# Materiales. Los materiales metálicos IV.

1. ¿Cuál es el color del oro?

a) Blanco grisáceo.

b) Plateado.

c) Rojo brillante.

d) Dorado.

1. ¿Qué porcentaje del oro se utiliza en joyería o como inversión?

a) 50%.

b) 90%.

c) 30%.

d) 70%.

1. ¿Qué propiedad del oro lo hace adecuado para cubrir contactos eléctricos?

a) Color dorado

b) Mal conductor eléctrico y muy resistente a la oxidación.

c) Buen conductor eléctrico y poco resistente a la oxidación.

d) Buen conductor eléctrico y muy resistente a la oxidación.

1. ¿De qué color es el platino?

a) Plateado.

b) Dorado.

c) Blanco grisáceo.

d) Rojo brillante.

1. ¿En qué se emplea el platino?

a) Joyería, contactos eléctricos, empastes, catalizadores.

b) Aplicaciones industriales, reflector de luz, inversión.

c) Cubrir contactos eléctricos, cables eléctricos, reflector de luz.

d) Empastes, reflector de luz, inversión.

1. ¿Cuál es el color del rodio?

a) Dorado.

b) Plateado brillante.

c) Blanco plateado.

d) Blanco grisáceo.

1. ¿Para qué se utiliza el rodio?

a) Cubrir contactos eléctricos, cables eléctricos, reflector de luz.

b) Como catalizador de óxidos nitrosos en automóviles.

c) Joyería, contactos eléctricos, empastes.

d) Reflector de luz en cristales, inversión.

1. ¿Por qué el precio del rodio se ha elevado tanto?

a) No tiene sustituto como catalizador de óxidos nitrosos.

b) Por su baja conductividad eléctrica.

c) Es el metal precioso más antiguo.

d) Por su color dorado y su brillo.

1. ¿Cuál es el metal más barato?

a) Zinc.

b) Aluminio.

c) Plomo.

d) Acero.

1. ¿Cuál es el metal más caro?

a) Platino.

b) Oro.

c) Rodio.

d) Plata.

1. ¿Cuál es el metal más caro usado para cables eléctricos?

a) Aluminio.

b) Acero.

c) Cobre.

d) Plomo.

1. ¿Cuáles son los metales más baratos usados para cables eléctricos?

a) Oro y plata.

b) Acero y Aluminio.

c) Cobre y Estaño.

d) Níquel y Cobalto.

1. ¿Qué precio tiene el titanio en comparación con el acero?

a) El titanio tiene un precio más de 20 veces más caro que el acero.

b) El titanio tiene un precio más de 50 veces más caro que el acero.

c) El titanio tiene un precio menor que el del acero.

d) El titanio tiene un precio más de 100 veces más caro que el acero.

1. ¿Qué tipo de metal es el acero?

a) Metal pesado.

b) Aleación ferrosa.

c) Aleación de cobre.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es la fundición?

a) Metal pesado.

b) Metal ligero.

c) Aleación ferrosa.

d) Aleación de cobre.

1. ¿Qué tipo de metal es el bronce?

a) Metal pesado.

b) Aleación de cobre.

c) Metal ligero.

d) Aleación ferrosa.

1. ¿Qué tipo de metal es el latón?

a) Metal pesado.

b) Aleación ferrosa.

c) Aleación de cobre.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es el aluminio?

a) Metal pesado.

b) Metal ligero.

c) Aleación ferrosa.

d) Aleación de cobre.

1. ¿Qué tipo de metal es el titanio?

a) Aleación de cobre.

b) Metal ligero.

c) Metal pesado.

d) Aleación ferrosa.

1. ¿Qué tipo de metal es el plomo?

a) Aleación de cobre.

b) Metal pesado.

c) Aleación ferrosa.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es el plomo?

a) Aleación de cobre.

b) Aleación ferrosa.

c) Metal pesado.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es el mercurio?

a) Metal ligero.

b) Metal pesado.

c) Aleación de cobre.

d) Aleación ferrosa.

1. ¿Qué tipo de metal es el estaño?

a) Aleación de cobre.

b) Metal pesado.

c) Metal ligero.

d) Metal noble.

1. ¿Qué tipo de metal es el cromo?

a) Aleación de cobre.

b) Metal pesado.

c) Metal noble.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es el níquel?

a) Aleación de cobre.

b) Metal ligero.

c) Metal pesado.

d) Metal noble.

1. ¿Qué tipo de metal es el cadmio?

a) Metal noble.

b) Metal pesado.

c) Aleación de cobre.

d) Metal ligero.

1. ¿Qué tipo de metal es el oro?

a) Metal noble.

b) Metal ligero.

c) Metal pesado.

d) Aleación de cobre.

1. ¿Qué tipo de metal es el platino?

a) Metal ligero.

b) Metal noble.

c) Metal pesado.

d) Aleación de cobre.

1. ¿Qué tipo de metal es el rodio?

a) Metal ligero.

b) Metal pesado.

c) Metal noble.

d) Aleación de cobre.