

## **Памятка для граждан о правилах эксплуатации и утилизации ртутьсодержащих ламп**

Люминесцентные энергосберегающие лампы - качественно новый источник света. Люминесцентная лампа это трубка с электродами, наполненная парами ртути и инертным газом (аргоном), а ее внутренние стенки покрыты люминофором. В отличие от традиционных ламп накаливания спектральный состав видимого излучения люминесцентных энергосберегающих ламп зависит от состава люминофора, в связи с чем последние могут иметь разную цветовую температуру, которая определяет цвет лампы (2700 К - мягкий белый свет, 4200 К - дневной свет, 6400 К - холодный белый свет).

Основными достоинствами люминесцентных энергосберегающих ламп являются значительная световая отдача, что позволяет создать высокие уровни освещенности, экономичность, благоприятный спектральный состав света, диффузность светового потока и сравнительно невысокая яркость. Лучистый поток люминесцентных ламп не оказывает вредного воздействия на организм человека, интенсивность излучения этих ламп в области ультрафиолетовой части спектра незначительна, а обычное стекло, из которого изготавливаются трубки люминесцентных ламп, практически не пропускают ультрафиолетовые лучи

Компактные шарообразные энергосберегающие лампы, имеющие двойное стекло, в части ультрафиолетового излучения полностью безопасны.

Основной негативный момент при использовании люминесцентных ламп - наличие небольшого количества (40-50мг) ртути. Ртуть герметично изолирована в стеклянной трубке, поэтому с точки зрения токсикологии эксплуатация ламп безопасна. Выделение ядовитого вещества в окружающую среду возможно только в случае технического повреждения. Поэтому лампы требуют особой утилизации. Нельзя выбрасывать энергосберегающие лампы в мусоропровод и уличные контейнеры для сбора ТБО. При повреждении ламп необходимо принять меры безопасности: проветрить помещение, при помощи влажной ветоши собрать осколки и капли ртути в герметичную емкость с крышкой, провести влажную уборку.

Широкомасштабное использование ламп без принятия мер по сбору, хранению, обезвреживанию и утилизации при нарушении целостности, неизбежно приведет к попаданию вредного вещества в атмосферный воздух, почву.

В целях безопасности обращения с ртутьсодержащими отходами, лампы пришедшие в негодность, не повреждая, необходимо утилизировать, пользуясь услугами специализированных организаций. Поврежденные ртутьсодержащие лампы опасны для здоровья.

Для жителей многоквартирных домов находящихся в управлении ООО «УК «Эталон Краснокамск», место сбора отработанных ртутьсодержащих ламп определено в здании офиса управляющей компании по ул. Чапаева, 15

**Берегите свое здоровье и здоровье окружающих вас людей!**

## **Памятка по действию населения при обнаружении ртути**

**РТУТЬ** – жидкий серебристо-белый металл, тяжелее всех известных жидкостей. Плотность – 13,52 г/см.куб., плавится при температуре – 39 С. Кипит при +356 С. Применяется в ртутных светильниках, лампах дневного света, в измерительных приборах, при получении амальгам, средств предотвращающих гниение дерева, в медицинской и лабораторной практике.

Ртуть очень токсична для любой формы жизни.

Острые отравления людей парами ртути обычно связаны с авариями на производстве и при неосторожном обращении с ртуть содержащими приборами в домашних условиях.

### **ЧЕМ ОПАСНА РТУТЬ? КАК РАЗВИВАЕТСЯ КЛИНИЧЕСКАЯ КАРТИНА?**

Первые признаки отравления проявляются через 8- 24 часа и выражаются в общей слабости, головной боли, болях при глотании, повышением температуры. Позднее наблюдаются болезненность десен, боли в животе, желудочные расстройства, воспаление легких. При тяжёлых отравлениях наступает смерть пострадавшего.

Ртуть имеет способность постепенно накапливаться в организме человека. Хронические интоксикации развиваются долго и протекают без явных признаков заболевания. Затем – повышенная утомляемость, слабость, сонливость, апатия, эмоциональная неустойчивость, головные боли, головокружение, дрожание рук, языка, век, в тяжелых случаях - ног, всего тела.

Опасность ртути состоит и в том, что ее пары адсорбируются на оштукатуренных стенах и потолке, лакокрасочных покрытиях, оседают в швах кирпичной кладки, бетонных плит, проникают везде, во все поры, чем усложняются работы по ликвидации последствий.

### **РТУТЬ ОБНАРУЖЕНА. ЧТО ДЕЛАТЬ?**

**ГЛАВНОЕ - ДЕЙСТВОВАТЬ БЕЗ ПАНИКИ.**

-Во- первых, запрещается находиться в помещении, где происходит выделение паров ртути, без средств защиты.

-Во-вторых, срочно удалить всех из помещения.

-В- третьих, немедленно поставить в известность о случившемся санитарного врача, начальника ростпотребнадзор района, начальника Управления по делам ГОЧС района , органы здравоохранения района, единая дежурно-диспетчерская служба по номеру 112.

### **НЕОТЛОЖНАЯ ПОМОЩЬ**

При острых отравлениях: промыть желудок водой с 20- 30 г. активированного угля или белковой водой (взбитые с водой яичный белок), после чего дать молоко, можно отварить риса или овсянки и завершить приемом слабительного. После сильного отравления – полный покой, госпитализация. Если отравление было легкой формы- лечение в поликлинике.

### **РАБОТЫ НА МЕСТЕ РАЗЛИВА РТУТИ**

Удаление ртути предусматривает три обязательные процедуры:

1. Сбор пролитой ртути механическим способом.
2. Демеркуризация.

### 3. Влажная уборка

Работы выполняются в промышленном противогазе марки Г (коробка окрашена в два цвета: черный и желтый) или в респираторах РПГ- 67- Г, РУ- 60М-Г, У-2ГП, противогазе ППФМ-92.

1. пролитую ртуть собрать, не допуская ее растекания и дробления, амальгамированной медной пластинкой или листочками станиоля, если их нет, то применить влажные древесные опилки, песок. Иногда применяют вакуумный метод- резиновые груши. Затем все места засыпают серным цветом (мелким порошком серы) или алюминиевой пылью, а помещение хорошо проветривают.

2. Наиболее эффективными средствами демеркуризации (нейтрализации) являются:

- 20% крепкий раствор хлорного железа (200г. хлорного железа растворяют в 1л. воды).
- 0,2% водный раствор перманганата калия (марганцовки) подкисленной соляной кислотой (5мл. кислоты на 1л. раствора).
- 5% водный раствор дихлорамина или хлорамина.