



ПАМЯТКА НАСЕЛЕНИЮ ПО ДЕЙСТВИЯМ ПРИ АВАРИИ С ВЫБРОСОМ АММИАКА

Аварийно химически опасное вещество (АХОВ) - опасное химическое вещество, применяемое в промышленности и сельском хозяйстве, при аварийном выбросе (разливе) которого может произойти заражение окружающей среды в поражающих живой организм концентрациях (токсодозах).

АММИАК (NH_3) - бесцветный газ с резким характерным запахом, в 1,7 раза легче воздуха (плотность по воздуху - 0,597), хорошо растворяется в воде (при 20°C в одном объеме воды растворяется 700 объемов аммиака). При температуре - 33,4°C кипит и при температуре - 77,8°C затвердевает.

Горюч, взрывоопасен в смеси с воздухом (пределы концентраций воспламенения от 15 до 28 % по объему).

Аммиак используется при производстве азотной кислоты, соды, синильной кислоты и многих других неорганических соединений; удобрений; в органическом синтезе; при крашении тканей; в качестве хладагента в холодильниках. 10 % -й раствор аммиака известен под названием «нашатырный спирт». 18-20%-раствор аммиака называется аммиачной водой и используется в качестве удобрения.

Порог ощущения аммиака - 0,037 г/м³. Предельно допустимая концентрация в рабочих помещениях - 0,02 г/м³.

Газообразный аммиак при концентрации, равной 0,28 г/м³, вызывает раздражение горла, 0,49 - раздражение глаз, 1,2 - кашель, **1,5 - 2,7 приводит к смертельному исходу при воздействии в течение 0,5 - 1 часа.**

Сжиженный аммиак при испарении охлаждается, и при соприкосновении с кожей возникает отморожение различной степени, а также возможны ожог и изъязвления.

Защиту органов дыхания от паров аммиака обеспечивают респираторы РПГ-67-КД, РУ-60М-КД (при концентрации аммиака в воздухе не более 15

ПДК). При концентрациях до 750 ПДК могут быть использованы фильтрующие противогазы: промышленные - марок К, КД, М; гражданские - ГП-5 и ГП-7 с дополнительными патронами ДПГ-3. Когда концентрация неизвестна или она высока, применяют изолирующие противогазы. Для предупреждения попадания аммиака в капельно-жидком состоянии на кожные покровы используют защитные костюмы, сапоги и перчатки.

Правила поведения людей в зоне химического заражения

Если сигнал о заражении застал на улице, то не следует поддаваться панике. Необходимо сориентироваться, где находится источник возникновения опасности. После этого начать ускоренное движение в сторону, перпендикулярную направлению ветра. Когда на пути движения встретятся препятствия (высокий забор, река, озеро и т.п.), не позволяющие быстро выйти из опасной зоны, а поблизости находится жилое или общественного назначения здание, необходимо временно укрыться в нем. Если это аммиак, укройтесь на первом этаже. Более надежным укрытием в этом случае будут помещения жилых зданий.

Если сигнал застал дома, то не нужно спешить его покидать. Сначала включите местный канал телевидения и радиотрансляционную точку, чтобы услышать подобную информацию о возникшей чрезвычайной ситуации, закройте окна, фрамуги, форточки и подготовьте средства индивидуальной защиты. При их отсутствии надо быстро изготовить ватно-марлевые повязки, в крайнем случае, взять полотенце, кусок ткани, смочить их 5%-м раствором лимонной кислоты (при защите от аммиака). Если у вас не оказалось лимонной кислоты - обильно смочите водой.

Примите меры по герметизации жилых помещений от проникновения в них опасных химических веществ. Для этого заклейте или заделайте подручными средствами щели в оконных рамах, дверях, навесьте на дверные коробки плотную ткань (одеяло), предварительно смочив водой, вентиляционные отверстия прикройте бумагой, полиэтиленовой пленкой, клеенкой.

Если же информации о возникновении чрезвычайной ситуации не было, а вы слышали гул, взрыв и почувствовали специфический для опасных веществ запах, примите меры к защите. Здесь возможны два способа обеспечения личной безопасности: первый - выход из зоны заражения в безопасный район и второй - укрытие в ближайших жилых зданиях.

Признаки поражения аммиаком

Обильное слезотечение, боль в глазах, ожог и конъюнктивит роговицы, потеря зрения, приступообразный кашель; при поражении кожи - химический ожог 1 или 2-й степени.

Первая медицинская помощь при отравлении аммиаком

В зоне заражения: промыть глаза и пораженные участки кожи водой, надеть противогаз, срочный выход (вывоз) из зоны заражения.

Вне зоны заражения: обильное промывание глаз и пораженных участков кожи водой; покой, тепло; при физических болях в глаза закапать по 2 капли 1%-го раствора новокаина или 2%-го раствора дикаина с 0,1%-м раствором адреналина гидрохлорида; на пораженные участки кожи - примочки 3 - 5%-м раствором борной, уксусной или лимонной кислоты; внутрь - теплое молоко с питьевой содой; обезболивающие средства: 1 мл 1%-го раствора морфина, гидрохлорида или промедола; подкожно - 1 мл 0,1%-го раствора атропина; при остановке дыхания - искусственное дыхание.

Телефоны для экстренного реагирования:

ЕДИНЫЙ ИНФОРМАЦИОННО-ДИСПЕТЧЕРСКИЙ ЦЕНТР:	112
СКОРАЯ ПОМОЩЬ:	03
МИЛИЦИЯ:	02



АММИАК ВОДНЫЙ ТЕХНИЧЕСКИЙ

ГОСТ 9-92

Химическая формула: $\text{NH}_3\text{H}_2\text{O}$

Описание:

Аммиак водный технический выпускается двух марок:
А - для промышленности, Б - для сельского хозяйства.

Применение:

Аммиак водный технический применяется:

1. **В сельском хозяйстве**, как жидкое удобрение с содержанием аммонийного азота 20,5%.

С экономической точки зрения азот этого вида удобрения самый дешевый. Наивысший эффект от применения аммиака достигается при осеннем внесении в почву, т.к. не вымывается атмосферными осадками, или в предпосевной период весной. Водный аммиак при внесении в почву можно использовать под все хозяйственные культуры. Азот аммиака лучше удерживается почвой, чем аммонийный азот твердых удобрений. Аммиачная вода - хорошее удобрение для картофеля, свеклы, зерновых и овощных культур, многолетних трав. По увеличению урожайности аммиачная вода не уступает твердым аммиачно-нитратным удобрениям.

2. **В животноводстве** - для аммонизации кормов

3. **В промышленности технический** водный аммиак применяется в производстве красителей, кальцинированной соды, в электрическом производстве марганца, ферросплавов, медицинской промышленности, быту.

4. **В строительстве** в качестве противоморозной добавки. В отличие от других противоморозных добавок аммиачная вода не только не вызывает коррозии арматуры, но может служить анодным ингибитором стали от коррозии в железобетонных конструкциях, содержащих хлористые соли. Добавка не ухудшает сцепление арматуры с бетоном, не снижает морозостойкость бетона, не вызывает высолов и образование пятен на поверхности конструкции. Аммиачная вода несколько замедляет сроки схватывания цемента, что позволяет сохранять удобоукладываемость бетонной смеси от 4 до 7ч. В зависимости от расчетной минимальной температуры наружного воздуха назначается определенная концентрация раствора аммиачной воды

Расчетная температура наружного воздуха, (градусы Цельсия)	Концентрация аммиачной водызатворения, %
до -10	5
-10...-20	10
-20...-35	15
ниже -35	20

Аммиачная вода – Экономически рациональная противоморозная добавка, по сравнению с водными растворами поташа и хлорида кальция имеет значительно меньший процент объемного расширения и поэтому является наименее опасной в отношении возможных деформаций от расширения жидкой фазы с образованием льда.

Технические характеристики:

	Аммиак водный Высший сорт	Аммиак водный Первый сорт
Внешний вид	Прозрачная бесцветная жидкость	Прозрачная бесцветная или желтоватая жидкость
Массовая доля аммиака, % не менее	25	25
в пересчете на азот, % не менее	не нормируется	20,5
Массовая концентрация нелетучего остатка, г/дм ³ , не более	0,07	не нормируется
Массовая концентрация диоксида углерода, г/дм ³ , не более	не нормируется	-

Упаковка:

Водный аммиак хранят в герметической таре в крытых помещениях или в специально предназначенных для хранения емкостях.

Транспортирование:

Аммиак водный технический перевозится железнодорожным, автомобильным и водным транспортом в герметичных транспортных средствах в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на данном виде транспорта.

Хранение:

Гарантийный срок хранения 3 месяца со дня изготовления.