

Уважаемые жители города Багратионовска!

**АММИАК** - представляет собой бесцветный газ с характерным удушливым резким запахом, обладает едким вкусом. При обычном давлении температура плавления 77,8 градусов С, кипения 33,4 градусов С. Плотность газообразного аммиака при нормальных условиях составляет примерно 0,7, т.е. он легче воздуха. Горючий газ.

Горит при наличии постоянного источника огня. С воздухом образует взрывоопасные смеси в пределах 15 - 28 объемных процентов аммиака. Растворимость его в воде больше, чем всех других газов: один объем воды поглощает при 20 градусов около 700 объемов аммиака.

Жидкий аммиак – хороший растворитель большого числа органических и неорганических соединений. Жидкий безводный аммиак используется высококонцентрированное удобрение. 10% раствор аммиака поступает в продажу под названием «нашатырный спирт». 10 – 20% раствор называется аммиачной водой.

В природе аммиак образуется при разложении азотсодержащих органических веществ. Основным промышленным методом получения аммиака является прямой синтез из газообразного азота и водорода при добавлении 28-35 МПа и температуре 450 – 500 градусов С в присутствии катализаторов (металлического железа, активированного оксидами калия, алюминия). Аммиачная вода образуется при контакте коксового газа с водой, которая конденсируется при охлаждении газа или специально впрыскивается в него для вымывания аммиака.

Мировое производство аммиака составляет около 100 млн. тонн. Он применяется при изготовлении синильной азотной кислот, азотсодержащих солей, соды, удобрений, медицинских препаратов, при светокопировании, а так же при крашении тканей и серебрении зеркал. Жидкий аммиак используется в качестве рабочего вещества холодильных машин.

Аммиак перевозится и часто храниться в сжиженном состоянии под давлением собственных паров 6-18 кгс/см, а так же может храниться в изотермических резервуарах при давлении, близком к атмосферному. При выходе в атмосферу дымит, быстро погашается влагой или переходит в карбонат аммония. Заражает водоемы, когда попадает в них. Водный раствор имеет щелочную реакцию вследствие образования гидроксида аммония.

Уважаемые жители!

Поражающие концентрации аммиака в воздухе возникают при производственных авариях на химически опасных объектах, утечке его при хранении или транспортировке. В этих случаях необходимо изолировать опасную зону, удалить из нее людей и не допускать никого без средств защиты

органов дыхания и кожи. Около зоны следует находиться с наветренной стороны. При разрыве жидкого аммиака и концентрированных растворов нельзя прикасаться к пролитому веществу. Место разлива ограждают земляным валом и нейтрализуют 10% раствором соляной или серной кислоты. Затем заливают большим количеством воды.

Если произошла утечка газообразного аммиака, то с помощью авторазливочных станций, поливочно – моечных и пожарных машин, а так же имеющихся на химически опасных объектах гидрантов распыляют воду, чтобы поглотить ядовитые пары.

Пары аммиака сильно раздражают слизистую оболочку и кожные покровы, вызывают жжение, покраснение и зуд кожи, резь в глазах, слезотечение. При соприкосновении жидкого аммиака и его растворов с кожей возникает жжение, возможен химический ожог с пузырями, изъязвлениями. Чтобы предупредить его попадание на кожные покровы, следует использовать защитные резиновые костюмы КИХ – 4, КИХ – 5, Л – 1, ОЗК.

Защиту органов дыхания от аммиака обеспечивают промышленные противогазы с поглощающими и фильтрующе – поглощающими коробками марок КД, К, М.

### **Уважаемые жители!**

**Если все - таки произошла разгерметизация емкостей перевозящих АММИАК или ВЫ почувствовали резкий удушливый запах вблизи потенциально опасного объекта - Багратионовского мясокомбината по ул. Калининградской 59, г. Багратионовска, примите меры к защите органов дыхания и позвоните по телефону «01» и дежурному диспетчеру ЕДДС муниципального образования 3-20-81 – круглосуточно.**

Помощник главы администрации по ГО и ЧС  
муниципального образования  
«Багратионовское городское поселение»

В.И. Петрушенко