



## КАРБОНАТ ЦИНКА

### Общая характеристика карбоната цинка

**Синонимы:** соль цинка и угольной кислоты,  $ZnCO_3$

Существует в виде белых ромбовидных кристаллов или аморфного порошка. Вещество без запаха и вкуса. Карбонат цинка является химически стабильным, нерастворимым в воде источником цинка, который может быть легко преобразован в другие соединения цинка, такие как оксид при нагревании (прокаливание):



Растворим в разбавленной соляной и уксусной кислоте.

### Получение карбоната цинка

В природе существует в виде минерала – смитсонита (шпат цинка), который произошел как вторичный минерал в результате выветривания или окисления цинкосодержащих рудных месторождений.

Один из основных способов получения карбоната цинка – это высокотемпературное воздействие на руду. Недостатком является большой расход энергии и низкое качество продукта.

Существует другой способ получения карбоната цинка. Его получают результате взаимодействия аммиака и оксида цинка.

### Применение карбоната цинка

Карбонат цинка используется в качестве поглотителя в водной основе бурового раствора в нефтескважинах.

Карбонат цинка используется для удаления сульфидов из водных растворов. Он реагирует на растворимый осадок в виде нерастворимых сульфидов цинка. Реакция может происходить в широком диапазоне pH, в том числе и щелочных и кислых средах.

Используется в качестве поглотителя сероводорода из-за его высокой удельной поверхности. Применяется также как несгораемый наполнитель в пластмассах.

В качестве основного сырья для десульфураторов нефтяной, химической промышленности, удобрений и других химических продуктах.

Карбонат цинка используется как пигмент в керамике и красильной промышленности, в производстве шампуней.



Сверхчистый карбонат цинка применяется в прозрачных / полупрозрачных резиновых смесях. Используется как вяжущее вещество в латексных изделиях, химической медицине. Это типичный фунгицид и антисептическое средство, что позволяет использовать его в средствах личной гигиены и в домашнем хозяйстве.

### Примечание

Может вызывать раздражение кожных покровов, слизистых дыхательных путей, желудочно-кишечного тракта, вызывая тошноту, рвоту и диарею. Работать с веществом необходимо используя индивидуальные средства защиты.

Условия хранения: хранить в темном проветриваемом помещении в герметичных контейнерах.

### Техническая консультация

### Характеристики карбоната цинка

Характеристики	Показатели
CAS — номер	3486-35-9
Молекулярная формула	ZnCO <sub>3</sub>
Молекулярный вес, г/моль	125,38
Плотность, г/см <sup>3</sup>	4,44
Температура плавления, °C	300
Растворимость в воде (КТ), г/л	



## **ХЛОРИД ЦИНКА**

### **Продажа хлорида цинка**

Купить хлорид цинка вы можете в нашей компании, здесь мы гарантируем не только высокое качество приобретаемого сырья. Всем клиентам нравится и цена, которая может еще снижаться за счет скидок, бонусов и партнерских отношений с постоянными клиентами. Быстрая доставка при помощи любого разрешенного для данного химического вещества транспорта, четкая работа склада и грамотная логистика.

### **Производство**

Современная промышленность получает хлорид цинка путем воздействия такой жидкости, как соляная кислота, на руду, которая предварительно подверглась обжигу. Другим твердым компонентом реакции может стать сырье с достаточно высоким содержанием цинка. Чтобы получить твердый хлорид цинка, используется воздействие потока газа на гранулированный элемент в чистом виде при температуре в четыреста двадцать градусов.

### **Внешний вид**

По внешнему виду хлорид цинка представляет собой твердые кристаллы, бесцветные и гигроскопичные, которые могут растворяться при помощи эфира, этанола, глицерина, ацетона. При помощи раствора хлорида цинка в воде можно растворить целлюлозу, шелк и крахмал, поэтому такая жидкость является Льюисовой кислотой со средней силой.

### **Применение**

Применение хлорида цинка основано на свойствах химического вещества, поэтому его используют в качестве осушающего средства, огнезащитной пропитки ткани и картона, огнестойкой пены, как антисептическую пропитку натуральной древесины для различных целей. На промышленном уровне хлорид цинка нашел применение при производстве фибры, изготовлении ванилина, цианида цинка, различного вида красителей для хлопковых изделий. Кроме этого тяжелые отрасли промышленности используют данное вещество в качестве очистителя нефтепродуктов, для производства алюминия, как средство для пайки и флюс для очистки перед этим процессом, оцинкования и подготовки изделий из металла к хромированию, при изготовлении гальванических батарей и гальванических покрытий. На лабораторном уровне хлорид цинка используется в процессе органического синтеза: алкилирование, ацилирование по Фриделю-Крафтсу и катализ процессов.

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



### **Транспортировка**

Для транспортировки и хранения хлорида цинка используют упаковки в виде барабанов и бочек, при этом разрешается перевозка любым видом транспорта с крытым фургоном. Для хранения используются крытые складские помещения, при этом могут использоваться любые герметичные стальные емкости.

### **Техника безопасности**

При работе с хлоридом цинка требуется использование индивидуальных средств защиты, предохранение органов дыхания.

### **Влияние на организм**

Очень опасен хлорид цинка для человека, на открытой коже оставляет ожоги и язвы, а дыхание парами может вызвать проблемы с легкими и химический ожог.

По вопросам приобретения продукции: **карбонат цинка, хлорид цинка** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: