

УТВЕРЖДАЮ

Генеральный директор ООО «ИнтерКлин»


И.А. Аршинова

«04» апреля 2022 г.



ИНСТРУКЦИЯ

по применению моющего средства для стирки спец. одежды
«МАГО ВОШЕР +»
производства ООО «ИнтерКлин» на предприятиях пищевой промышленности

Москва 2022 г

1 ОБЩИЕ СВЕДЕНИЯ

1.1 Моющее средство для стирки спец. одежды МАГО ВОШЕР + (далее по тексту «средство») представляет собой прозрачную однородную жидкость различных оттенков синего цвета с запахом лаванды. В состав моющего средства входят: анионные ПАВ, неионогенные ПАВ, комплексообразователи, функциональные добавки.

Значение pH 1% раствора: 9,5-10,5. Плотность: 1,05-1,1 г/см³.

Средство МАГО ВОШЕР + выпускают расфасованное в полимерные канистры ёмкостью 5, 10, 20 дм³.

1.2 Средство МАГО ВОШЕР + предназначено для ручной и машинной стирки. Подходит для всех видов тканей (белые и цветные), эффективно против жировых пятен (масло, жир, косметика), белковых пятен (яичный белок, кровь, шоколад). Содержит фотокатализаторы, которые способствуют обновлению цвета ткани.

1.3 Средство МАГО ВОШЕР + по параметрам острой токсичности по ГОСТ 12.1.007-76 относится к 4 классу мало опасных веществ при введении в желудок и к 4 классу мало опасных веществ при нанесении на кожу.

2 РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ПРИМЕНЕНИЮ

Средство МАГО ВОШЕР + применяют для стирки спец. одежды. Количество вносимого средства зависит от жёсткости воды и степени загрязнения.

Таблица 1 Режимы стирки моющим средством МАГО ВОШЕР +

Способ применения	Расход средства, см ³	Температурный режим, °С
На 10 дм ³ воды		
Ручная стирка	50-100	30-60
На 5-7 кг текстильных изделий		
Машинная стирка	50-100	30-60

3 ТРЕБОВАНИЯ ТЕХНИКИ БЕЗОПАСНОСТИ

3.1 К работе допускаются рабочие, не имеющие медицинских противопоказаний к данной работе, не страдающие аллергическими заболеваниями, прошедшие обучение, инструктаж по безопасной работе с моющими и дезинфицирующими средствами и оказанию первой помощи при отравлении.

3.2 Помещения, где работают со средством, должны быть снабжены приточно-вытяжной механической вентиляцией.

3.3 При работе со средством необходимо избегать его попадания в глаза.

3.4 При работе со средством следует соблюдать правила личной гигиены. Запрещается курить, пить, принимать пищу.

3.5 В аварийной ситуации пролившееся средство адсорбируют удерживающим жидкостью веществом (ветошь, опилки, песок, силикагель) собирают и отправляют на утилизацию. Остатки средства смыть большим количеством воды.

3.6 Смыв в канализационную систему средства проводить только в разбавленном виде.

4 МЕРЫ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ

- 4.1 При попадании средства на кожу смыть его водой.
- 4.2 При попадании средства в глаза следует немедленно! промыть их под струей воды в течение 10-15 минут и сразу обратиться к офтальмологу.
- 4.3 При попадании средства в желудок следует выпить несколько стаканов воды с 10-20 измельченными таблетками активированного угля. Рвоту не вызывать! При необходимости обратиться к врачу.

5 ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

- 5.1 Средство транспортируют всеми видами транспорта, в упаковке изготовителя, в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на каждом виде транспорта, гарантирующими сохранность продукции и тары.
- 5.2 Хранить средство в невскрытой упаковке изготовителя в сухих крытых помещениях, защищенных от влаги и солнечного света, при температуре от плюс 5°C до плюс 30°C, отдельно от пищевых продуктов; в местах, недоступных лицам, не связанным по служебным обязанностям с вопросами санитарной обработки. Срок годности данного средства при этой температуре хранения 24 месяца.
- 5.3 Не едкое, не воспламеняющееся, взрывобезопасное средство.

6 МЕТОДЫ КОНТРОЛЯ КАЧЕСТВА СРЕДСТВА

- 6.1 Определение внешнего вида, цвета и запаха.
- Внешний вид средств определяют визуально при естественном освещении. Пробирку (по ГОСТ 25336) из бесцветного прозрачного стекла заполняют средством и рассматривают в проходящем свете при температуре $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$. Средство не должно содержать механических примесей, видимых невооруженным глазом. Запах определяют органолептически.
- 6.2 Плотность средства при 20°C измеряют гравиметрическим методом с помощью ареометра в соответствии с ГОСТ 18995.1-73. «Продукты химические жидкие. Методы определения плотности».
- 6.3 Определение показателя концентрации водородных ионов (рН) 1% растворов согласно ГОСТ 32385-2013.
- 6.3.1 Оборудование, материалы, реактивы:
- рН-метр;
 - весы лабораторные технические 2-го класса точности;
 - цилиндр 3-10-2 по ГОСТ 1770;
 - стакан В-2-150 по ГОСТ 25336;
 - вода дистиллированная по ГОСТ 6709;
 - бумага фильтровальная лабораторная по ГОСТ 12026.
- 6.3.2 Проведение испытания.
- Приготовление водного раствора средства с массовой долей 1%
- К 1,00 г средства в стакане добавляют цилиндром 99 см³ дистиллированной воды и тщательно перемешивают.
- В стакан с водным раствором средства с массовой долей 1% опускают электроды, предварительно промытые дистиллированной водой и осушенные фильтровальной бумагой. Электроды не должны касаться стенок и дна стакана.

Водородный показатель раствора определяют на рН-метре, согласно инструкции, прилагаемой к прибору.

Снятие показаний следует проводить при комнатной температуре не позднее чем через 5 мин после погружения электродов. Допускается при необходимости увеличение времени до 10 мин. Проводят второе определение, используя новую навеску анализируемого средства.

6.3.3 Обработка результатов измерений.

Проводят оперативный контроль повторяемости (сходимости) при каждом измерении.

Если расхождение между результатами определений больше 0,1, то проводят третье определение.

Если после этого расхождение между наибольшим и наименьшим результатами определения больше 0,1 повторяют весь анализ, включая градуировку.

За результат измерения принимают среднеарифметическое значение результатов двух определений, полученных в условиях повторяемости (сходимости), расхождение между которыми не должно превышать 0,1 при доверительной вероятности 0,95. Результат измерения округляют до первого десятичного знака.

6.3.4 Метрологические характеристики.

Границы, интервала погрешности измерения показателя активности водородных ионов (рН) $\pm 0,1$ при доверительной вероятности 0,95.