

Metalle Eigenschaften und Verwendung



Eigenschaften:

Die meisten Metalle sind _____, wenige sind flüssig wie zum Beispiel Quecksilber. Daraus leitet sich eine große _____ der Schmelz- und Siedetemperaturen ab.

_____ hat eine Schmelztemperatur von $-38,8^{\circ}\text{C}$ während _____ eine Schmelztemperatur von 3422°C aufweist. Weil die frei beweglichen Elektronen in der Lage sind, fast die gesamte elektromagnetische Strahlung zu reflektieren, kann kaum _____ in ein Metall eintreten. Dieselbe Eigenschaft führt zum _____, deshalb funktionieren glatte Metallflächen wie Spiegel. Weiters ermöglichen die frei beweglichen Elektronen die gute elektronische und thermische _____
Die gute _____ (Duktilität) von Metallen ermöglicht die Verarbeitung zu Werkstücken.

Verwendung:

Metalle finden seit Beginn der Zivilisation vielfältige Anwendungen als _____ Für die Herstellung von elektrischen Leitungen wird reines _____ oder Aluminium verwendet.
Sonst werden Metalle nur in Form von _____ benutzt.
Besonders wichtige Metalle hinsichtlich der industriellen Verwendung sind _____, Eisen, Titan, Zink und Zinn. Hinsichtlich der Verarbeitung zu Schmuck und als Wertanlage sind _____, Silber und Platin zu nennen.

Lösungen: [Tags/Metalle/Metalle – die 4 Eigenschaften](#) ©www.mein-lernen.at