

КУПОРОС МЕДНЫЙ марки А первого сорта ГОСТ 19347-2014	РПБ № 00194429.20.72054 Действителен до 23 декабря 2024 г	стр. 7 из 10
---	--	-----------------

8.3 Средства индивидуальной защиты персонала

8.3.1 Общие рекомендации

Исключить прямой контакт персонала с продукцией, использовать средства индивидуальной защиты, не принимать пищу во время работы, не пить и не курить. Соблюдать правила личной гигиены. Теплый душ после работы. Централизованное обезвреживание спецодежды и отдельное ее хранение. [1]

Персонал должен быть обеспечен специальными помещениями (местами) для отдыха, обучен мерам предосторожности при работе и оказанию первой помощи при отравлении. Обязательное проведение предварительных и периодических медицинских обследований персонала. [21]

В обычных условиях работы – респираторы противоаэрозольные или противогазовые. [1,21]

Защитные очки, перчатки с полимерным покрытием, спецодежда для защиты от воздействия растворов кислот и щелочей, спецобувь (сапоги резиновые с защитным подноском). [13,22]

Купорос медный предназначен для применения в промышленности (см. подпункт 1.1.2 раздела 1) [1]

8.3.2 Защита органов дыхания (типы СИЗОД)

8.3.3 Средства защиты (материал, тип) (спецодежда, спецобувь, защита рук, защита глаз)

8.3.4 Средства индивидуальной защиты при использовании в быту

9 Физико-химические свойства

9.1 Физическое состояние (агрегатное состояние, цвет, запах)

Кристаллический порошок зеленовато-голубого цвета без запаха [1]

9.2 Параметры, характеризующие основные свойства продукции (температурные показатели, pH, растворимость, коэффициент н-октанол/вода и др. параметры, характерные для данного вида продукции)

Температура кипения – 650 °C [13]

Температура дегидратации – от 105 °C до 250 °C [13]

Растворимость: хорошо растворяется в воде 317 г/л при 20 °C; 2033 г/л при 100 °C; в жирах нерастворим. [7,13]

10 Стабильность и реакционная способность

10.1 Химическая стабильность (для нестабильной продукции указать продукты разложения)

Стабилен при соблюдении правил обращения и хранения [1, 7]

10.2 Реакционная способность

Вступает в реакции с кислотами и щелочами, при взаимодействии с аммиаком образует комплексную соль. Гигроскопичен. [14]

При нагревании теряет кристаллизационную воду и превращается в безводный сульфат меди. Реагирует бурно с гидроксиламином с опасностью пожара. Реагирует с магнием, образуя горючий/взрывчатый газ.[14]

Влага, кислоты и щелочи. [23]

10.3 Условия, которых следует избегать (в т.ч. опасные проявления при контакте с несовместимыми веществами и материалами)

11 Информация о токсичности

11.1 Общая характеристика воздействия (оценка степени опасности (токсичности) воздействия на организм и наиболее характерные проявления опасности)

Высокоопасное по воздействию на организм вещество. Вызывает раздражение кожи и необратимые последствия при попадании в глаза, аллергию при контакте с кожей, раковые заболевания, негативное воздействие на функцию воспроизводства, вредно при проглатывании. [2,7,8]

11.2 Пути воздействия (ингаляционный, пероральный, при попадании на кожу и в глаза)

Вдыхание, попадание на поврежденную кожу, слизистые оболочки глаз и внутрь организма (при проглатывании) [13,14]

Испарение при 20°C незначительно, однако, может быстро достигаться опасная концентрация частиц в воздухе при распылении. [13]

11.3 Поражаемые органы, ткани и системы человека

Центральная нервная, дыхательная и сердечно-сосудистая системы, печень, почки, селезенка, надпочечники, яички, слизистые оболочки глаз и верхних дыхательных путей, кожные покровы. [7,10]

11.4 Сведения об опасных для здоровья воздействиях при непосредственном контакте с продукцией, а также последствия этих воздействий (раздражающее действие на верхние дыхательные пути, гла-

Вызывает раздражение при попадании на кожные покровы и в верхние дыхательные пути. При попадании на слизистую оболочку глаз приводит к изъязвлению роговицы и необратимым последствиям. [14]