

¿Por que la Coca Cola limpia óxido?

Las bebidas de cola contienen sustancias ácidas, como el ácido fosfórico, que al entrar en contacto con el metal reaccionan con el oxígeno. De este modo, el ácido ayuda a eliminar los átomos de este gas y, por tanto, a eliminar la corrosión.

Como se puede apreciar, no es más que una reacción ácido-base en la que el óxido metálico actúa como base.

El ácido fosfórico también funciona muy bien con el cromo y por ello se ha llegado a usar para mantener las bicicletas muy brillantes (o las rejillas de un camión o las sillas del jardín...).

Lógicamente, el fosfórico puro sería más efectivo, aunque podría tener otros efectos secundarios. En la práctica se le utiliza en forma de gel para poder ser aplicado cómodamente, incluso en superficies verticales.

