

5 | LIMPIEZA DE ÓXIDO



¿Porqué se oxida el hierro cuando está expuesto a la humedad?

El hierro es un elemento químico y es también el cuarto metal más abundante en la corteza terrestre. Aunque se encuentre en muy pocas proporciones en nuestro organismo, es esencial para la vida. Es, además, muy importante para el transporte de oxígeno y el proceso de respiración celular.

El proceso de oxidación es en realidad una reacción química de tipo REDOX (oxidación-reducción), en la que hay una sustancia que pierde electrones (y se oxida) y otra que los gana (y se reduce). El agente reductor es el elemento que aporta electrones y el agente que los recibe y los gana se considera oxidante.

El ejemplo lo podemos encontrar en cualquier objeto de hierro expuesto a la humedad y el aire. Pasado un tiempo se habrá formado óxido de hierro en la superficie y diremos que se ha oxidado. Cuanto más expuesto esté el acero a un ambiente húmedo y con oxígeno más rápidamente se dará la reacción química REDOX.

Eliminar las manchas de óxido con pulimento metálico.

Aunque no es lo habitual, en ambientes donde la humedad es muy elevada, pueden aparecer pequeñas manchas de óxido sobre la superficie del radiador toallero, que son muy fáciles de eliminar.

- 1 La solución más rápida de quitar las manchas de óxido es aplicar pulimento para cromo, un producto de calidad las eliminará fácil y rápidamente.



- 2 Limpia la superficie con agua y jabón. Antes de quitar las manchas de óxido asegúrate que la superficie está limpia, esto te ayudará a ver y llegar mejor al óxido, utiliza un paño, gamuza o esponja con agua jabonosa.



- 3 Aplica el pulimento para cromo en la zona oxidada. Aplica el producto sobre la zona afectada, cubriéndola por completo.



- 4 Aclara la zona con agua limpia y sécala por completo.

