

## МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ ИРКУТСКОЙ ОБЛАСТИ ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ИРКУТСКОЙ ОБЛАСТИ «БАЙКАЛЬСКИЙ ТЕХНИКУМ ОТРАСЛЕВЫХ ТЕХНОЛОГИЙ И СЕРВИСА» (ГАПОУ БТОТиС)

e-mail: btotis@mail.ru

сайт: www.btotis.ru

665930, Иркутская обл., Слюдянский район, г. Байкальск, микрорайон Южный, 4 квартал, 1. телефаксы: (395-42)3-23-40, 3-23-27, 3-20-26, 3-23-01, 3-20-48, телефоны: 3-22-57; 3-33-64; 3-32-39; 3-32-03; 3-34-24.

ИНСТРУКЦИЯ № ИОТ-04.022-2024

# ПО ТЕХНИКЕ БЕЗОПАСНОСТИ ПРИ РАБОТЕ С КРАСНОЙ И ЖЕЛТОЙ КРОВЯНЫМИ СОЛЯМИ, РАДОНИДАМИ, СУЛЬФИДАМИ, ФТОРИДАМИ.

Перед началом работы внимательно ознакомьтесь с инструкцией и рекомендациями, распишитесь в журнале регистрации инструктажа

#### Нормативные ссылки

Инструкция разработана на основании следующих документов и источников:

Трудовой кодекс Российской Федерации от 30.12.2001 № 197-ФЗ;

Правила по охране труда при эксплуатации электроустановок, Приказ Минтруда от 15.12.2020 № 903н;

Постановление Главного Государственного санитарного врача Российской Федерации от 2 декабря 2020 года n 40 Об утверждении санитарных правил СП 2.2.3670-20 "санитарно-эпидемиологические требования к условиям труда";

Приказ Министерства труда и социальной защиты Российской Федерации от 29.10.2021 № 772н "Об утверждении основных требований к порядку разработки и содержанию правил и инструкций по охране труда, разрабатываемых работодателем".

Все перечисленные препараты являются соединениями повышенной физиологической активности. При работе с ними следует применять индивидуальные средства защиты, соблюдать правила личной гигиены. **Не допускать попадания препаратов внутрь организма!** 

<u>Желтая кровяная соль  $K_4[Fe(CN)_6] \times 3H_2O$ </u> и <u>красная кровяная соль  $K_3[Fe(CN)_6]$ </u> в присутствии кислот или кислых солей разлагаются с образованием циановодорода HCN. Под действием желудочного сока может также образовываться синильная кислота, поэтому прием внутрь 2-3 г солей вызывает отравление со смертельным исходом.

Обучающимся для проведения опытов выдавать препараты в виде разбавленных растворов, а в твердом виде — не более 1 г на учащегося.

<u>Роданид калия KCNS</u> — наркотик. Попадание внутрь 30 г и более вызывает острый психоз. Выдавать препарат обучающимся только в виде разбавленных растворов.

<u>Сульфид натрия  $Na_2S \times 9H_2O$ </u> особенно опасен при попадании внутрь: возможен летальный исход от 3—5 г и выше. Выдавать препарат обучающимся только в виде разбавленных растворов.

<u>Фториды</u> в организме действуют в основном на различные ферменты, а также на центральную нервную систему. При случайном попадании внутрь возможен летальный исход после приема  $0.2~\Gamma$  NaF и более.

С фторидами должен работать только преподаватель! Необходимо вести строгий учет при хранении препаратов.

Первая помощь — промывание желудка 2%-м раствором соды, затем следует выпить стакан молока с двумя яичными белками. Можно также давать взвесь чистого мела (детский зубной порошок или порошок "Особый" в воде).

Группа хранения №7 — вещества повышенной физиологической активности.

#### ЛИСТ ОЗНАКОМЛЕНИЯ

#### С Инструкцией № ИОТ-04.022-2024

### "По технике безопасности при работе с красной и желтой кровяными солями, радонидами, сульфидами, фторидами " ознакомлен.

Дата	Подпись	Фамилия Имя Отчество	Должность
			преподаватель химии