

Условия гарантии

Любая сталь содержит в своем сплаве железо, которое окисляется при взаимодействии с кислородом, этот процесс и приводит к появлению ржавчины.

Почему же нержавеющая сталь не ржавеет? А секрет в содержании в ее сплаве Хрома. Хрома в составе должно быть не менее 13%, в стали Aisi304, которую мы используем его не менее 18%. Хром быстрее вступает в реакцию с кислородом, чем железо и образует на поверхности металла невидимую пленку оксида хрома (Cr_2O_3). Это и есть тот самый защитный слой, который препятствует проникновению кислорода и не дает железу окисляться, т.е. ржаветь. И, что крайне важно – этот слой самовосстанавливающийся.

Запрещается:

1. Использовать моющие средства содержащие ХЛОР и его производные.
2. Использовать для очистки металлические губки и другие подручные средства из металла.
3. Хранить изделия из нержавеющей стали в прямом контакте с изделиями из черных металлов.
4. Использовать воду с большим содержанием хлора, а так же железа, которое может оставлять ржавые подтеки на изделиях из нержавеющей стали.

Уход за изделием из нержавеющей стали

1. Рекомендуется использовать моющие и чистящие средства с пометкой «Для нержавеющей стали», а так же для удаления пятен использовать мыльный раствор или органические растворители: спирт и метиловый спирт. После удаления пятен поверхность необходимо промыть и вытереть насухо.
2. Первичная ржавчина, образовавшаяся на нержавеющей стали, может быть удалена пластиковым ершиком и промывкой водой. Удаление более выраженной ржавчины с поверхности нержавеющей стали можно выполнить шлифовкой и полировкой обычной нейлоновой губкой. После удаления ржавчины поверхность необходимо промыть и вытереть насухо.
3. После механического повреждения поверхности нержавеющей стали необходимо промыть изделие водой и вытереть насухо и оставить на пару дней в сухом месте. Этого времени хватит для восстановления защитного слоя.

При соблюдении выше описанных правил, изделие из нержавеющей стали прослужит Вам практически вечно!