

НЕБОЛЬШАЯ ПРЕДЪИСТОРИЯ.

Около года назад обратил внимание, что в пачке с обыкновенной солью присутствует некая, дескать "противослёживающая добавка" **E-536**. В то время я уже следил за своим питанием, но на соль как то не обращал внимания. А тут на тебе.

Попробовал найти без этой добаки, но
НИ В ОДНОМ МАГАЗИНЕ ГОРОДА НЕ НАШЁЛ!!!

Заподозрив неладное, взял мешок крупной морской соли и перемалывая её на блэндэре мы стали употреблять её в пищу. В то время не вдавался в подробности что это за добавка (тогда у меня не было интернета), и как то все благополучно забылось.

E-536 (E-536) Ферроцианид калия

Классификация

Название: **E-536 (E-536) Ферроцианид калия**

Тип: **Пищевая добавка**

Категория: **Эмульгаторы**

Воздействие на организм: **Нет данных**

Описание группы: **Эмульгаторы**

Добавки с индексом (E-500 -

E-599) создают однородную смесь из несмешиваемых в природе веществ, таких как вода и масло, вода и жир.

Описание

Ферроцианид калия зарегистрирован в качестве пищевой добавки **E-536**, препятствующей слёживанию и комкованию продуктов.

В чистом виде ферроцианид калия токсичное вещество.

Само

вещество (ферроцианид калия) токсично и, кроме того, никогда химический продукт чистым не бывает. Т.е при производстве **E-536** образуются дополнительные цианиды, включая синильную кислоту (в зависимости от способа получения **E-536**). Данных о результатах биотестов, о характере поведения вещества при варке, жарке и других способах обработки нет.

Применение

Ферроцианид калия E-536 в основном находит применение в качестве добавки, препятствующей комкованию и слеживанию поваренной соли (особенно соли мелкого помола).

Применяется при производстве колбас (при его применении образуется белый налёт на колбасной оболочке).

Ферроцианид калия применяют в пищевой промышленности при изготовлении пигментов, крашении шёлка, в производстве цианистых соединений, ферритов, цветной бумаги, как компонент ингибирующих покрытий и при цианировании сталей, для выделения и утилизации радиоактивного цезия.

Может использоваться для получения синильной кислоты.

Источник <http://radosvet.net>

{jcomments on}