
4.1 Physikalische Eigenschaften

Die physikalischen Eigenschaften sind auch in dieser Gruppe mit nur wenigen Ausnahmen regelmäßig nach steigender Atommasse abgestuft. In Analogie zu den Nachbar-Elementen der zehnten Nebengruppe nimmt vom Kupfer zum Gold nur die Dichte zu, während Schmelzpunkte und -wärmen sowie Siedepunkte und Verdampfungswärmen auf ungefähr konstantem Niveau verbleiben. Die chemische Reaktionsfähigkeit geht vom Kupfer zum Gold deutlich zurück.

4.2 Chemische Eigenschaften

Die Elemente der Kupfergruppe sind nur wenig reaktionsfähig (Kupfer) oder sogar sehr reaktionsträge (Silber und Gold), auch wenn einige andere Metalle wie Iridium noch wesentlich widerstandsfähiger sind. Silber und Gold sind in den meisten Säuren unlöslich, Kupfer ist in dieser Hinsicht reaktionsfähiger. Namentlich Silber und Gold reagieren meist nur unter Anwendung drastischer Methoden, auch mit reaktiven Nichtmetallen (Halogene, Sauerstoff) erfolgt erst bei hoher Temperatur eine Umsetzung.