

ELEMENTOS QUÍMICOS QUE CONTIENE LA COMPUTADORA

Silicio: Representa entre el 10% y el 20% de la masa de una computadora promedio.

Plomo: En una computadora portátil, el plomo representa el 0,008% del peso total (unos 0,2 g), y en una computadora de escritorio representa el 0,015% del peso total (unos 1,5 g).

Cobre: Una tonelada métrica de circuitos impresos contiene entre 160 y 210 kilogramos de cobre, lo que equivale a un porcentaje de 16% a 21% de cobre en peso.

Estaño: En una computadora portátil, el estaño representa el 0,004% del peso total (unos 0,1 g), y en una computadora de escritorio representa el 0,005% del peso total (unos 0,5 g).

Hierro: En una computadora portátil, el hierro representa el 0,5% del peso total (unos 12,5 g), y en una computadora de escritorio representa el 0,7% del peso total (unos 70 g).

Oro: En una computadora portátil, el oro representa el 0,008% del peso total (unos 0,2 g), y en una computadora de escritorio representa el 0,015% del peso total (unos 1,5 g).

Aluminio: En una computadora portátil, el aluminio representa el 23% del peso total (unos 575 g), y en una computadora de escritorio representa el 18% del peso total (unos 1800 g).

LAS PROPIEDADES DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS QUE CONTIENEN LAS COMPUTADORAS.

“

Silicio:
- Símbolo: Si.
- Baja reactividad química.
- Puede formar compuestos con varios elementos.
- Utilizado en fotografía, medicina y electrónica.

”

Cobre:

- Símbolo: Cu.
- Cuatro estados de oxidación comunes.
- Metal de transición.
- Se oxida y forma capas de óxido y carbonato cúprico.

Aluminio:

- Metal ligero y versátil.
- Buen conductor de electricidad y calor.
- Alta resistencia a la corrosión y oxidación.
- Utilizado en carcasa, disipador de calor y obleas de silicio.

“

Plomo:

- Símbolo: Pb.
- Inerte y de baja reactividad química.
- Puede formar compuestos con otros elementos.
- Utilizado en fotografía, medicina y electrónica.

”

“

Hierro:
- Símbolo: Fe.
- Baja reactividad química.
- Puede formar compuestos con otros elementos.
- Utilizado en fotografía, medicina y electrónica.

”

Oro:

- Símbolo: Au.
- Inerte y de baja reactividad química.
- Puede formar compuestos con otros elementos.
- Utilizado en fotografía, medicina y electrónica.

“

Estaño:

- Metal de color blanco plateado.
- Punto de fusión bajo.
- Resistente a la corrosión por agua y aire.
- Puede formar aleaciones para mejorar propiedades mecánicas o eléctricas.

”



Plomo :Puede causar daños en el sistema nervioso, el cerebro, los riñones, el hígado, la sangre y los huesos, con síntomas como dolor de cabeza, anemia, fatiga, entre otros.

Carbono: Puede formar compuestos tóxicos como el monóxido de carbono y el dióxido de carbono, que pueden causar asfixia, mareos, debilidad, acidosis, entre otros.

Germanio: Utilizado en la fabricación de semiconductores y fibras ópticas, puede ser tóxico si se ingiere en grandes cantidades, con efectos adversos como daño renal, hepático, entre otros.

QUÉ TIPO DE AFECTACIÓN SUFRE EL CUERPO HUMANO AL ESTAR EN CONTACTO DIRECTO CON LOS ELEMENTOS QUÍMICOS.

Hierro: Es esencial para el cuerpo pero el exceso puede causar hemocromatosis, con acumulación de hierro en los órganos y daño asociado.

Silicio: La inhalación de sus compuestos puede causar silicosis, una enfermedad pulmonar con síntomas como tos, dificultad para respirar, fiebre, entre otros.

PVC: Puede contener aditivos tóxicos y su exposición puede causar irritación de la piel, asma, alergias, cáncer, entre otros.

Oro: Tiene propiedades antibacterianas y antiinflamatorias, pero puede causar reacciones alérgicas, dermatitis, entre otros.

Cobre: Es esencial para el cuerpo, pero el exceso puede causar intoxicación con síntomas como vómitos, diarrea, anemia, entre otros.

Plata: Utilizada en joyería y medicina, puede causar argiria, una condición caracterizada por la coloración azul o gris de la piel, entre otros.