**ОБЕРЕЖНО АМІАК! ПАМ'ЯТКА НАСЕЛЕННЮ!**

***Аміак (NH3)***–***безбарвний газ з характерним різким запахом і їдким смаком. Він майже у два рази легший від повітря*.**

    За звичайних умов аміак легко зріджується під тиском, а при випаровуванні поглинає тепло – сильно охолоджується. Ця властивість використовується у промислових та побутових холодильниках на м'ясокомбінатах, молокозаводах, овочевих базах, тобто там, де є необхідність в охолодженій продукції. Крім того, він є сировиною багатьох хімічних виробництв. Аміак зберігається і транспортується у зрідженому стані.

     Він один з найважливіших продуктів сучасної хімічної промисловості. Головною галуззю його застосування є виробництво нітратної кислоти і азотних добрив. Крім того, аміак використовують для виробництва багатьох інших хімічних продуктів. Останнім часом зріджений аміак і водний розчин аміаку стали широко застосовувати безпосередньо як азотне добриво.

    При -33,35°С і звичайному тиску аміак скраплюється в безбарвну рідину, а при -77,75°С замерзає, перетворюючись у безбарвну кристалічну масу. Його зберігають і транспортують у рідкому стані в стальних балонах під тиском 6–7 атм.

     Як рідина, аміак легший за воду, має меншу густину і при виході на повітря утворює слабкий дим. Вогне­небезпечний, створює вибухові суміші з повітрям, отруйний. Особливо небезпечний для очей.

**У воді аміак розчиняється дуже добре:**

      - при 0°С і звичайному тиску в 1 об'ємі води розчиняється близько 1200 об'ємів NH3;

      - при 20°С – 700 об'ємів NH3.

     Концентрований розчин містить 25% NH3і має густину 0,91 г/см³. Розчин аміаку у воді називають *аміачною водою* або *нашатирним спиртом*. Звичайний медичний нашатирний спирт містить 10% NH3. При нагріванні розчину аміак легко випаровується.

     Гранично допустима концентрація аміаку така:

     - поріг сприйняття – 0,035 мг/л;

     - подразнення верхніх дихальних шляхів відзначається при концентрації **0,3 мг/л;**

     - подразнення очей – **0,5 мг/л;**

     - подразнення шкіри – **7,21 мг/л** (з’являється червоність, пухирі);

     - кашель задушливий – **1,25 мг/л**;

     - токсична доза при **1,5 мг/л протягом 1 години** (50% персоналу може загинути від набряку легенів);

     - концентрація – **3,5 мг/л** протягом декількох хвилин призводить до смерті.

**Ознаки отруєння:**

     - сильний кашель та задуха;

     - різь в очах;

     - порушення частоти пульса;

     - почервоніння шкіри;

     - подразливість на слизові оболонки та шкіряний покрив.

**Дії при отруєнні** **аміаком:**

     - винесіть постраждалого на свіже повітря;

     - шкіру, слизові та очі промити водою або 2 % -им розчином борної кислоти не менш ніж 15 хвилин;

     - в очі закапайте по дві-три краплі 30-процентного альбуциду;

     - в ніс – оливкову олію.

**Дії під час передачі повідомлення ви знаходитесь вдома:**

     - з’ясуйте напрямок виходу із зони зараження;

     - одягніть на себе засоби захисту органів дихання, ватно-марлеву пов’язку, рушник або іншу бавовняну тканину, складену в декілька раз, попередньо змочивши її 2 розчином лимонної чи оцтової кислоти або водою;

     - допоможіть дітям, інвалідам, пристарілим в їх підготовці до захисту і евакуації;

     - візьміть з собою найпростіші засоби захисту шкіри (плащі, накидки);

     - виходьте із зони можливого зараження в напрямку, вказаному в повідомлені штабу цивільного захисту або перпендикулярно до напрямку вітру.

**Засоби захисту :**

     - ізолюючий протигаз;

     - фільтруючий протигаз марки КД;

     - респіратор РПГ – 67 – КД;

     - захистний одяг (гумові чоботи, рукавички)

 З А П А М ’Я Т А Й Т Е!

     - Своєчасна та правильно надана перша медична допомога врятує життя потерпілому від аміаку;

     - Паніка тільки ускладнює обставини і може призвести до людських жертв та травматизму;

     - При підозрі на ураження не допускайте ніяких фізичних навантажень, пийте якомога більше теплого молока, чаю і обов’язково зверніться до лікаря.