



COBRE

Etimología:

Del latín *cuprum*, y éste del griego Kypros, nombre de la isla de Chipre, donde se obtenía en abundancia.

Fórmula química:

Cu. El cobre nativo suele contener pequeñas cantidades de [Plata](#), Bismuto, Arsénico y [Antimonio](#).

Propiedades físicas:

Sistema: Cúbico. **Hábito:** raramente se presenta en cristales bien formados; generalmente en masas y placas. **Dureza:** 2,5 a 3. **Densidad:** 8,9. Es un metal de color rojo, blando, dúctil y maleable. **Raya:** rojo cobre brillante. **Brillo:** metálico. Peso atómico: 63,54.

Número atómico: 29. **Fractura:** Ganchuda.

Descripción:

El cobre posee gran conductividad de calor y de electricidad, se disuelve en el ácido nítrico formando ácido cúprico y no desplaza el hidrógeno de los ácidos. Se presenta en la corteza terrestre como metal libre o en forma de compuestos (sulfuros, óxidos, etc.). El cobre se reduce bastante bien de sus disoluciones en cuanto éstas se ponen en contacto con metales innobles o sustancias orgánicas. De ambos procesos solamente el segundo tiene alguna importancia para los criaderos naturales; el primero ocurre cuando, de intento o fortuitamente, entran reacción con minerales de Hierro con las aguas de las minas cargadas de sulfato de cobre (cobre de cementación).

NIBCO