

# Kohlenstoffgruppe Eigenschaften Ü2



[Lösung](#) ©www.mein-lernen.at

Silicium ist ein h\_\_\_\_\_ und spröder Feststoff von dunkelgrauer, glänzender Farbe.

Es ist ein H\_\_\_\_\_, weil sich erst bei höheren Temperaturen Elektronen lösen.

Silicium ist wenig r\_\_\_\_\_ und reagiert erst bei hohen Temperaturen mit Stickstoff, Kohlenstoff etc.

Das Element Germanium wiederum zeigt als einer von wenigen Stoffen eine D\_\_\_\_\_.

Seine Dichte in festem Zustand ist n\_\_\_\_\_ als in flüssigem. Während es in kompakter Form nicht brennbar ist, ist es in Pulverform leicht e\_\_\_\_\_.

## c) Metalle: Zinn, Blei und Flerovium

Die Dichte von Zinn beträgt \_\_\_\_\_ g/cm<sup>3</sup>.

Der Schmelzpunkt, für das Element mit der Ordnungszahl \_\_\_\_\_, liegt bei 232°C, der Siedepunkt bei 2.430°C.

Blei, ein u\_\_\_\_\_ Metall, ist ein chemisches Element mit der Ordnungszahl \_\_\_\_\_.

Der Schmelzpunkt des giftigen Sch\_\_\_\_\_ mit der Dichte von \_\_\_\_\_ g/cm<sup>3</sup> liegt bei 327,5°C.