



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ САНИТАРНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОГО  
НАДЗОРА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
МИНИСТЕРСТВО ОХРАНЫ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ И ПРИРОДНЫХ РЕСУРСОВ  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
РОССИЙСКИЙ РЕГИСТР ПОТЕНЦИАЛЬНО ОПАСНЫХ ХИМИЧЕСКИХ  
И БИОЛОГИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

**СВИДЕТЕЛЬСТВО  
О ГОСУДАРСТВЕННОЙ РЕГИСТРАЦИИ  
ПОТЕНЦИАЛЬНО ОПАСНОГО ХИМИЧЕСКОГО И  
БИОЛОГИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА**

серия АГ № 001017  
(номер государственной регистрации)

“ 13 ” августа 199 6г.

Выдано Тамбовскому АО "Пигмент"  
(заявитель)

в том, что АМИДОСУЛЬФОНОВАЯ КИСЛОТА  
(химическое название по ИУПАС)

5329-14-6  
(№ по CAS)

Моноамид серной кислоты, амидосерная кислота, аминосульфоновая кислота  
(синонимы)

Сульфаминовая кислота  
(торговое название)

Химическая, текстильная промышленности  
(область применения)

Зарегистрировано в Российской Федерации

Свидетельство действительно по ПОСТОЯННО

ДИРЕКТОР

М.П.



А. Курляндский

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ САНИТАРНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОГО НАДЗОРА  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
МИНИСТЕРСТВО ОХРАНЫ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ И ПРИРОДНЫХ РЕСУРСОВ  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
РОССИЙСКИЙ РЕГИСТР ПОТЕНЦИАЛЬНО ОПАСНЫХ ХИМИЧЕСКИХ И БИОЛОГИЧЕСКИХ  
ВЕЩЕСТВ

ИНФОРМАЦИОННАЯ КАРТА  
ПОТЕНЦИАЛЬНО ОПАСНОГО ХИМИЧЕСКОГО И БИОЛОГИЧЕСКОГО  
ВЕЩЕСТВА

АМИДОСУЛЬФОНОВАЯ КИСЛОТА

Свидетельство о государственной регистрации

серия АТ № 001017





Химическое название вещества (ИУПАС): Амидосульфоновая кислота

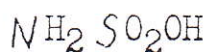
Молекулярная формула

$\text{H}_3\text{NO}_3\text{S}$

Молекулярная (атомная) масса

97,098

Структурная формула



Синонимы: моноамид серной кислоты, амидосерная кислота, аминосульфоновая кислота

Торговое название: сульфаминовая кислота

НТД

Регистрационные номера по

CAS

5329-14-6

RTECS

W05950000

Область применения: химическая, текстильная промышленности

Организации, проводившие токсикологическую оценку, их адреса.

Степень чистоты вещества:

Примеси (их название и количество):

1. Физико-химические показатели

1.1. Агрегатное состояние

Твердое

Жидкое

Газообразное



1.2. Точка кипения

°C

1.3. Точка плавления

205 °C

1.4. Плотность

2,126 г/см<sup>3</sup> при  г/л

1.5. Растворимость в воде

растворимо (мг/л)

нерастворимо

20°C

128000

40°C

175000

80

°C

227700

320100

Растворяется в формальде, метане, в жирах

ноле, ацетоне, диэтиловом эфире

1.6. Смешиваемость (вещество-вода) 20°C

1.7. pH  мг/л воды

1.8. Запах: резкий ; выраженный ; слабый ; отсутствует

1.9. Реакционная способность: гидролизуется, взаимодействует с оксидами, гидроксидами, карбонатами металлов, тионилхлоридом, азотной кислотой, фенолом, хлоратами, галогенируется, окисляется

1.10. Форма выпуска порошок

## 2. УСЛОВИЯ ХРАНЕНИЯ И ИСПОЛЬЗОВАНИЕ

2.1. Особые меры предосторожности при транспортировании, хранении и обращении  
Хранить в хорошо закрытой таре, в сухом помещении

2.2. Несовместимость с веществами: ОКИСЛИТЕЛИ

2.3. Опасные продукты разложения \_\_\_\_\_

2.4. Средства индивидуальной защиты: респираторы; защитные очки; перчатки; другие

2.5. Меры при разливе и рассыпании: Собрать, отправить на утилизацию

2.6. Утилизация: захоронение

3. ОПАСНОСТЬ ВОСПЛАМЕНЕНИЯ И ГОРЕНИЯ: не горючее вещество

3.1. Температура вспышки  °C Температура самовоспламенения  °C

3.2. Температурные пределы распространения пламени  °C

3.3. Концентрационные пределы распространения пламени  % об.

3.4. Возможность термодеструкции да/нет образующиеся продукты \_\_\_\_\_

3.5. Средства пожаротушения: вода ; CO<sub>2</sub> ; пена ; сухой порошок ; другие

3.6. Особые меры противопожарной безопасности:

4. ТОКСИЧНОСТЬ	$DL_{min}$ (МГ/КГ)	Путь поступления	Вид животного
	100		
4.1. Острая токсичность	DL <sub>50</sub> (мг/кг)		крысы
	I600	в/ж	крысы
	I3I2 -3I60	в/ж	мыши
	CL <sub>50</sub>	Время экспозиции	Вид животного
	не достигается		

4.2. Кумулятивность: сильная; умеренная; слабая

4.3. Клиническая картина острого отравления:

адинамия, одышка, судороги

4.4. Наиболее поражаемые органы и системы:

ЦНС, печень, почки, желудок, кожа, глаза

4.5. Дозы (концентрации), обладающие минимальным токсическим действием (пороги действия, их размерность, путь и время введения, вид животных):



Аминосульфоновая кислота

4.6. Раздражающее действие.

кожа да/нет

глаза да/нет

4.7. Кожно-резорбтивное действие.

да ; TL<sub>50</sub> ; нет ; не изучалось

4.8. Сенсibilизирующее действие

да ; не установлено ; не изучалось

4.9. Эмбриотропное действие

да ; не установлено ; не изучалось

4.10. Гонадотропное действие

да ; не установлено ; не изучалось

4.11. Тератогенное действие

да ; не установлено ; не изучалось

4.12. Мутагенное действие

да ; не установлено ; не изучалось

4.13. Канцерогенное действие: человек да ;

не установлено ; не изучалось

животные: слабое ; умеренное ; сильное ; не установлено ;

не изучалось

5. ГИГИЕНИЧЕСКИЕ НОРМАТИВЫ\*

ПДК/ОБУВ

(атм. в.)

ПДК/ОБУВ

(раб. зона)

АЭРОЗОЛЬ

ПДК/ОДУ

(вода)

МДУ

(пища)

ПДК/ОДК

(почва)

м.р.  мг/м<sup>3</sup>

м.р.  мг/м<sup>3</sup>

мг/л

мг/кг

мг/кг

с.с.  мг/м<sup>3</sup>

с.с.  мг/м<sup>3</sup>

6. КЛАССЫ ОПАСНОСТИ (ПО ПДК)

атм. в.

раб. зона

вода

7. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ

7.1. Принцип, чувствительность, НТД на метод\*\*

Р.з. - фотометрический, 0,33 мг/м<sup>3</sup> Вып. 23/1, МУ № 4813-88

8. ПЕРВАЯ ПОМОЩЬ ПРИ ОТРАВЛЕНИИ.

Места кожных поражений немедленно промыть большим количеством воды в течение не менее 10-15 мин. При поражении глаз - обильно промывать водой 10-15 мин и срочное обращение к врачу-окулисту. При попадании внутрь - обильное питье.

9. ЭКОЛОГИЧЕСКАЯ БЕЗОПАСНОСТЬ.

9.1. Стабильность в абиотических условиях ( $\tau_{1/2}$ )

>30 сут.

30-7 сут.

7-1 сут.

1 час. - 1 сут.

<1 час.

чрезвычайно стабильно

высоко стабильно

стабильно

мало стабильно

нестабильно

9.2. Трансформация в окружающей среде

не трансформируется

трансформируется

продукты трансформации:

\* - норматив, соответствующий его значению подчеркнуть

\*\* - область определения метода

### 9.3. Биологическая диссимиляция

$$БД = \frac{БПК_5}{ХПК} \times 100\%$$

- >90% (полная)  
 50-90% (легкая)  
 20-50% (незначительная)  
 10-20% (трудная)  
 <10% (не распадается)

9.4. БПК полное \_\_\_\_\_ мгО/дм<sup>3</sup>

9.5. ХПК \_\_\_\_\_ мгО/дм<sup>3</sup>

9.6. Острая токсичность для рыб CL<sub>50</sub> (мг/л) вид время экспозиции (ч.)  
58,8 - 84,0 ГОЛЬЯН (*Pimephales promelas*) 96

9.7. Острая токсичность для дафний Магна CL<sub>50</sub> (мг/л) время экспозиции (ч.)

9.8. Токсическое воздействие на водоросли (в культуре) время экспозиции (ч.)  
CL<sub>50</sub> (мг/л) вид

9.9. ПДК (ОДУ) рыб.хоз. (мг/л) 0,3 (по веществу), сан-токс, 4 кл. опасн.  
0,007 (в пересчете на NH<sub>2</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>)

9.10. Токсическое действие на почвенных беспозвоночных время экспозиции (ч.)  
CL<sub>50</sub> (мг/л) вид

9.11. Выявленные эффекты на модельные экосистемы

### 10. ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ СВЕДЕНИЯ:

### 11. ИСТОЧНИКИ ИНФОРМАЦИИ

1. Химическая энциклопедия М. 1995 т.4, с.900
2. Краткая химическая энциклопедия М. 1965 т.4, с.1096
3. Перечень ПДК и ОБУВ вредных в-в для воды рыбохозяйственных водоемов  
Приказ №100 от 28.06.95
4. ОБУВ загрязн. веществ в атмосф. воздухе населен. мест №4414-87, Дополнение
5. Доп. I №4696-88 к Перечню ПДК вредн. в-в в воздухе раб. зоны
6. Сульфаминовая кислота  
RTECS, Washington 1986-87, т.5
7. J. hydrology, 51, 359, 1981; Curtis & Ward G.

Составители: Л.А. Томилина

Т.А. Касаткина