



Prof. Dr. Gerhard Taubmann David Mahlberg

# Mathematik II für Chemie und Wirtschaftschemie

Vorlesung: Di 10-12, H16 Seminar: Fr 8-10, H1

Das Übungsblatt wird im Seminar am 13.07.2018 als Präsenzübung bearbeitet

Die Übungsblätter können von http://www.uni-ulm.de/nawi/nawi-theochemie/lehre/ heruntergeladen werden.

# Übungsblatt 13

### 1. Aufgabe: Matrixprodukt

(a) Bestimmen Sie a, b, c und d in folgender Matrizen-Gleichung:

$$\left(\begin{array}{cc} 3 & 3 \\ 6 & 5 \end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{cc} a & b \\ c & d \end{array}\right) = \left(\begin{array}{cc} 1 & 0 \\ 0 & 1 \end{array}\right)$$

(b) Versuchen Sie, auch hier a, b, c und d zu bestimmen:

$$\left(\begin{array}{cc} 3 & 3 \\ 6 & 6 \end{array}\right) \cdot \left(\begin{array}{cc} a & b \\ c & d \end{array}\right) = \left(\begin{array}{cc} 1 & 0 \\ 0 & 1 \end{array}\right)$$

#### 2. Aufgabe: Lineare Gleichungssysteme

Lösen Sie folgende Gleichungssysteme:

Verwenden Sie dazu einmal die Cramer'sche Regel und einmal das Gauss'sche Eliminationsverfahren.

#### 3. Aufgabe: Lineare Gleichungssysteme

Bestimmen Sie die Lösung  $\vec{x}$  des linearen Gleichungssystems  $A\vec{x} = \vec{b}$  mit

$$\mathbf{A} = \begin{pmatrix} 1 & 0 & -1 \\ 3 & 1 & -3 \\ 1 & 2 & 2 \end{pmatrix} \qquad \qquad \vec{b} = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$

- a) Berechnen Sie die inverse Matrix  $A^{-1}$  mit Hilfe der Adjunkten und bestimmen Sie damit  $\vec{x}$ . Prüfen Sie das Ergebnis, indem Sie  $AA^{-1}$  ausrechnen.
- b) Berechnen Sie die inverse Matrix  $A^{-1}$  und den Vektor  $\vec{x}$ , indem Sie die zusammengesetzte Matrix  $(A\vec{b}E)$  durch geeignete Umformungen in die Matrix  $(E\vec{x}A^{-1})$  überführen.

### 4. Aufgabe: Cramersche Regel

Lösen Sie folgende Gleichungssysteme mit der Cramerschen Regel:

a) 
$$3x - 5y = 0$$
  
 $4x + 10y = 10$   
b)  $x + y + z = 0$   
 $x - 2y + 2z = 4$   
 $x + 2y - z = 2$ 

## 5. Aufgabe: Lineare Gleichungssysteme

a) Berechnen Sie die Determinante der Matrix A.

$$A = \left(\begin{array}{cccc} 1 & 0 & 1 & 1 \\ 0 & 0 & 2 & 0 \\ 2 & -1 & 0 & 0 \\ 0 & -2 & -1 & -1 \end{array}\right)$$

b) Welche Aussagen können Sie auf Grund des Ergebnisses in Teilaufgabe a) treffen?

c) Lösen Sie das folgende Gleichungssystem mit einer Methode ihrer Wahl und nennen Sie die anderen möglichen Lösungsverfahren.

$$\underbrace{\begin{pmatrix} 1 & 0 & 1 & 1 \\ 0 & 0 & 2 & 0 \\ 2 & -1 & 0 & 0 \\ 0 & -2 & -1 & -1 \end{pmatrix}}_{A} \cdot \begin{pmatrix} x \\ y \\ z \\ t \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \\ 1 \\ 1 \end{pmatrix}$$

## 6. Aufgabe: Stöchiometrische Koeffizienten

Bestimmen Sie für die Reaktion

$$a\ HCl\ +\ b\ KMnO_4\ +\ c\ H_3AsO_3\ \rightleftharpoons\ d\ H_3AsO_4\ +\ e\ MnCl_2\ +\ f\ KCl\ +\ g\ H_2O$$

die stöchiometrischen Koeffizienten a, b, ..., g, indem Sie für jedes Element die Erhaltungsgleichung aufstellen und so zu einem linearen Gleichungssystem kommen. Die Koeffizienten sollen ganze Zahlen sein.