

# Wolfram

Aufgabennummer: B\_104

Technologieeinsatz:

möglich ☒

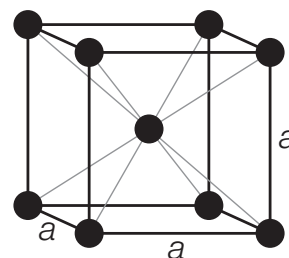
erforderlich ☐

Wolfram ist ein wegen seines hohen Schmelzpunktes und seiner technisch interessanten Verbindungen zu einem unverzichtbaren Teil unseres Alltags geworden.

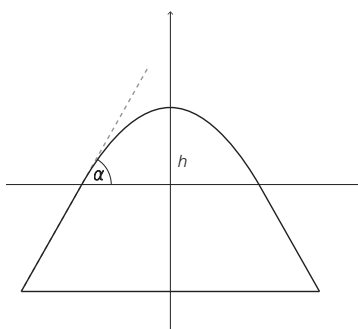
- a) Das Metall Wolfram kristallisiert in einem kubisch raumzentrierten Kristallgitter. Die Atommasse beträgt 183,85 Units (u). Der Atomradius  $r$  beträgt 137 Pikometer ( $\text{pm} = 10^{-12} \text{ m}$ ). *Hinweis: Beachten Sie, dass die Atome an den Ecken der Elementarzelle nicht voll zu dieser Elementarzelle zählen.*

– Berechnen Sie die Kantenlänge  $a$  der abgebildeten Elementarzelle. Gehen Sie davon aus, dass die Atome – anders als im abgebildeten Modell – einander entlang der Diagonale berühren.

– Berechnen Sie die Dichte von Wolfram in  $\text{g/cm}^3$  auf 2 Kommastellen genau ( $1 \text{ u} \dots 1,661 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$ ).



- b) Bei einem Stanzwerkzeug besteht der vordere Teil, ein abgerundeter Kegelstumpf, aus Wolframcarbid (siehe nachstehende Skizze).



– Erstellen Sie anhand des Steigungswinkels  $\alpha$  und der Höhe  $h$  des Drehparaboloids eine Funktionsgleichung für die erzeugende quadratische Parabel des Drehparaboloids. Legen Sie den Koordinatenursprung so wie in der Skizze abgebildet.

*Hinweis zur Aufgabe:*

*Lösungen müssen der Problemstellung entsprechen und klar erkennbar sein. Ergebnisse sind mit passenden Maßeinheiten anzugeben.*

## Möglicher Lösungsweg

- a) Die Raumdiagonale  $d$  des Würfels entspricht  $4r$  und es gilt:

$$d = a \cdot \sqrt{3}$$

$$a = \frac{4r}{\sqrt{3}} = \frac{548 \cdot 10^{-12}}{\sqrt{3}} \text{ m}$$

In einer Elementarzelle befinden sich umgerechnet 2 Wolframatomme ( $1 + 8 \cdot \frac{1}{8}$ ).

Die Masse  $m_E$  einer Elementarzelle beträgt  $m_E = 367,68 \text{ u} = 6,107 \cdot 10^{-25} \text{ kg} = 6,107 \cdot 10^{-22} \text{ g}$ .

Das Volumen  $V_E$  einer Elementarzelle in Kubikzentimetern beträgt:

$$V_E = \left( \frac{548 \cdot 10^{-10}}{\sqrt{3}} \text{ cm} \right)^3 \approx 3,167 \cdot 10^{-23} \text{ cm}^3$$

$$\text{Dichte } \rho = \frac{m}{V} = \frac{m_E}{V_E} \approx 19,28 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$$

- b) Die allgemeine Gleichung für eine nach unten offene Parabel durch den Ursprung lautet  $f(x) = -a \cdot x^2 + h$  für  $a > 0$ .

Die Nullstellen von  $f$  ergeben sich aus  $-a \cdot x^2 + h = 0$  mit  $x_1 = \sqrt{\frac{h}{a}}$  und  $x_2 = -\sqrt{\frac{h}{a}}$ .

Für die Steigung an der Stelle  $x_2$  gilt:  $f'(x_2) = \tan(\alpha)$ .

$$f'(x) = -2ax$$

$$f'\left(-\sqrt{\frac{h}{a}}\right) = 2a\sqrt{\frac{h}{a}} = \tan(\alpha) \leftrightarrow 4ah = \tan^2(\alpha) \leftrightarrow a = \frac{\tan^2(\alpha)}{4h}$$

$$f(x) = -\frac{\tan^2(\alpha)}{4h} \cdot x^2 + h$$

## Klassifikation

☐ Teil A      ☒ Teil B

Wesentlicher Bereich der Inhaltsdimension:

- a) 1 Zahlen und Maße
- b) 3 Funktionale Zusammenhänge

Nebeninhaltsdimension:

- a) —
- b) 4 Analysis

Wesentlicher Bereich der Handlungsdimension:

- a) B Operieren und Technologieeinsatz
- b) A Modellieren und Transferieren

Nebenhandlungsdimension:

- a) A Modellieren und Transferieren
- b) B Operieren und Technologieeinsatz

Schwierigkeitsgrad:

- a) mittel
- b) schwer

Punkteanzahl:

- a) 3
- b) 4

Thema: Chemie

Quellen: —