

Уважаемые жители города Багратионовска!

## **РТУТЬ – ОПАСНО ДЛЯ ЖИЗНИ**

Ртуть — химический элемент II группы дополнительной подгруппы периодической системы элементов Менделеева с атомным номером 80 и атомной массой 200,59. Простое вещество при комнатной температуре представляет собой тяжёлую серебристо-белую заметно летучую жидкость, пары которой чрезвычайно ядовиты.

Ртуть — один из двух химических элементов (и единственный металл), простые вещества которых при нормальных условиях находятся в жидком агрегатном состоянии. В природе находится как в самородном виде, так и образует ряд минералов. Чаще всего ртуть получают путём восстановления из её наиболее распространённого минерала — киновари. Применяется для изготовления измерительных приборов, вакуумных насосов, источников света и в других областях науки и техники.

К ядам, без которых никак не может обойтись человечество, принадлежит и самая тяжелая жидкость.

Ртуть нужна при изготовлении люминесцентных и ртутных ламп, термометров, манометров, в медицине и т.д.

Ртуть очень вредна для любых форм жизни. У человека острое отравление выглядит так: через 8—24 часа начинается общая слабость, головная боль, повышается температура. Затем — боли в животе, расстройство желудка, болят дёсны.

Медленное хроническое отравление проходит не так бурно. Долгое время вообще никаких признаков может не быть. Затем постепенно повышается утомляемость, слабость, сонливость. Появляются головные боли, апатия, эмоциональная неустойчивость. При этом начинают дрожать руки, язык, веки, а в тяжелых случаях — ноги и всё тело.

Ртуть поражает нервную систему, и ее долгое воздействие вызывает даже сумасшествие.

Впрочем, отравляет не сама ртуть, а ее пары. И в отличие от остальных жидкостей, парит она даже на небольшом морозе. Яд накапливается практически во всём — в обоях, штукатурке, краске, в бетонных плитах, в швах кирпичной кладки.

И происходит это очень быстро. Ртуть входит в десятку наиболее опасных ядов.

## **ИНСТРУКЦИЯ**

**по выполнению работ по очистке поверхностей от ртутного загрязнения.**  
**П О М Н И Т Е: все работы производить в резиновых перчатках.**

**КАТЕГОРИЧЕСКИ запрещается собирать ртуть пылесосом и сливать собранную ртуть в канализационную систему!!!**

1. По возможности удалить из помещения детей и животных.
2. Собрать ртуть:
  - на лист бумаги с помощью кисточки и поместить собранную ртуть в стеклянную тару;
  - из щелей извлекать ртуть пипеткой или спринцовкой.
3. После сбора видимых капель ртути обработать загрязненную поверхность намыленной губкой, собирая ртуть от периферии к центру, делая 2-3 плавных движения, затем губку промыть в пластмассовой емкости с теплой водой, губку отжать, намылить и таким образом обработать всю поверхность. Использованную воду вынести на улицу и вылить в безлюдном месте.
4. После мыльной обработки провести химическую обработку:

**РАСТВОРОМ №1:** 2 гр. перманганата калия (марганцовка);  
2 гр. спиртового раствора настойки йода;  
1 л. воды.

**ОБРАБОТАТЬ 5 раз, нанося раствор на высохшую поверхность.**

**РАСТВОРОМ №2:** 3 гр. 70% уксуса;  
3 гр. спиртового раствора настойки йода;  
1 л. воды.

**ОБРАБОТАТЬ 5 раз, нанося раствор на высохшую поверхность.**

5. При попадании ртути на половое покрытие (палас, ковер), его необходимо свернуть, герметично упаковать в полиэтилен и убрать из жилых помещений. Его обработка проводится на улице по вышеуказанной методике.
6. После проведения вышеуказанных работ пригласить специалиста для контроля воздушной среды на наличие ртутного загрязнения и приема ртути.

**П О М Н И Т Е:**

**Собранную ртуть необходимо сдать в химико – радиометрическую лабораторию г. Калининграда. Тел. 8 - 40-12 64-42-82.**

**Время работы с 09.00. – 17.00.Сысоев Валерий Анатольевич**

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

В.И. Петрушенко