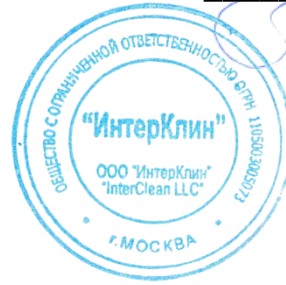


УТВЕРЖДАЮ

Генеральный директор ООО «ИнтерКлин»


И.А. Аршинова

«04» апреля 2022 г.



ИНСТРУКЦИЯ

по применению щелочного моющего средства без пенообразования «**МАГО
КЛИН +**»
производства ООО «ИнтерКлин» для стирки с отбеливанием спец. одежды на
предприятиях пищевой промышленности

Москва 2022 г

1 ОБЩИЕ СВЕДЕНИЯ

1.1 Щелочное моющее средство без пенообразования МАГО КЛИН + (далее по тексту «средство») представляет собой концентрированную светло-желтую жидкость, хорошо смешивающуюся с водой в любых соотношениях с образованием прозрачного раствора. В состав моющего средства входят: гипохлорит натрия, гидроксид натрия, гидроксид калия, комплексообразователи.

Значение pH 1% раствора: 11,0-12,5. Плотность: 1,1-1,2 г/см³.

1.2 Средство МАГО КЛИН + предназначено для ручной и машинной стирки. Подходит для белых видов тканей, эффективно против жировых пятен (масло, жир, косметика), белковых пятен (яичный белок, кровь, шоколад). Содержит активный хлор, который способствует отбеливанию ткани.

1.3 Требования к технике безопасности и меры первой помощи при случайном отравлении изложены в п.3 и 4 настоящей инструкции. Методы исследования согласно п.6.1-6.5.

2 РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ПРИМЕНЕНИЮ

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

Таблица 1 Режимы стирки моющим средством МАГО КЛИН +

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	100-250	30-60

3 ТРЕБОВАНИЯ ТЕХНИКИ БЕЗОПАСНОСТИ

3.1 При работе со средствами санитарной обработки необходимо соблюдать правила техники безопасности, сформулированные в типовых инструкциях, в Программах производственного контроля и в соответствии с инструкцией по мойке и дезинфекции на предприятиях молочной промышленности. При мойке оборудования, имеющего электропривод, на пусковых устройствах необходимо вешать таблички с надписью «Не включать - работают люди!»

3.2 При всех работах со средствами необходимо избегать попадания концентратов и рабочих растворов на кожу и в глаза.

3.3 При работе со средствами не допускается их смешивание с другими химическими веществами. Недопустимо смешивание концентратов и рабочих растворов щелочных и хлорсодержащих средств с кислотными и наоборот.

3.4 Все работы со средствами следует проводить при наличии приточно-вытяжной принудительной механической вентиляции по ГОСТ 12.4.021-75, использовать средства защиты органов дыхания - универсальные респираторы типа РПГ-67 или РУ-60М с патроном марки "В" (ГОСТ 12.4.296-2015) или промышленный противогаз с патроном марки "В" и глаз - очками

(ГОСТ 12.4.253-2013), тела (комбинезон по ГОСТ 12.4.099-80 или ГОСТ 12.4.100-80), ног (сапоги резиновые по ГОСТ 5375-79 или аналогичные), кожи рук (резиновые перчатки по ГОСТ 20010-93 или аналогичные).

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

3.5 В случае пролива моющих и дезинфицирующих средств необходимо их нейтрализовать и смыть большим количеством воды. Смыв в канализационную систему следует проводить только в разбавленном виде.

3.6 Для хранения средств используют специально отведенное, сухое, запираемое, затемненное, хорошо вентилируемое помещение; хранение пищевого сырья в этом помещении запрещается. Для хранения должна использоваться оригинальная тара предприятия - изготовителя. Концентрированные щелочные и кислотные препараты должны храниться в отдельных ячейках или шкафах под замком. Ответственный за хранение назначается приказом администрации предприятия после соответствующего инструктажа.

4 МЕРЫ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ

4.1 При попадании щелочного средства на кожу нейтрализовать его 1 % раствором лимонной кислоты (или 3 % р-ром уксусной кислоты) и промыть большим количеством воды. Кислотное средство – смыть водой. Смазать кожу смягчающим кремом.

4.2 При несоблюдении мер предосторожности и при попадании концентрированного средства в глаза и на кожу возможно проявление местно-раздражающего действия в виде гиперемии и отека слизистой оболочки глаз, слезотечение. При попадании средства в глаза – промыть их под струей воды в течение 10-15 мин, при раздражении слизистых оболочек закапать 20 % или 30 % раствор сульфацила натрия. Обратиться к окулисту.

4.3 При использовании средства пенным способом без защиты органов дыхания возможно раздражение органов дыхания и глаз (першение в горле, кашель, слезотечение), так как при применении некоторых типов пеногенераторов могут образовываться аэрозоли.

4.4 При попадании средства или его растворов в желудок выпить несколько стаканов воды с 15-20 измельченными таблетками активированного угля. Рвоту не вызывать! При необходимости обратиться к врачу.

4.5 При появлении признаков раздражения органов дыхания пострадавшего необходимо вывести на свежий воздух или в хорошо проветриваемое помещение. При необходимости обратиться к врачу.

5 УСЛОВИЯ ХРАНЕНИЯ

Щелочное моющее средство без пенообразования МАГО КЛИН + должно храниться в плотно закрытых упаковках предприятия-изготовителя вдали от продуктов питания, медикаментов, кормов животных и т.п. Хранить вдали от источников тепла. Хранение вблизи открытого огня и под прямыми солнечными лучами не допускается.

Открывать и обращаться с канистрой со средством осторожно, не допускать механического повреждения тары. Складируют продукцию в один ярус.

Температура хранения средства МАГО КЛИН + в диапазоне от 5 до 30 °С. Срок годности данного средства при этой температуре хранения 24 мес.

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 Определение показателя концентрации водородных ионов (pH) 1% растворов согласно ГОСТ 32385-2013.

6.2.1 Оборудование, материалы, реактивы:

- pH-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.

6.2.2 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 pH-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.

6.2.3 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.

6.2.4 Метрологические характеристики.

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

6.3. Определение плотности при 20°C.

Определение плотности средства проводят по ГОСТ 18995.1.

6.3.1. Оборудование, материалы, реактивы:

- ареометры по ГОСТ 18481 общего назначения с ценой деления 1 кг/м³ (0,001 г/см³);
- термометр для измерения температуры от 0 до 50 °C ценой деления 0,1 °C;
- цилиндр стеклянный для ареометров по ГОСТ 18481 из бесцветного стекла, с внутренним диаметром больше диаметра ареометра не менее чем на 25 мм.

6.3.2. Ход анализа.

Испытуемую жидкость помещают в чистый сухой цилиндр так, чтобы уровень жидкости не доходил до верхнего его края на 3—4 см. Цилиндр с жидкостью помещают в термостат с температурой $(20 \pm 0,1) ^\circ\text{C}$.

Измеряют температуру испытуемой жидкости, осторожно перемешивая ее термометром. Когда температура жидкости установится $(20 \pm 0,1) ^\circ\text{C}$, цилиндр вынимают из термостата и устанавливают на ровной поверхности. В цилиндр осторожно опускают чистый сухой ареометр,

шкала которого соответствует ожидаемому значению плотности. Расстояние от нижнего конца ареометра, погруженного в жидкость, до дна цилиндра должно быть не менее 3 см.

Ареометр не выпускают из рук до тех пор, пока он не станет плавать, не касаясь стенок и дна цилиндра.

Когда прекратятся колебания ареометра, отсчитывают его показания по нижнему краю мениска (при использовании ареометров общего назначения) или по верхнему краю мениска (при использовании ареометров для нефти).

При отсчете, глаз должен находиться на уровне соответствующего края мениска.

После определения плотности снова измеряют температуру испытуемой жидкости.

Если разность температур, измеренных до проведения испытания и после него, превышает 0,3 °С, необходимо повторять испытание до тех пор, пока температура образца не установится.

За результат испытания принимают среднеарифметическое результатов двух параллельных определений, допускаемые расхождения между которыми не должны превышать 1 кг/м³ (0,001 г/см³) для ареометров с ценой деления 1 кг/м³ (0,001 г/см³).

6.4 Определение концентрации активного хлора в щелочных растворах.

6.4.1 Оборудование и реактивы:

- весы лабораторные общего назначения, 2-го класса точности по ГОСТ 24104;
- бюретка 2-2-10-0,05 по ГОСТ 20292;
- колба КН-2-250-24/29 по ГОСТ 25336;
- цилиндр 3-25 по ГОСТ 1770;
- стакан СВ 14/8 по ГОСТ 25336;
- пипетка по ГОСТ 20292 вместимостью 10 см³;
- натрий серноватисто-кислый (тиосульфат натрия) по ГОСТ 27068, водный раствор 0,1 N концентрации, приготовленный из фиксаля;
- кислота серная по ГОСТ 4204, водный раствор с массовой долей 10%;
- калий йодистый по ГОСТ 4232, водный раствор с массовой долей 10%;
- вода дистиллированная по ГОСТ 6709 или вода эквивалентной чистоты.

6.4.2 Ход анализа.

В колбу вместимостью 250 см³ вносят 25 см³ рабочего раствора. К анализируемой пробе прибавляют 10 см³ раствора серной кислоты и 10 см³ раствора йодистого калия, перемешивая после прибавления каждого реактива. Колбу закрывают пробкой и выдерживают в темном месте в течение 5 минут, после чего выделившийся йод титруют раствором тиосульфата натрия до светло-желтой окраски, добавляют 1 см³ крахмала и продолжают титровать до полного обесцвечивания.

Массовую долю (концентрация) активного хлора рабочих растворов вычисляется по формуле:

$$C = \frac{V \cdot 0,003545 \cdot 100}{V_1},$$

где С – массовая доля (концентрация) активного хлора в рабочем растворе, %;

V – объем раствора серноватисто-кислого натрия, израсходованного на титрование, см³;

0,003545 – масса активного хлора, соответствующая 1 см³ раствора серноватисто-кислого натрия, г;

V₁ – объем анализируемой пробы, см³.

6.5 Определение концентрации щелочных растворов, содержащих активный хлор.

6.5.1 Оборудование и реактивы:

- бюретка 1-3-2-25-0,1 по ГОСТ 29251;
- пипетка по ГОСТ 20292 вместимостью 10 см³;

- стаканчик СВ-14/18 по ГОСТ 25336;
- воронка В-56-110ТХС по ГОСТ 25336;
- колбы конические вместимостью 150 см³ со шлифованной пробкой по ГОСТ 25336;
- натрий серноватистоокислый (тиосульфат натрия) по ГОСТ 27068, водный раствор 0,1 N концентрации, приготовленный из фиксаля;
- фенолфталеин, индикатор по ГОСТ 4949.1; спиртовой раствор с массовой долей 1%;
- соляная кислота по ГОСТ 3118, раствор концентрации 0,1 моль/дм³;
- вода дистиллированная по ГОСТ 6709 или вода эквивалентной чистоты.

6.5.2 Ход анализа.

Для проведения анализа рабочего раствора средства необходимо внести в колбу для титрования 10 см³ рабочего раствора, добавить в него 10 см³ тиосульфат натрия, перемешать и оставить на 5 мин для удаления остатков гипохлорита натрия. Затем добавить 50-80 см³ воды дистиллированной (по необходимости) 2-3 капли индикатора фенолфталеина и титровать раствором соляной кислоты до обесцвечивания красно-малиновой окраски раствора.

Массовая доля (концентрация) рабочих растворов вычисляется по формуле:

$$C (\%) = V \cdot P,$$

где: C – массовая доля (концентрация) моющего средства в рабочем растворе, %;

P – эмпирический коэффициент;

V – объем 0,1 моль/дм³ (0,1 N) раствора соляной кислоты, затраченной на титрование раствора, см³.

Расчет эмпирического коэффициента

Эмпирический коэффициент пересчета (P) устанавливают при поступлении каждой новой партии средств или предоставляется изготовителем.

Для этого 1 г средства, взвешенного с точностью до 0,0002 г, помещают в мерную колбу на 100 см³, предварительно взвешенную, доводят дистиллированной водой до 100 г и перемешивают до полного растворения. Отбирают пипеткой на 10 см³ полученного точно 1%-ного раствора средства и вносят в плоскодонную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 2-3 капли индикатора фенолфталеина и титруют раствором соляной кислоты с концентрацией C=0,1 моль/ дм³ до обесцвечивания красно-малиновой окраски раствора.

Эмпирический коэффициент вычисляется по формуле:

$$P = \frac{1}{V},$$

где: P – эмпирический коэффициент;

V – объем 0,1 моль/дм³ (0,1 N) раствора соляной кислоты, затраченной на титрование раствора, см³.