



[Водоочистительных средств и оборудования](#)

Перекись водорода (H₂O₂) — 50% раствор.

Синонимы: Пероксид водорода, гидропероксид, водорода диоксид, пергидроль.

Спецификация

- Массовая доля пероксида водорода, не менее 50%
- Стабильность, не менее 98%
- Осадок после выпаривания, не более 0,05%
- Массовая доля свободной кислоты, не более 0,03%
- Ph (20 C) не более 2,0

Перекись водорода (пероксид водорода), H₂O₂ — простейший представитель пероксидов. Бесцветная жидкость с «металлическим» вкусом, неограниченно растворимая в воде, спирте и эфире. Концентрированные водные растворы взрывоопасны. Пероксид водорода является хорошим растворителем. Из воды выделяется в виде неустойчивого кристаллогидрата H₂O₂•2H₂O.

Разлагается на кислород и воду при нагревании, под действием ультрафиолетового излучения, а также в присутствии ионов переходных металлов и серебра: $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

Пероксид водорода обладает сильными окислительными, а также восстановительными свойствами. Он окисляет нитриты в нитраты, выделяет иод из иодидов металлов, расщепляет ненасыщенные соединения по месту двойных связей. При действии сильных окислителей H₂O₂ проявляет восстановительные свойства, выделяя свободный кислород.

Получение

- Пероксид водорода получают в промышленности по реакции с участием органических веществ, в частности, каталитическим окислением изопропилового спирта: $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{OH}) + \text{O}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{C}(\text{O})\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}_2$. Ценным побочным продуктом этой реакции является ацетон.
- В лабораторных условиях для получения пероксида водорода используют реакцию $\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2 + \text{BaSO}_4$. Концентрирование и очистку



пероксида водорода проводят осторожной перегонкой.

Применение

Благодаря своим сильным окислительным свойствам перекись водорода 50% (пероксид водорода), H₂O₂ нашла широкое применение в быту и в промышленности, где используется, например:

- как отбеливатель на текстильном производстве и при изготовлении бумаги.
- в качестве окислителя при производстве топлива,
- в аналитической химии, в медицине, растворы пероксида водорода применяются как антисептическое средство,
- в качестве пенообразователя при производстве пористых материалов,
- в производстве дезинфицирующих и отбеливающих средств,
- в сельском хозяйстве в растениеводстве для обработки семян, силоса, почвы, в животноводстве для применения в инкубаторах, стерилизации животных;
- в пищевой промышленности растворы пероксида водорода применяются для дезинфекции технологических поверхностей оборудования, непосредственно соприкасающихся с продукцией. Кроме того, на предприятиях по производству молочной продукции, соков, растворы перекиси водорода используются для дезинфекции упаковки и др.

Опасность применения

Несмотря на то, что пероксид водорода не токсичен, его концентрированные растворы при попадании на кожу, слизистые оболочки и в дыхательные пути вызывают ожоги. В больших концентрациях недостаточно чистый пероксид водорода может быть взрывоопасен.

Опасен при приёме внутрь концентрированных растворов. Вызывает выраженные деструктивные изменения, сходные с действиями щелочей. Летальная доза 30%-го раствора пероксида водорода (пергидроля) — 50—100 мл.

Техническая консультация

Характеристики

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



Перекись водорода H₂O₂ водный раствор 50%

Массовая доля пероксида водорода, не менее	50.0%
Химическая формула	H ₂ O ₂
Синоним	Пероксид водорода, гидропероксид, водорода диоксид, пергидроль
Международное название	HYDROGEN PEROXIDE
Внешний вид	прозрачная бесцветная жидкость
Фасовка	канистры, 25 кг
Условия хранения	в сухом, хорошо проветриваемом помещении
Стабильность, не менее	98.0%
Осадок после выпаривания, не более	0.05%
Массовая доля свободной кислоты, не более	0.03%
Ph (20 C)	не более 2,0
CAS No	7722-84-1
Квалификация	Имп.

По вопросам приобретения Перекись водорода H₂O₂ водный раствор 50% и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам:

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов