

7.2 - Outros tratamentos para metais (em construção)

Anodização do cobre e latão

O cobre ganha um revestimento negro se for anodizado em um eletrólito feito com cerca de 100g de soda cáustica (NaOH) por litro de água. Para que ocorra a anodização, o banho deve ser aquecido entre 82 e 99°C. .

Figura 2.1

Esta anodização não é tão protetora como a do alumínio e, além disso, os resultados podem variar bastante dependendo da concentração do eletrólito e da corrente utilizada. Utilizando soda cáustica e uma corrente de cerca de 10mA/cm², foi obtida uma camada escura semi-transparente e bastante resistente.

Utilizando como eletrólito uma solução de hidróxido de potássio e aplicando uma corrente de cerca de 70mA/cm², foi obtida uma camada negra, mas sem muita aderência.

Um eletrólito feito com uma colher de chá de bicarbonato de sódio em 100ml de água resultou em uma camada azul sobre o cobre quando a corrente aplicada foi de 10mA/cm². Esta camada passa a cinza-escuro sob correntes maiores.

Esta anodização também funciona com latão, mas os resultados dependem da composição da liga.

[informações não testadas]

Escurecimento do aço comum

O aço comum, depois de bem limpo e livre de óleos e graxas é imerso em uma solução de 3 gramas de tiosulfato de sódio (fixador fotográfico) em um litro de água destilada aquecida a 90°C. Ocorre um escurecimento lento

Figura 2.1

AVISO:

Este texto é uma leitura proporcionada por www.centelhas.com.br. Seu conteúdo, assim como todo o conteúdo do site, é propriedade intelectual do autor e não pode ser copiado ou modificado sem sua autorização. Não é autorizado o uso comercial deste trabalho. Entretanto, é permitido o download e a distribuição deste arquivo sem modificações para uso pessoal.

Nem o autor nem os administradores do site assumem qualquer responsabilidade sobre o uso das informações deste texto. Muitos precedimentos aqui descritos são potencialmente perigosos. A execução de qualquer destes

procedimentos não deve ser tentada por quem não tem o conhecimento e a habilidade necessária. Este texto é um trabalho em desenvolvimento e pode conter erros e lacunas. Verifique no site a existência de versões mais atualizadas.