности) воз- действия на организм: Ядовитое вещество.

11.2. Показатели острой

токсичности	: DL 50 мг / кг	Путь	поступл.	Вид животного.
85 - 200	в/ж	крысы	(2)	
330	в/ж	собаки	(2)	
90	в/ж	свинки	(2)	
CL50 мг / кг		Время экспозиц.	Вид животного	
5,5	4	час	крысы	(2)
мин. смерт.		Путь	поступл.	
Доза мг/кг		в/ж	человек	

11.3. Дозы (концентрации),

областающие минима-
льным токсическим

действием : $Li_{mac} = 1 \text{ мг/м}^3$, инт., 4 ч., крысы (по ак-

тивности каталызы и фосфотазы крови). (2)

$Li_{mac} = 0,125 \text{ мг/м}^3$, инт., еждневно по 4 ч.

в течении 5 мес., крысы (по изменению СПП,

активности щелочной фосфотазы). (2)

11.4. Сведения об

опасных для здоровья

воздействий при

непосредственном

контакте с веще-

ством : Вещество вызывает изменения со стороны

крови, центральной нервной системы и печени

Раздражает кожу и слизистые оболочки.

Продукт не обладает сенсбилизирующим дей-

ствием. Установлено кожно-резорбтивное дей-

ствие. (1, 2, 3)

11.5. Сведения об оп-

асных/даленных пос-

лствий/воздейст-

вия на организм : Установлено эмбриотропное , гонадотропное

действие. (2)

Кумулятивность умеренная ППК=205 мг/л

(0-16, организм.). (2)

Тератогенное, мутагенное и канцерогенное

действие не изучались. (2)

11.6. Дополнительная

информация:

воздействие на здо-

рове продуктов раз-

ложения вещества : При $T=320$ ос и более (пожар) выделяются ок-

сиды азота (ПДК-5 мг/м³ - раздражение дыха-

тельных путей, сильный кашель, головная боль,

прота, спазмы бронхов).

(11)

12. ВОЗДЕЙСТВИЕ НА ОКРУЖАЮЩЮЮ СРЕДУ.

12.1. Оценка возможных

воздействий на окру- При просыпях нитрита натрия возможно рас-

жашуюсреду (воздух, севание аэрозоль вещества в воздухе, по-

воду, почву) : падание в почву и воду.

(3)

При попадании в водоемы губительно дей-

ствует на флору и фауну.

(2)

12.2. Наиболее важные

характеристики воздействия

на окружающую среду: Не трансформируется в окружающей среде (2)

Линейные нормы:

ПДК р.з.м.р. = 0,1 мг/м³

1 (2)

ОВВ атм.в.м.р. = 0,005 мг/м³

(2)

ПДК в. (по NO₂) = 3,3 мг/л, с-т,

(2)

ПДК р.х. (нитрит-но, NO₂⁻) = 0,08 мг/л, токс.

(2)

12.3. Показатели экологичности:

-токсичность для би-

отделей водоемов: CL50=7,5 мг/л (голавль), время эксп. 48 и 96 час.

(2)

CL50=8,1 мг/л (голавль), время эксп. 24 час.

(2)

CL50 = 17,1 мг/л (голавль), время экспозиции 24 час.

(2)

-токсичность для поч-

венных беззвероноч

ных :

ЕС = 42 мг/л (кольчатые черви)

(2)

13. УТИЛИЗАЦИЯ И/ЛИ ЛИКВИДАЦИЯ (УДАЛЕНИЕ) ОТХОДОВ.

13.1. Меры безопасности

при обращении с отхода-

ми образующимися при по-

треблении, хранении,

транспортировании,

ЧС и др.

: Меры безопасности с отходами те же, что

и при работе с продуктом. (1, 2, 3)

См. разделы 7 и 8 ПБ.

13.2. Сведения о методах борьбы просыпи нитрита натрия в специ-

альных контейнерах или бумажные, полисти-

ня, утилизации или за-

хоронения отходов веще- или на полигон пром. отходов. (1, 2, 3)

ства (материала), вклю- Тара (бумажные и полиэтиленовые мешки)

чая тару (упаковку) : подлежат сжиганию или захоронению на по-

лигоне пром. отходов. (2, 3)

14. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ ПРИ ТРАНСПОРТИРОВАНИИ.

14.1. Транспортное

наименование

: Нитрит натрия технический. (1)

14.2. Вид транспорт-

Железнодорожный (крытые вагоны), автомо-

ных средств

: бильный и водный закрытого типа. (1)

14.3. Классификация

Основной знак опасности :

опасного груза

: класс 5, подкласс 5.1, класс. шифр 5121.

знак опасности - по черт. N 5, серийный но-

мер ООН - 1500. (1)

Дополнительный знак опасности :

класс 6, подкласс 6.1, класс. шифр 6141

знак опасности по чертежу N 6a. (1)

Код опасности

: 50

(14)

Нитрит натрия техни- : ППБ N 00203795 21 :
: :
Чешский ГОСТ 19906 : ОТ : 17

13.4. Транспортная марки-
ровка(манипуляционные
знаки; основные, дополни-
тельные и информацио-
ные надписи) : Манипуляционный знак "Бойся влаги"(1)

13.5. Информация об опа-
сности при автомоби-
льных перевозках : триа натрия с органическими горючими
веществами и продуктами питания. (1)
КЭМ : 35Д : (15)
Аварийная карточка : N 501

15. НАЦИОНАЛЬНОЕ И МЕЖДУНАРОДНОЕ ЗАКОНОДАТЕЛЬСТВО.

15.1. Национальное за-
конодательство

Законы РФ : Закон "О защите прав потребителей";
Закон "Об охране окружающей природной среды";

ГОСТ 19906-74 "Нитрит натрия технический";
Лицензионный сертификат N01252/009005
выдан ЦРСН Пермской обл.

15.2. Международное
законодательство

Предупредительная
маркировка(символы

опасности, фразы

риска и т.д.)

: Р 36-37-38 (вызывает раздражение глаз,
органов дыхания, кожи) (13)

Нитрит натрия техни- : ПТБ N 00203795 21
ческий ГОСТ 19906 : от : 18

16. ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ.

Рекомендации по
применению

: В качестве ингибитора для защиты от ат-
мосферной коррозии и для других целей в
химической, металлургической, медицинской,
целлюлозно-бумажной и других отраслях
промышленности. (1, 3)

Источники информации :

1. ГОСТ 19906-74 "Нитрит натрия техничес-
кий. Технические условия". Госстандарт СССР,
г. Москва.
2. Информационная карта потенциально опас-
ного химического и биологического вещества.
Натрия нитрит. Свидетельство о государствен-
ной регистрации серия АТ N 000608.
3. Технологический регламент по производст-
ву нитрита натрия N 31, г. Березники, 1998 г.
4. Справочник азотчика. Москва, изд. "Химия",
1987г.
5. Вредные вещества в промышленности, т. 3.
Справочник под редакцией Н. В. Лазарева.
Ленинград, и
6. ГОСТ 12.1.044-89 "Система" стандарт
безопасности труда.
- Пожаровзрывоопасность веществ и материалов.
Изд. стандартов, Москва, 1990 г.

7. ГОСТ 19433-88. Грузы опасные. Классификация и маркировка. Госстандарт СССР, Москва, 1998 г.
8. Я. М. Грышко. Вредные неорганические соединения в промышленных сточных водах. Спб-воцник. Ленинград, изд. "Химия", 1979 г.
9. Санитарные нормы допустимых концентраций (ПДК) химических веществ в почве. СанПиН 42 - 128 - 4433 - 87.
10. Правила охраны поверхностных вод (типовые положения), утв. Госкомприрода СССР 21.02.91 г.
11. Краткая химическая энциклопедия, Москва, 1963 г.

12. Аварийная карточка N 501.
13. Показатели опасности веществ и материалов под редакцией Гусева В. К.
14. Правила перевозок грузов по железной дороге. Приложение N 2 к СМГС.
15. Правила перевозки грузов на автомобильном транспорте. М. 1966г.

Телефон для технических консультаций: г. Березники, ОАО "Азот" (34242) 9 - 81 - 25

Паспорт разработан на основании :

1. ГОСТ 12.1.052 - 97 ССБТ "Паспорт безопасности вещества (материала)". Основные положения.
2. Методические рекомендации по составлению и оформлению паспорта безопасности вещества (материала).