

¿Por qué se empañan los metales? Dependiendo de las propiedades químicas de cada metal, pueden reaccionar con componentes naturales o sintéticos. Los climas de alta humedad, la limpieza inadecuada o la exposición a ciertos productos químicos pueden acelerar el proceso de deslustre (tonificación) u oxidación de tus monedas/lingotes. Este proceso puede ser más rápido o más lento dependiendo del acabado de tu lingote/moneda. Sin embargo, la mayoría de las veces no afectará su valor intrínseco, pero puede resultar más difícil negociar tus lingotes en el mercado. (Ejemplo supuesto rayajo en moneda Robin Hood)

VEAMOS LAS PROPIEDADES QUÍMICAS DE CADA METAL:

Oro: difícil de empañar porque es químicamente inerte. El oro mantiene sus propiedades químicas y físicas y no se oxida en condiciones normales; se disuelve con el nitroclorhídrico, que no se encuentra fácilmente. Aunque es resistente a los arañazos y rayones, es un metal blando, por lo que es posible abollar el lingote si se deja caer sobre una superficie dura o desde una distancia considerable.

En su forma actual, no es posible destruir el oro a nivel molecular con ninguna sustancia natural en la tierra. El oro puro es prácticamente indestructible. No se corroerá, oxidará ni empañará, y el fuego no puede destruirlo. Es por eso que todo el oro extraído de la tierra todavía se derrite, se vuelve a derretir y se usa una y otra vez. Un gran ejemplo de esto es la Casa de la Moneda de Perth en Australia, que produce conocidas monedas en inversión de oro y plata. Organizan un vertido público de oro varias veces al día. Desde 1993, han fundido y refundido la misma barra de oro más de 65.000 veces. Durante todo este tiempo, nada del oro refundido se ha destruido de forma irrecuperable.

La única forma en que el oro podría realmente destruirse es a través de reacciones nucleares. Sin embargo, existe una forma de disolver el oro usando "Aqua Regia", que es una mezcla de ácidos clorhídrico y nítrico. Aun así, esto no significa que el oro se destruya después de la exposición. Después de disolverse, existe como partículas de oro en una forma más dispersa.

Plata: se oxida en condiciones normales. Este metal es fácil de empañar y rayar, por lo que requiere un poco más de cuidado que el oro. Es susceptible al sulfuro de hidrógeno que se puede encontrar en combustibles fósiles, alimentos (cebolla, huevos), pintura, caucho y látex, pero también está presente de forma natural en el aire.

En caso de que realmente necesites sostener tus monedas/lingotes, asegúrate de usar guantes de algodón suaves, limpios y sin pelusa porque las huellas dactilares, que pueden contener los aceites naturales de tu piel o humectantes de manos, pueden ser corrosivas para tu metal precioso.

Nunca usar:

- **Guantes de látex o plástico:** estos tipos de guantes están recubiertos con polvos o lubricantes que pueden dañar tus preciosos lingotes.
- **Pinzas de plástico:** pueden rayar o dañar tus lingotes o monedas.

LIMPIEZA DE BARRAS, RONDAS Y MONEDAS

Como se mencionó en el párrafo anterior, debes evitar manipular barras o monedas a menos que sea necesario. **La limpieza rigurosa es un error famoso:** al limpiar tus metales preciosos, no mejorará su valor ni su condición. Los intentos de proteger la calidad de tus lingotes solo acelerarán el deterioro del metal. **Limpiar una moneda o una barra puede dañar su estado** y, por lo tanto, disminuir su valor. Los coleccionistas prefieren una pieza de lingotes empañada y bien conservada a una que se limpió incorrectamente.

ALMACENAMIENTO

No opte por almacenar monedas en ningún recipiente, funda o bolsa de plástico o PVC, ya que liberan gases ácidos que pueden contribuir a la corrosión de ciertos metales.

Para la mayoría de las monedas, el mejor **almacenamiento de monedas** es el "**flip**" de **Mylar**, un soporte de cartón forrado con Mylar, tiene un círculo cortado en el medio, cubierto con esta forma especial de una lámina de plástico resistente al calor.

