

Открытое Акционерное Общество «Максам-Чирчик»

П А С П О Р Т


БЕЗОПАСНОСТИ ВЕЩЕСТВА (МАТЕРИАЛА)

СУЛЬФАТ АММОНИЯ

ГОСТ 9097-82

г. Чирчик

ПАСПОРТ БЕЗОПАСНОСТИ ВЕЩЕСТВА (МАТЕРИАЛА)

«УТВЕРЖДАЮ»
Председатель правления ГАК «Узкимёаноат»
 Шерматов Х.А.
«__» _____ 2011 г.

Наименование
(Техническое по НД)

Сульфат аммония
Высший, первый сорт

Химическое (по IUNFC)

Сульфат аммония

Торговое

Сульфат аммония

Синонимы

Условное обозначение и наименование НД (ГОСТ, ТУ, ISO и др.)

ГОСТ 9097-82 «Сульфат аммония»

Код ОКП

Код ТН ВЭД

Серия, № и дата регистр. ПОХВ

2 1 8 1 2 1 0 4 0 0

3 1 0 2 2 1 0 0 0

ХАРАКТЕРИСТИКА ОПАСНОСТИ: ПДК р.з. mg/m^3 **10**

класс опасности **4**

Краткая (словесная): Не горючее, непожаро-взрывоопасное вещество. Химически нейтральное и физиологически кислое азотное удобрение. По воздействию на организм человека вещество умеренно опасное.

Подробная: в 16-ти предлагаемых разделах паспорта безопасности

ОСНОВНЫЕ ОПАСНЫЕ КОМПАНЕНТЫ

ПДК р.з. mg/m^3

Класс опасности

Сульфат аммония

10

4

ЗАЯВИТЕЛЬ: Открытое Акционерное Общество «Максам-Чирчик»
(полное наименование)

г. Чирчик
(город)

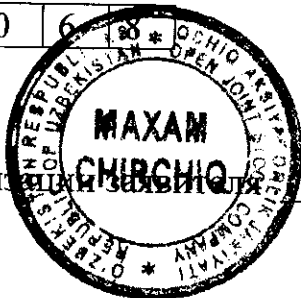
Тип заявителя: Производитель, поставщик, продавец, экспортер, импортер
(не нужно зачеркнуть)

Код ОКПО

0 0 2 0 3 0 6

Телефон экстренной связи: 5-15-75
факс: 6-57-49

Руководитель организации  Сайдахмедов Х.А.



ПАСПОРТ БЕЗОПАСНОСТИ ВЕЩЕСТВА (МАТЕРИАЛА)

«УТВЕРЖДАЮ»
Председатель правления ГАК «Узкимёсанот»
Шерматов Х.А.
«__» _____ 2011 г.

Наименование
(Техническое по НД)

Сульфат аммония
Высший, первый сорт

Химическое (по IUNFC)

Сульфат аммония

Торговое

Сульфат аммония

Синонимы

Условное обозначение и наименование НД (ГОСТ, ТУ, ISO и др.)

ГОСТ 9097-82 «Сульфат аммония»

Код ОКП

2 1 8 1 2 1 0 4 0 0

Код ТН ВЭД

3 1 0 2 2 1 0 0 0

Серия, № и дата регистр.ПОХВ

ХАРАКТЕРИСТИКА ОПАСНОСТИ: ПДК р.з mg/m³ **10**

класс опасности **4**

Краткая (словесная): Не горючее, непожаро-взрывоопасное вещество. Химически нейтральное и физиологически кислое азотное удобрение. По воздействию на организм человека вещество умерено опасное.

Подробная : в 16-ти предлагаемых разделах паспорта безопасности

ОСНОВНЫЕ ОПАСНЫЕ КОМПАНЕНТЫ

Сульфат аммония

ПДК р.з. mg/m³

10

Класс опасности

4

ЗАЯВИТЕЛЬ : Открытое Акционерное Общество «Максам-Чирчик»
(полное наименование)

г.Чирчик
(город)

Тип заявителя: Производитель, поставщик, продавец, экспортер, импортер
(не нужное зачеркнуть)

Код ОКПО

0 0 2 0 3 0 6 8

Телефон экстренной связи : 5-15-75
факс : 6-57-49

Руководитель организации Сайдахмедов Х.А.



Паспорт безопасности

Сульфат аммония ГОСТ 9097-82	УДК 631.841.1 : 006.354	Стр.1 из 9
------------------------------	-------------------------	---------------

1. Идентификация химической продукции и сведения о производителе или поставщике

1.1. Техническое наименование .	Сульфат аммония $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ Не горючее, невзрывоопасное вещество. Химически нейтральное и физиологически кислое азотное удобрение. Сульфат аммония при нагревании до 235 °С способна разлагаться с выделением аммиака трехокиси серы , горючего вещества. Промышленное использование сульфата аммония весьма ограничено, - небольшие его количества потребляют в производстве аккумуляторов и в медицине. В текстильной промышленности для пропитки тканей. Очень широкое применение его в сельском хозяйстве в качестве азотного удобрения. Сульфат аммония физиологически кислое удобрение . Для устранения его подкисляющего действия требуется вносить в почву в 1,7 раза больше CaCO_3 , чем при пользовании аммиачной селитрой.	
1.2. Химическая формула .		
1.3. Полное официальное название организации.		Открытое Акционерное Общество « МАХАМ- CHIRCHIK »
1.4. Адрес почтовый.		Адрес : 702100, Республика Узбекистан, Ташкентская область, г. Чирчик , ул. Ташкентская, 2
1.5. Телефон, в т.ч для экстренных консультаций, ограничения по времени.		Телефоны : (+9987071) 6-57-49, 6-40-79 Факс : (+9987071) 6-57-49 , 5-15-75 Email : info @ maxam-chirchik.uz
1.6. Ответственный за поставку продукции на рынок.		Коммерческий директор – МАЗУР А.Т.

2. Идентификация опасности (опасностей)

2.1. Степень опасности продукта в целом .	4 класс опасности. Негорючее вещество. По воздействию на организм человека вещество умерено опасное.
---	---

Паспорт безопасности

Сульфат аммония ГОСТ 9097-82	УДК 631.841.1 : 006.354	Стр.1 из 9
------------------------------	-------------------------	---------------

1. Идентификация химической продукции и сведения о производителе или поставщике

1.1. Техническое наименование .	Сульфат аммония
1.2. Химическая формула .	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ Не горючее, невзрывоопасное вещество. Химически нейтральное и физиологически кислое азотное удобрение. Сульфат аммония при нагревании до 235 °С способна разлагаться с выделением аммиака трехокиси серы , горючего вещества. Промышленное использование сульфата аммония весьма ограничено, - небольшие его количества потребляют в производстве аккумуляторов и в медицине. В текстильной промышленности для пропитки тканей. Очень широкое применение его в сельском хозяйстве в качестве азотного удобрения. Сульфат аммония физиологически кислое удобрение . Для устранения его подкисляющего действия требуется вносить в почву в 1,7 раза больше CaCO_3 , чем при пользовании аммиачной селитрой.
1.3. Полное официальное название организации.	Открытое Акционерное Общество « МАХАМ- CHIRCHIK »
1.4. Адрес почтовый.	<i>Адрес : 702100, Республика Узбекистан, Ташкентская область, г. Чирчик , ул. Ташкентская, 2</i>
1.5. Телефон, в т.ч для экстренных консультаций, ограничения по времени.	<i>Телефоны : (+9987071) 6-57-49, 6-40-79 Факс : (+9987071) 6-57-49 , 5-15-75 Email : info @ maxam-chirchik.uz</i>
1.6. Ответственный за поставку продукции на рынок.	Коммерческий директор – МАЗУР А.Т.

2. Идентификация опасности (опасностей)

2.1. Степень опасности продукта в целом .	4 класс опасности. Негорючее вещество. По воздействию на организм человека вещество умерено опасное.
---	---

3. Состав (информация о компонентах)

3.1. Состав :																					
3.1.1. <i>Общая характеристика.</i>																					
Наименование продукта	Код ОКП																				
высший сорт	21 8121 0400																				
первый сорт	21 8121 0430																				
		<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2"></th> <th colspan="2">Норма для марки</th> </tr> <tr> <th>Высшая категория качества</th> <th>Первая категория качества</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1.Массовая доля азота в пересчете на сухое вещество, %, не менее</td> <td>21</td> <td>21</td> </tr> <tr> <td>2.Масс.доля воды, %, не более : кристаллический</td> <td>0,2</td> <td>0,3</td> </tr> <tr> <td>3.Масс.доля свободной серной кислоты, %, не более кристаллический</td> <td>0,03</td> <td>0,05</td> </tr> <tr> <td>4. Массовая доля гранул : массовая доля фракции размером более 0,5 мм, %, не менее</td> <td>80</td> <td>не норм</td> </tr> </tbody> </table>				Норма для марки		Высшая категория качества	Первая категория качества	1.Массовая доля азота в пересчете на сухое вещество, %, не менее	21	21	2.Масс.доля воды, %, не более : кристаллический	0,2	0,3	3.Масс.доля свободной серной кислоты, %, не более кристаллический	0,03	0,05	4. Массовая доля гранул : массовая доля фракции размером более 0,5 мм, %, не менее	80	не норм
	Норма для марки																				
	Высшая категория качества	Первая категория качества																			
1.Массовая доля азота в пересчете на сухое вещество, %, не менее	21	21																			
2.Масс.доля воды, %, не более : кристаллический	0,2	0,3																			
3.Масс.доля свободной серной кислоты, %, не более кристаллический	0,03	0,05																			
4. Массовая доля гранул : массовая доля фракции размером более 0,5 мм, %, не менее	80	не норм																			

4. Меры первой помощи

4.1. Воздействие на человека:	При продолжительном нагревании сульфат аммония разлагается с выделением аммиака и трехоксида серы.
4.1.1. <i>Общая характеристика</i>	Аммиак – вызывает обильное слезотечение, приступы кашля, головокружение, боли в желудке, рвоту, задержку мочи. Трехокись серы – удушающий газ ,раздражает слизистые верхние дыхательные пути, поражает легкие.
4.1.2 <i>Пути поступления в организм</i>	При попадании на кожу и слизистую оболочку глаз может проникать через органы дыхания, желудочно-кишечный тракт.
4.1.3 <i>Наблюдаемые симптомы - при воздействии на кожу.</i>	Оказывает раздражающее действие на кожу.
4.2. Мероприятия оказания мед. помощи при :	Вынести пострадавшего на свежий воздух, освободить от стесняющей одежды, обратиться к врачу .
-При отравлении ингаляционным путем (при вдыхании),	Прополоскать рот водой, желудок промыть теплой водой с содой и активированным углем. При необходимости обратиться к врачу.
-При попадании внутрь организма (при проглатывании,	Промыть проточной водой .
- При попадании на кожу,	Промыть проточной водой. При необходимости обратиться к врачу.
- При попадании в глаза.	
4.3. Средства первой помощи (аптечка)	- пищевая сода, -активированный уголь.
4.4. Противопоказания.	Сведения отсутствуют .

5. Меры и средства обеспечения пожаровзрывобезопасности

5.1. Общая характеристика пожаро-взрывоопасности.	Сульфат аммония – негорючее. При нагревании до 235 °С способна разлагаться на аммиак и трехокиси серы .
5.2. Показатели пожаровзрывоопасности.	<ul style="list-style-type: none"> - Температура кипения + 108,1 °С, - Температура замерзания - 5 °С, - Температура вспышки – не горюч , - Взрывоопасность – <u>не взрывоопасен.</u>
5.3. Опасность, вызываемая продуктами горения или термодекструкции.	При продолжительном нагревании сульфат аммония разлагается с выделением аммиака и трехокиси серы. Аммиак – вызывает обильное слёзотечение, приступы кашля, головокружение, боли в желудке, рвоту, задержку мочи. Трехокись серы – удушающий газ ,раздражает слизистые верхние дыхательные пути, поражает легкие.
5.4. Рекомендуемые средства тушения пожара.	Пожар ,вызванный разложением сульфата аммония , следует тушить большим количеством воды.
5.5. Запрещенные средства тушения пожара.	Нет.
5.6. Средства индивидуальной защиты при тушении пожара (СИЗ пожарных и персонала).	Для хим.разведки и руководителю работ–ПДУ-3 (в теч.20 min.) Для аварийных бригад – изолирующий защитный костюм КИХ-5 в комплекте с изолирующим противогазом ИП-4М или дыхательным аппаратом АСВ-2. При возгорании - огнезащитный костюм в комплекте с самоспасателем СПИ-20. Маслобензостойкие перчатки, специальная обувь по нормативно техническим документам.

6. Меры по предотвращению и ликвидации аварийных и чрезвычайных ситуаций и их последствий

6.1. Общие рекомендации.	<ul style="list-style-type: none"> -Герметизация производственного оборудования; -места наиболее выделяющие летучие вещества, должны быть оборудованы общеобменной и местной вентиляцией; -использование оборудования в антикоррозионном, антистатическом исполнении; -курить только в специально отведенных местах; -обеспечение контроля воздуха рабочей зоны; -электрооборудование и искусственное освещение должно быть выполнено во взрывобезопасном исполнении; -процессы получения сульфата аммония механизированы, автоматизированы, производство оснащено современными приборами для автоматического регулирования, оборудование должно быть заземлено. -проходы ,проезды, подъезды к зданиям, лестничные клетки и доступы к средствам пожаротушения не должны быть загромождены.
Рекомендации по: 6.1.2. Пожаровзрывобезопасности.	Пожарная безопасность объекта должна обеспечиваться сис-

темами предотвращения пожара и противопожарной защиты, которые должны содержаться в исправном состоянии. Объекты должны иметь системы пожарной безопасности, направленные на предотвращение воздействия на людей опасных факторов пожара, а в том числе и вторичных проявлений на требуемом уровне.

Предотвращение пожара должно достигаться предотвращением образования горючей среды и (или) предотвращением образования в горючей среде (или внесения в неё) источников зажигания.

Продукт хранят в закрытых складских помещениях, защищающий продукт от попадания влаги. Контейнеры хранят на открытых площадках.

Все рабочие помещения должны быть обеспечены общеобменной приточно-вытяжной вентиляцией помещений, а места наибольшего пыления - укрытиями с местной вытяжной вентиляцией. Также соблюдение требований и норм технологического режима, применение СИЗ (респираторы, очки).

Герметизация технологического оборудования и транспортной тары, устройство вентиляционных отсосов в местах возможных выделений продукта .

Соблюдать меры пожарной безопасности.

Промывные воды после промывки оборудования и коммуникаций с концентрацией, твердой продукции после очистки оборудования направляются на повторную переработку.

Сульфат аммония транспортируется насыпью и в упакованном виде.

Упакованный сульфат аммония транспортируется всеми видами транспорта , за исключением авиации, в крытых транспортных средствах в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на соответствующих видах транспорта.

В железно-дорожных вагонах повагонными отправками , в подвижном составе в полувагонах в специальных мягких контейнерах.

Автотранспортом, оборудованном приспособлением для укрытия продукта в кузове. Насыпью – в специальных вагонах типа минераловозов и цементовозов ,в крытых вагонах, оборудованных специальными щитами на обе двери, а также автомашинах крытых пологом .

Герметизация технологического оборудования и транспортной тары . Устройство вентиляционных систем и ликвидация отходов.

Отвести вагон в безопасное место. Изолировать опасную зону в радиусе 100 м. Соблюдать меры пожарной безопасности.

Удалить посторонних в безопасную зону. В опасную зону заходить в защитных средствах .

6.1.3. Обращению и хранению.

6.1.4. Обеспечению безопасности персонала.

6.1.5. Защите окружающей среды.

6.1.6. Обезвреживанию, утилизации и ликвидации отходов .

6.1.7. Транспортированию.

6.2. Необходимость и вид изоляции.

6.3. Меры по ликвидации ЧС. Необходимые действия:

6.3.1. Общего характера.

6.4. Методы нейтрализации и очистки:

<p>-при россыпи,</p> <p>-при возгорании вагона ,</p> <p>- при ликвидации последствий ЧС.</p>	<p>Собрать ,очистить от грязи, растворить и направить на повторную переработку, на утилизацию</p> <p>Не приближаться к горящему вагону, тушить порошком.</p> <p>Если имеется возможность сбора необходимо собрать и направить на утилизацию. Остатки промыть водой предотвращая попадания ливневых (сточных) вод в канализацию, водоёмы, почву, направить на очистные сооружения.</p>
<p>6.5. Средства индивидуальной защиты.</p>	<p>Промышленный противогаз с аэрозольным фильтром и патронами А,В, БКФ.</p>

7.Правила хранения химической продукции и обращения с ней при погрузочно-разгрузочных работах

<p>7.1. Меры безопасности и средства защиты при работе с веществом (материалом) .</p>	<p>Все работы с сульфатом аммония , а также хранение и транспортирование его должны проводится в соответствии с санитарными правилами по хранению, транспортированию и применению минеральных удобрений в сельском хозяйстве , утвержденного Министерством здравоохранения.</p> <p>Все рабочие помещения должны быть обеспечены общеобменной приточно-вытяжной вентиляцией помещений, а места наибольшего пыления - укрытиями с местной вытяжной вентиляцией.</p> <p>Все работы необходимо проводить с соблюдением мер индивидуальной защиты, с применением СИЗ (промышленный противогаз с аэрозольным фильтром и патронами А,В, БКФ; для защиты от пыли сульфата аммония применяют противопыльный респиратор и брезентовые рукавицы).</p> <p>Вести регулярный контроль за состоянием воздушной среды.</p>
<p>7.2. Условия и сроки безопасного хранения.</p>	<p>Сульфат аммония должен храниться в закрытых складских помещениях, защищающих продукт от попадания влаги. Контейнеры хранят на открытых площадках.</p> <p>Гарантийный срок хранения сульфата аммония – 6 месяцев со дня изготовления. Для розничной торговли гарантийный срок хранения сульфата аммония – 12 месяцев со дня изготовления.</p>
<p>7.2.1. Материалы рекомендуемые для тары.</p>	<p>Сульфат аммония упаковывают в четырех-, шестислойные бумажные мешки по ГОСТ 2226-75 любых марок, за исключением марки НМ, а также в открытые полиэтиленовые мешки по ГОСТ 17811-78, массой (40±1); (45±1) или (50±1) кг. Масса каждого мешка одной партии должна быть одинаковой. По согласованию с потребителями допускается упаковывание продукта в специальные мягкие контейнеры типа МК или типа МКР по нормативно-технической документации .</p>

8. Средства контроля за опасным воздействием и средства индивидуальной защиты

<p>8.1. Параметры рабочей зоны, подлежащие обязательному контролю (ПДК).</p>	<p>ПДК = 10 mg/m³, 4 класс опасности .</p>
<p>8.2. Меры обеспечения содержания вредных веществ в допустимых концентрациях.</p>	<p>На производстве сульфата аммония необходима герметизация производственного оборудования, установка приточно-вытяжной вентиляции. . Склады сульфата аммония должны быть оборудованы вентиляцией и дымовыми вытяжными шахтами в соответствии с требованиями СНиП. Отопление складских помещений должно быть воздушным , применение калориферов (с трубопроводами) не допускается Контроль за состоянием воздушной среды, проводят силами ведомственных лабораторий по плану, согласованному с организацией санитарного надзора .</p>
<p>8.3. Меры и средства защиты персонала:</p>	<p>Персонал во время работы с сульфатом аммония должен иметь при себе необходимые средства защиты. Соблюдать меры предосторожности. Избегать прямого контакта с продуктом. Использовать СИЗ, проходить периодические медицинские осмотры. Для защиты работающих от пыли сульфата аммония применять противоньльный респиратор , брезентовые рукавицы и очки .</p>
<p>8.3.1. Общие рекомендации :</p> <ul style="list-style-type: none"> - защита органов дыхания, - защита глаз, - защита рук, - защитная одежда. 	<ul style="list-style-type: none"> -Фильтрующий промышленный противогаз марок КД или М, респираторы типа «У-2к» или ватно-марлевая повязка. При работе в замкнутых пространствах изолирующие противогазы ПШ-1, ПШ-2. -Защитные очки типа «Г». -Резинотрикотажные перчатки. -Костюм хлопчатобумажный, ботинки кожаные или сапоги.
<p>8.4. Дополнительная информация .</p>	<p>Отсутствует.</p>

9. Физико- химические свойства

<p>9.1. Физическое состояние (агрегатное состояние, цвет, запах).</p>	<p>Сульфат аммония–бесцветные кристаллы ромбической формы с плотностью 1,769 g/cm³ .Технический сульфат аммония имеет серовато-желтоватый оттенок. При нагревании сульфат аммония разлагается с потерей аммиака, превращаясь в кислые соли. Физиологически кислое удобрение Для устранения его подкисляющего действия требуется вносить в почву в 1,7 раза больше CaCO₃ , чем при использование аммиачной селитрой. Сульфат аммония должен иметь крупнокристаллическую структуру и содержать наименьшее количество влаги и смолистых примесей.</p>
---	--

9.2. Параметры, характеризующие основные свойства вещества (материала), в первую очередь опасные.

Сульфат аммония при нагревании до 235 °С способна разлагаться с выделением аммиака и трехоксида серы, горючего вещества. Он не огнеопасен, меньше слеживается и обладает значительно меньшей гигроскопичностью. Равновесная относительная влажность воздуха над насыщенным раствором сульфата аммония при 30 °С равна 79,2 %. Сульфат аммония должен иметь крупнокристаллическую структуру и содержать наименьшее количество влаги и смолистых примесей. Растворим в воде: при 20 °С – 42,85 %, при 40 °С – 44,70 %. Изменение температуры мало влияет на растворимость сульфата аммония в воде. В присутствии аммиака растворимость сульфата аммония значительно снижается. При нагревании сульфат аммония разлагается с потерей аммиака, превращаясь в кислые соли.

10. Стабильность и реакционная способность

10.1 Стабильность.

Сульфат аммония - негорючее вещество.

10.2. Условия, вызывающие опасную реакцию.

При нагревании сульфата аммония свыше 100 °С он постепенно разлагается до NH₃ и H₂SO₄. При температуре 513 °С он полностью разлагается на аммиак и серную кислоту NH₃ и H₂SO₄.

10.3. Вещества, контакт с которыми может вызвать опасную реакцию.

Сульфат аммония хорошо растворяется в воде. Растворение его в воде сопровождается поглощением тепла. При действии щелочей (известки, каустика и др.) сульфат аммония легко разлагается с выделением свободного аммиака по реакции: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = 2\text{NH}_3 + \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

10.4. Изменение физического состояния.

По своим физическим свойствам сульфат аммония лучше аммиачной селитры, он не огнеопасен, меньше слеживается и обладает меньшей гигроскопичностью. Сульфат аммония должен иметь крупнокристаллическую структуру и содержать наименьшее количество влаги и смолистых примесей.

11. Информация о токсичности

11.1 Оценка степени опасности (токсичности) воздействия на организм.

По степени воздействия на организм по ГОСТ 12.1.007-76 сульфат аммония по токсичности относится к 4 классу опасности.

11.2. Сведения об опасных для здоровья воздействиях при непосредственном контакте с веществом, а также последствиях этих воздействий (раздражающее действие на верхние дыхательные пути, глаза, кожу).

Сульфат аммония обладает кумулятивными свойствами функционального характера, не вызывает аллергии, не обладает отдаленными эффектами действия. По параметрам острой токсичности относится к веществам 4 класса опасности по (СанПин 0059-96). Обладает слабым раздражающим действием.

12. Информация о воздействии на окружающую среду

<p>12.1. Оценка возможных воздействий на окружающую среду. (воздух, вода, почва):</p>	<p>Основным видом опасного воздействия на окружающую среду является загрязнение атмосферного воздуха населенных мест в результате утечек, выбросов, сбросов, нарушений правил хранения, аварийных ситуаций.</p> <p>Сульфат аммония растворяется в воде с поглощением тепла. Физиологически кислое удобрение предназначено для сельского хозяйства в качестве азотного удобрения.</p> <p>Хорошо усваивается растениями, применяется в различных почвенно-климатических почвах.</p> <p>Основным видом опасного воздействия на окружающую среду является загрязнение атмосферного воздуха населенных мест в результате утечек, выбросов, сбросов, нарушений правил хранения, аварийных ситуаций.</p>
<p>12.2.1. Гигиенические нормативы.</p>	<p>ПДК_{р.з} – 10 мг/м³, 4 класс опасности.</p> <p>Сульфат аммония - негорючее вещество.</p> <p>Сульфат аммония при нагревании до 235 °С способна разлагаться с выделением аммиака и трехоксида серы, горючего вещества. Быстро растворяется в почвенной влаге, причем большая часть ионов NH₄⁺ связывается с почвой. Это обуславливает малую подвижность ионов аммония в почве и затрудняет вымывание их водой. Особенно эффективен на почвах насыщенных основанием (черноземы, сероземы, каштановые почвы).</p> <p>Допустимая суточная доза (ДСД) – 10,0 мг/чел. h ;</p> <p>ПДК_{в воде водоемов} - 1,0 мг/дм³,</p> <p>МДУ по нитратам в продуктах растительного происхождения согласно СанПиН 0050-96,</p> <p>ПДК по нитратам в почве – 120,0 мг/kg,</p> <p>ПДК средне-суточное в атмосферном воздухе населенных мест – 0,25 мг/м³,</p> <p>Санитарно защитная зона – 100 м,</p> <p>Срок выхода на обработанное поле – 3 h .</p> <p>Сульфат аммония обладает кумулятивными свойствами функционального характера, не вызывает аллергии, не обладает отдаленными эффектами действия.</p> <p>По параметрам острой токсичности относится к веществам 4 класса опасности по (СанПин 0059-96). Обладает слабым раздражающим действием.</p>

13. Рекомендации по удалению отходов (остатков)

<p>13.1. Требования безопасности при обращении с отходами.</p>	<p>При обращении с отходами применять СИЗ (средства индивидуальной защиты).</p>
<p>13.2. Методы нейтрализации или захоронения отходов.</p>	<p>Твердые отходы производства или применение сульфата аммония после чистки оборудования и коммуникаций должны быть направлены на технологическую переработку.</p>

14. Информация при перевозках (транспортировании)

14.1. Транспортное наименование	Сульфат аммония
14.2. Транспортная маркировка (манипуляционные знаки и информационные надписи)	Транспортная маркировка – по ГОСТ 14192 -77 с нанесением манипуляционного знака «Бойтесь сырости».
14.3. Вид транспортных средств	Сульфат аммония транспортируется насыпью и в упакованном виде. Упакованный сульфат аммония транспортируется всеми видами транспорта, за исключением авиации, в крытых транспортных средствах в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на соответствующих видах транспорта. Железнодорожным транспортом продукт перевозят повагонными отправками, в подвижном составе в полувагонах в специальных мягких контейнерах. Автотранспортом, оборудованном приспособлением для укрытия продукта в кузове. Насыпью – в специальных вагонах типа минераловозов и хопперов цементовозов, в крытых вагонах, оборудованных специальными щитами на обе двери, а также в крытых автомашинах или крытых пологом.
14.4. Требования по безопасности при транспортировании	Транспортирование сульфата аммония в таре-оборудовании по ГОСТ 24831-81 осуществляется только автомобильным транспортом. По согласованию с внешнеторговой организацией допускается транспортирование сульфата аммония в полувагонах.
14.5. Требования к хранению	Сульфат аммония должен храниться в закрытых складских помещениях, защищающих продукт от попадания влаги. Контейнеры хранят на открытых площадках.

15. Информация о национальном и международном законодательстве

15.1. Законы Республики Узбекистан	Закон Республики Узбекистан «О защите прав потребителей» от 26.04.1996г. Закон «Об охране атмосферного воздуха» от 27.12.1996г. Закон «О государственном санитарном надзоре» от 03.07.1992г. Закон «О стандартизации» от 28.12.1993 г. Закон «О метрологии» от 28.12.1993г. Закон «Об охране природы» 09.12.1992г.
15.2. Документы регламентирующие требования по защите человека и окружающей среды	Технологический регламент по производству Сульфата аммония ГОСТ 9097-82 «Сульфат аммония».

16. Дополнительная информация

--	--

16.1. Перечень источников информации

1. ГОСТ 9097-82 «Сульфат аммония».
2. Химическая энциклопедия
3. М.Е. Позин «Технология минеральных солей» II том.
4. В.А.Клевке «Технология азотных удобрений»
5. И.Д.Фотинич «Производство концентрированной азотной удобрений».
6. Лазарева Н.В. и Гадаскина И.Д. 1977г. «Вредные вещества в промышленности». III том
7. Дубовицкий А.М. «Технология минеральных удобрений».
8. Соколовский А.А. «Краткий справочник по минеральным удобрениям»
9. Единая тарифно-статистическая номенклатура грузов ГОСТ.
10. ГОСТ 12.1004-91 «Система стандартов безопасности труда. Пожарная безопасность Общие требования».
11. Пожаровзрывоопасность веществ и материалов и средства их тушения ГОСТ 12.1.044-89.
12. Правила безопасности и порядок ликвидации аварийных ситуаций с опасными грузами при перевозке их по железным дорогам .
13. Справочник под редакцией А.Я.Корольченко 1990г.

«СОГЛАСОВАНО»

Главный инженер
Технический директор



Умаров И.Ш.

Зам.Гл.инженера по ТБ и экологии



Юлдашев Х.Н.

Начальник ПТУ



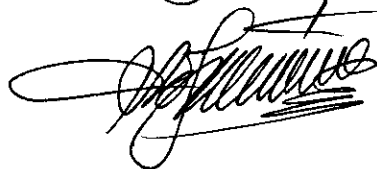
Саньков С.Ю.

Главный приборист



Примов М.Х.

Начальник юр.отдела



Абдурахманова Н.Т.

16.1. Перечень источников информации

1. ГОСТ 9097-82 «Сульфат аммония».
2. Химическая энциклопедия
3. М.Е. Позин «Технология минеральных солей» II том.
4. В.А.Клевке «Технология азотных удобрений»
5. И.Д.Фотинич «Производство концентрированной азотной удобрений».
6. Лазарева Н.В. и Гадаскина И.Д. 1977г. «Вредные вещества в промышленности». III том
7. Дубовицкий А.М. «Технология минеральных удобрений».
8. Соколовский А.А. «Краткий справочник по минеральным удобрениям»
9. Единая тарифно-статистическая номенклатура грузов ГОСТ .
10. ГОСТ 12.1004-91 «Система стандартов безопасности труда. Пожарная безопасность Общие требования».
11. Пожаровзрывоопасность веществ и материалов и средства их тушения ГОСТ 12.1.044-89.
12. Правила безопасности и порядок ликвидации аварийных ситуаций с опасными грузами при перевозке их по железным дорогам .
- 13..Справочник под редакцией А.Я.Корольченко 1990г.

«СОГЛАСОВАНО»

Главный инженер
Технический директор



Умаров И.Ш.

Зам.Гл.инженера по ТБ и экологии



Юлдашев Х.Н.

Начальник ПТУ



Саньков С.Ю.

Главный приборист



Примов М.Х.

Начальник юр.отдела



Абдурахманова Н.Т.