

# ■ Kohlenstoffgruppe Eigenschaften Ü1



[Lösung](#)

©www.mein-lernen.at

Die Elemente der Kohlenstoffgruppe ist in drei Bereiche N\_\_\_\_\_,  
Ha\_\_\_\_\_ und M\_\_\_\_\_ zu trennen, voraus  
sich jeweils sehr unterschiedliche Eigenschaften ergeben.

## a) Nichtmetall: Kohlenstoff

Elementarer Kohlenstoff kommt in den kristallinen Formen

D\_\_\_\_\_ und G\_\_\_\_\_ vor.

Seine Dichte beträgt \_\_\_\_\_ g/cm<sup>3</sup> bei Diamanten und \_\_\_\_\_ g/cm<sup>3</sup> bei  
Grafit.

Während Grafit einer der w\_\_\_\_\_ Stoffe ist, ist Diamant eines  
der h\_\_\_\_\_ Stoffe.

Kohlenstoff in elementarer Form ist in Wasser, verdünnten Säuren, Basen  
und organischen Lösungsmittel u\_\_\_\_\_.

Die Anzahl der Kohlenstoffverbindungen ist g\_\_\_\_\_ als die  
Gesamtheit der Verbindungen, die o\_\_\_\_\_ Kohlenstoff gebildet  
werden.