### Inhaltsverzeichnis

### TEIL 1 Physik

1.1 1.1.1	<b>Die physikalischen Größen</b> Messen von Länge, Zeit und Masse		11 14
1.2 1.2.1 1.2.2 1.2.3 1.2.4	Gleichförmige und ungleichförmige Bewegunger Die geradlinig gleichförmige Bewegung Die geradlinig ungleichförmige Bewegung Zusammenfassung: Die Geschwindigkeit bei geradl Berechnung einer momentanen Geschwindigkeit be mathematisch gegebenen Weg-Zeit-Funktion $s=s($	iniger Bewegung ei einer	16 16 17 20 21
<b>1.3</b> 1.3.1	<b>Die Beschleunigung</b> Beispiele		23 24
<b>1.4</b> 1.4.1 1.4.2	Skalare und vektorielle physikalische Größen Vektorrechnung Vektorgleichungen für die geradlinige Bewegung		27 27 32
<b>1.5</b> 1.5.1 1.5.2	Zusammengesetzte Bewegungen Die gleichförmige Kreisbewegung Die gleichmäßige Winkelbeschleunigung		33 34 41
<b>1.6</b> 1.6.1 1.6.2 1.6.3 1.6.4	Die Kraft Das dynamische Grundgesetz Die Gewichtskraft Das Zusammenwirken mehrerer Kräfte Kräfte bei einer Kreisbewegung		42 42 43 45 49
<b>1.7</b> 1.7.1 1.7.1.1 1.7.1.2	Das Drehmoment Das Drehmoment eines Hebels Der Hebelsatz Auflagerkräfte		50 52 52 54
1.8	Das Grundgesetz der Rotation und das Trägheits	moment	57
1.9	Reibung und Reibungskraft		60
1.10	Druckkraft, Druck		66
1.11 1.11.1 1.11.2 1.11.3 1.11.3.1 1.11.3.2 1.11.3.3	Mechanische Arbeit und Energie Mechanische Arbeit Mechanische Energie Spezielle Arbeits- und Energieformen Hubarbeit und potentielle Energie Beschleunigungsarbeit und kinetische Energie Der Energieerhaltungssatz		67 68 68 68 70 71
<b>1.12</b> 1.12.1 1.12.2 1.12.3	Leistung und Wirkungsgrad Mechanische Leistung Der Wirkungsgrad Arbeit, Leistung, Wirkungsgrad bei Drehbewegung		72 72 73 74
1.13 1.13.1 1.13.2 1.13.2.1 1.13.2.2	Wärme Einheiten der Temperatur Praktische Temperaturmeßgeräte Quecksilberthermometer Widerstandsthermometer		76 76 77 77 78

1.13.2.3 1.13.2.4 1.13.2.5 1.13.2.6	Strahlungspyrometer Bimetallthermometer Anlaß- und Glühfarben	78 79 80 80
1.13.3 1.13.4 1.13.5 1.13.6 1.13.7 1.13.7.1	Änderung des Aggregatzustandes Der Dampfdruck Wärmekapazität Wärmeleitung Wärmeausdehnung Lineare Ausdehnung fester Körper	81 84 85 87 88 88
1.14 1.14.1 1.14.2 1.14.3 1.14.4 1.14.5 1.14.6 1.14.7 1.14.8 1.14.9	Elektrische Energie Der elektrische Strom im metallischen Leiter Das elektrische Feld Der elektrische Widerstand Elektrische Energiequellen Wechselstrom Der Wechselstromgenerator Dreiphasenstrom, Drehstrom Elektrische Arbeit und elektrische Leistung Reihen- und Parallelschaltungen	90 93 94 95 98 102 103 104
1.15	Leiter, Halbleiter, Isolierstoffe	110
1.16.1 1.16.2 1.16.3 1.16.4	Wirkungen des elektrischen Stromes Wärmewirkung Lichtelektrische Wirkungen Chemische Wirkung Magnetische Wirkung	112 112 112 114 115
1.17 1.17.1 1.17.2	Magnetische Größen Zusammenhang zwischen magnetischer Feldstärke und magnetischer Flußdichte Magnetisierung ferromagnetischer Kristalle	118 120 120
1.18	Der stromdurchflossene Leiter im Magnetfeld	123
1.19 1.19.1 1.19.2 1.19.3 1.19.4	Elektromotoren Gleichstrommotoren Drehstrommotoren Schrittmotoren Auswahl von Motoren	125 125 127 127 129
1.20	Kosten der Energie elektrischer Verbraucher	130
1.21	Sicherungsmaßnahmen bei elektrischen Anlagen	131
1.22 1.22.1 1.22.2 1.22.3	Grundlagen der Halbleitertechnik Der pn-Übergang Halbleiterdioden Transistoren	133 136 137 138
<b>1.23</b> 1.23.1 1.23.2	<b>Digitaltechnik</b> Integrierte Schaltungen Digitale Informationsspeicher	142 146 146
<b>1.24</b> 1.24.1 1.24.2	Elektrische Wellen Elektrische Informationsübertragung Digitale Übertragungstechnik	148 149 152
	nische Alphabet rende Literatur	154 154

### TEIL 2 Chemie

<b>2.1</b> 2.1.1 2.1.1.1 2.1.1.2	Struktur der Materie Spezielle Begriffe der Chemie Gemenge, Lösungen, reine Stoffe Atom und Molekül	157 157 157 160
2.2	Periodensystem der Elemente	162
2.3	Chemisches Rechnen	165
<b>2.4</b> 2.4.1 2.4.2	Analyse und Synthese Analyse Synthese	167 167 168
2.5 2.5.1 2.5.1.1 2.5.1.2 2.5.1.3 2.5.2 2.5.2.1 2.5.2.2	Oxidation und Reduktion Oxidation Oxidationsgleichungen Reaktionsgeschwindigkeiten Arten der Verbrennung Reduktion Reduktionsgleichungen Voraussetzungen für Reduktionen	170 170 170 171 171 172 172 172
2.6 2.6.1 2.6.2 2.6.3	Chemische Verbindungen Ionenbindung Atombindung Metallbindung	173 173 174 177
2.7	Kunststoff-Strukturen	178
<b>2.8</b> 2.8.1 2.8.2	<b>Säuren, Basen, Salze</b> Säuren und Basen Neutralisation und Salzbildung	180 180 181
2.9	Elektrolyse	182
2.10	Spannungsreihe der Metalle und Korrosionsschutz	183
2.11	Wasser in der Technik	185
Stichwor	rtverzeichnis	186

### Vorwort

Grundkenntnisse der Physik und Chemie sind eine unentbehrliche Voraussetzung für die berufliche Höherqualifizierung in allen technischen Bereichen. In den Weiterbildungslehrgängen steht dafür jedoch leider nur noch wenig Zeit zur Verfügung. Neue Techniken und Organisationsformen, die Fortschritte der Datenverarbeitung, Fragen des Umweltschutzes und viele andere Entwicklungen in der modernen Wirtschaft nehmen einen immer größer werdenden Teil der knapp bemessenen Stundenzahl in Anspruch. Daher verstärkt sich die Tendenz, die Vermittlung von Grundkenntnissen in den Lehrplänen zu kürzen oder ganz zu streichen. Sie sind deshalb aber keineswegs weniger wichtig; vielmehr wird in steigendem Maße vorausgesetzt, daß die Teilnehmer dieses Basiswissen zu einem großen Teil bereits besitzen oder es sich außerhalb des Lehrgangs aneignen. Teilweise wird der Nachweis eines ausreichenden Grundlagenwissens in einer Aufnahmeprüfung verlangt.

Dieses Buch bietet die Möglichkeit, fehlende Kenntnisse durch Selbststudium zu erwerben oder noch vorhandene wieder aufzufrischen. Ebenso kann es als Lehrbuch in den planmäßigen Lehrgängen sowie in den teilweise angebotenen Vorkursen dienen. Es stellt darüberhinaus ein nützliches Nachschlagewerk und die Grundlage für eine systematische Prüfungsvorbereitung dar.

Diesen Aufgaben ist die Konzeption des Buches auf besondere Weise angepaßt. Die dem ungeübten Leser oft schwer verständliche Formelsprache wird durch kurze Texte ergänzt, jeder Lernschritt gründlich in Wort und Bild erklärt und durch Beispiele aus der Praxis erläutert.

Die Ziffern am Rand der Seiten verweisen auf entsprechende Fragen und Aufgaben in dem separaten Übungs- und Prüfungsbuch, wo sie sowohl in programmierter als auch in offener, ungebundener Form leicht aufzufinden sind. Auf diese Weise wird eine laufende Selbstkontrolle des Lernerfolges, aber auch eine schnelle Zusammenstellung von Gruppentests und Klausuren sowie eine systematische Prüfungsvorbereitung ermöglicht. Das Lehrbuch und das Übungs- und Prüfungsbuch bilden zusammen ein Lernsystem, das sich in dieser Form in verschiedenen Bereichen der Weiterbildung bereits ausgezeichnet bewährt hat.

Gliederung und Inhalt dieses Buches richten sich im wesentlichen nach den Anforderungen der Weiterbildung zum **Industriemeister Metall**, die bundeseinheitliche Geltung haben und wegen ihrer Vorbildfunktion für viele andere Weiterbildungsregelungen als Gliederungsschema und Maßstab für die Stoffauswahl besonders geeignet sind.

Zur Beschreibung physikalischer und chemischer Gesetzmäßigkeiten sind die Ausdrucksformen und Methoden der Mathematik unentbehrlich, die in dem in gleichen Verlag erschienenen Lernprogramm »Mathematik und Statistik« in entsprechender Konzeption dargestellt werden.

Hinweise aus der Unterrichts- und Lernpraxis, die der Verbesserung des Buches dienlich sein können, werden gern entgegengenommen.

### Aufbau und Inhalt des Lehrbuches

### Gliederung

Die Gliederung des Buches richtet sich überwiegend nach den Anforderungen der Weiterbildung zum Industriemeister Metall.

Grundkenntnisse, die in den Bereich der schulischen Allgemeinbildung oder der beruflichen Erstausbildung fallen (Facharbeiter- bzw. Gesellenausbildung), werden für die Weiterbildung vorausgesetzt und sind daher in den betreffenden Lehrplänen oder Lernzielkatalogen in der Regel nicht oder nicht vollständig enthalten.

Wo ohne gesicherte Kenntnis dieser Grundlagen eine Vermittlung der Lernziele nicht möglich ist, wurden sie zusätzlich in das Buch aufgenommen.

### Randziffern/Übungs- und Prüfungsbuch

Die Ziffern am äußeren Rand der Seiten verweisen auf Übungen, Fragen und Aufgaben, die in dem separaten Übungs- und Prüfungsbuch\*) zum betreffenden Lernstoff enthalten sind, und zwar sowohl in programmierter Form mit Auswahlantworten (Prüfungsteil A) als auch in offener, ungebundener Form (Prüfungsteil B).

Das Übungs- und Prüfungsbuch dient in erster Linie der Selbstkontrolle und sollte daher lernstoffbegleitend angewandt werden. Ebenso ermöglicht es eine systematische Prüfungsvorbereitung.

Es enthält einen lose beigelegten Lösungsschlüssel sowie eine Kopiervorlage für ein Formular zur Durchführung von Übungsarbeiten. Weitere Hinweise zu seinen vielfältigen Anwendungsmöglichkeiten befinden sich im Übungs- und Prüfungsbuch selbst.

Beide Bücher bilden zusammen bei bestimmungsgemäßer Verwendung ein höchst effektives Lernsystem, das sich in gleicher Form in anderen Bereichen der Weiterbildung bereits vielfach bewährt hat.

<sup>\*</sup> List / Petersen: Physik und Chemie – Übungs- und Prüfungsbuch Feldhaus Verlag, Hamburg, ISBN 978-3-88264-663-4.

#### 1.12 Leistung und Wirkungsgrad

### 1.12.1 Mechanische Leistung

Eine Arbeit kann mit dem gleichen Ergebnis in einer kürzeren oder in einer längeren Zeit vollbracht werden. Wenn die Arbeit in einer kurzen Zeit erledigt wird, ist die damit erbrachte Leistung größer, als wenn für sie eine längere Zeit benötigt wird. Dementsprechend wird definiert:

> Der Quotient aus Arbeit W und Zeit t, in der die Arbeit ausgeführt wird, heißt Leistung P:  $P = \frac{W}{t}$

Wegen der Gleichwertigkeit von Arbeit und Energie können wir auch formulieren:

Die Leistung ist ein Maß für die in der Zeiteinheit gewonnene oder verbrauchte Energie.

Für die Einheit der Leistung folgt:

$$[P] = \frac{[W]}{[t]} = \frac{1 \text{ Nm}}{1 \text{s}} = 1 \frac{\text{Nm}}{\text{s}} = 1 \frac{\text{J}}{\text{s}} = 1 \text{W} *$$

Für 1 J/s ist die kürzere Einheit 1 Watt (1 W) eingeführt.

Aus der Gleichsetzung

$$1\frac{J}{s} = 1W$$

folgt auch

\* 40

$$1J = 1Ws$$

Damit gilt für die Einheit der Arbeit bzw. Energie:

$$[W] = 1 \text{Nm} = 1 \text{J} = 1 \text{Ws}$$

Oft verwendet wird die Energieeinheit 1 Kilowattstunde (1 kWh):

$$1 \text{ kWh} = 10^3 \text{W} \cdot 3600 \text{s} = 3.6 \cdot 10^6 \text{Ws} = 3.6 \cdot 10^6 \text{J}$$

Ws und W werden oft verwechselt. Mit der Stromrechnung bezahlt man für eine gelieferte elektrische Energie. Sie ist in kWh angegeben. Eine elektrische Leitung ist für eine maximale elektrische Leistung, z.B. für 10 kW, ausgelegt.

Ein Mensch kann kurzfristig eine Leistung von mehr als 1 kW vollbringen. Wenn er z.B. bei einem Körpergewicht (Gewichtskraft) von 80 kg · 9,81 m/s<sup>2</sup> = 784,8 N in 3 Sekunden eine Treppe von 4 Meter Höhe hinaufläuft, beträgt die erbrachte Leistung

$$P = \frac{W}{t} = F \cdot \frac{s}{t} = \frac{784,8 \,\mathrm{N} \cdot 4 \,\mathrm{m}}{3 \mathrm{s}} = 1046,4 \,\mathrm{W}$$

Eine noch vielfach verwendete (gesetzlich nicht mehr gültige) Leistungseinheit ist die Pferdestärke (Ps). Für die Umrechnung in die gesetzliche SI-Einheit gilt:

$$1 \text{ Ps} = 0.73549875 \text{ kW} \approx 0.735 \text{ kW}$$

und umgekehrt

1 kW = 1,35962162 Ps 
$$\approx$$
 1,36 Ps \*

\* 41

Wenn z.B. von einem PKW-Motor gesagt wird, er leiste bei  $4000\,\text{U/min}\ 90\,\text{Ps}$ , dann entspricht dies einer Leistung von  $90\cdot 0.735\,\text{kW} = 66.2\,\text{kW}$ .

Die Leistung 1 Ps kann leicht anschaulich beschrieben werden: Eine Hebemaschine leistet 1 Ps, wenn sie einen Körper mit der Masse 75 kg in einer Sekunde um einen Meter anhebt. Die Gewichtskraft G dieses Körpers beträgt  $75 \, \mathrm{kg} \cdot 9,81 \, \mathrm{m/s^2} \approx 735 \, \mathrm{N}$ . Die erbrachte Hebeleistung (Hubleistung) ist dann

$$P = G \cdot v = 735 \,\mathrm{N} \cdot 1 \,\frac{\mathrm{m}}{\mathrm{s}} = 735 \,\mathrm{N} \cdot \frac{\mathrm{m}}{\mathrm{s}} = 735 \,\mathrm{W}$$

Für mechanische Leistungen ist der folgende physikalische Zusammenhang von Bedeutung. Bewegt sich ein Objekt längs einer Strecke s unter dem Einfluß einer Kraft F, die zur Überwindung eines Widerstandes (z.B. einer Reibung) erforderlich ist, mit konstanter Geschwindigkeit v, dann gilt für die aufgebrachte Leistung

$$P = \frac{W}{t} = \frac{F \cdot s}{t} = F \cdot v = F v \cos \alpha$$

( $\alpha$  ist wieder der Winkel, den die Vektoren F und v bilden)

Bei konstanter Kraft wächst die Leistung proportional mit der Geschwindigkeit.

Beispiel:

Ein Radfahrer vermittelt seinem Fahrrad eine mittlere Antriebskraft in Fahrtrichtung  $F_{\rm sm}$  = 20 N. Seine mittlere Geschwindigkeit beträgt dadurch  $v_{\rm m}$  = 4,2 m/s. Die von ihm aufgebrachte Leistung ist

$$P = F_{sm} \cdot v_m = 20 \,\mathrm{N} \cdot 4.2 \frac{\mathrm{m}}{\mathrm{s}} = 84 \,\mathrm{W}$$

### 1.12.2 Wirkungsgrad

Kein technisches System kann die ihm zugeführte Energie/Arbeit vollständig in **Nutzarbeit** umsetzen. Bei mechanischen Vorrichtungen und Maschinen geht ein Teil der aufgewendeten **Antriebsenergie/-arbeit** vor allem durch Reibung zwischen ruhenden und bewegten oder zwischen zwei bewegten Bauteilen verloren. Die Reibarbeit wird dabei in Wärmeenergie umgewandelt. Zur Beurteilung der Verluste dient der Wirkungsgrad  $\eta$ :

$$\eta = \frac{\text{Nutzarbeit } W_{\text{n}}}{\text{aufgewendete Arbeit/Energie } W_{\text{a}}}$$

Da Reibverluste unvermeidlich sind, gilt immer:

Nutzarbeit  $W_n$  < aufgewendete Arbeit  $W_a$ 

Dies ist die »goldene Regel der Mechanik«.

Die Bestimmung des Wirkungsgrades  $\eta$  einer Maschine geschieht im Prinzip so, daß man die von ihr in einer Sekunde geleistete Arbeit, das ist ihre **Nutzleistung**  $P_2$ , durch die ihr je Sekunde zugeführte Energie, das ist die **Primärleistung**  $P_1$ , dividiert:

$$\eta = \frac{\text{Nutzleistung } P_2}{\text{Primärleistung } P_1} *$$

**\*** 42

\* 43

\* 44

\* 45

\* 46

Von einfachsten Systemen (Hebel, Rolle) abgesehen, bestehen mechanische Maschinen aus mehreren miteinander verbundenen statischen und beweglichen Maschinenelementen, z.B. Lager, Räderwerke (Zahn- und Riementriebe), Kupplungen, Bremsen usw. Der Wirkungsgrad der Maschine ist das Produkt der Wirkungsgrade der Bauteile:

$$\eta = \eta_1 \cdot \eta_2 \dots \eta_n$$

Bei einem einfachen Flaschenzug mit einer festen und einer losen Rolle (Abbildung 68) besteht Reibung an den Achsen und durch Seilsteifigkeit zwischen dem Seil und den Rollen. Bei Drahtseilen ist der Wirkungsgrad einer Rolle  $\eta \approx 0,95$ . Der Wirkungsgrad des Flaschenzugs ist dann  $\eta \approx 0,95^2 = 0,90$ . \*

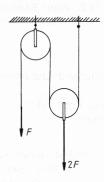


Abbildung 68: Flaschenzug

# 1.12.3 Arbeit, Leistung, Wirkungsgrad bei Drehbewegung

Die Gesetze der Rotation (Drehbewegung) lassen sich aus den Gesetzen der Translation (fortschreitende, geradlinige Bewegung) durch Austausch der analogen physikalischen Größen gewinnen (vgl. Abschnitt 1.8.1). \*

Die Übersicht zeigt die Zuordnungen sich entsprechender Größen mit ihren Einheiten.

translatorische Größen	rotatorische Größen
9	Winkel $\varphi$ mit $[\varphi]=1$ rad Winkelgeschwindigkeit $\omega$ mit $[\omega]=1$ rad/s = 1s $^{-1}$ Winkelbeschleunigung $\alpha$ mit $[\alpha]=1/s^2$ Massenträgheitsmoment $J$ mit $[J]=1$ kg $\cdot$ m $^2$ Drehmoment $M=J\cdot\alpha$ mit $[M]=1$ Nm
Wir erweitern die Übers	sicht für die Größen Arbeit und Leistung:
Arbeit $W = F \cdot s$ mit $[W] = 1 \text{ Nm} = 1 \text{ J}$	Dreharbeit $W_{\rm rot} = M \cdot \varphi  {\rm mit}  [W_{\rm rot}]  =  1  {\rm Nm}  =  1  {\rm J}$
Leistung $P = W/t = F \cdot v$ mit $[P] = 1 \text{ W}$	Drehleistung $P_{\text{rot}} = W_{\text{rot}}/t = M \text{ mit}$ $[P_{\text{rot}}] = 1 \text{ Nm/s} = 1 \text{ W}$

Die Aufgabe eines Getriebes ist es, das Drehmoment von der Antriebswelle zur Abtriebswelle zu verändern. Wir betrachten den Riementrieb (Abbildung 69) mit der Antriebswelle in AN und der Abtriebswelle in AB (vgl. 1.5.2). Der Wirkungsgrad ist

$$\eta \,= \frac{P_{\mathrm{ab}}}{P_{\mathrm{an}}} \,= \frac{P_2}{P_1} \,= \frac{M_2 \,\cdot\, \omega_2}{M_1 \,\cdot\, \omega_1} \label{eq:eta_abs}$$

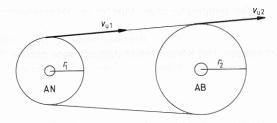


Abbildung 69: Riementrieb

Da für das Übersetzungsverhältnis gilt:

$$\frac{\omega_2}{\omega_1} = \frac{n_2}{n_1} = \frac{1}{i}$$

folgt

$$\eta = \frac{M_2}{M_1} \cdot \frac{1}{i}$$

Mit  $M_1$  = Antriebsmoment und  $M_2$  = Abtriebsmoment. Berechnet man die Übersetzung i aus den Radien der Scheiben und bestimmt man die Momente durch Kraftmessungen, kann man den Wirkungsgrad berechnen. \*

\* 47 \* 48

**\*** 49

Wir lesen noch ab: Bei Übersetzung zu größerer Winkelgeschwindigkeit (i < 1) wird das Moment verkleinert und umgekehrt:

$$M_2 = \eta \cdot M_1 \cdot i$$

### Inhaltsverzeichnis

### TEIL 1 Physik

1.1	Die physikalischen Größen	13*)	77 **)
<b>1.2</b>	Gleichförmige und ungleichförmige Bewegungen	14	77
1.2.1	Die geradlinig, gleichförmige Bewegung	14	77
<b>1.3</b>	Die Beschleunigung	15	78
1.3.1	Beispiele	18	78
<b>1.5</b>	Zusammengesetzte Bewegungen	19	78
1.5.1	Die gleichförmige Kreisbewegung	19	78
1.6	Die Kraft Das dynamische Grundgesetz Das Zusammenwirken mehrerer Kräfte Kräfte bei einer Kreisbewegung	19	79
1.6.1		19	79
1.6.3		20	79
1.6.4		20	79
<b>1.7</b>	Das Drehmoment Das Drehmoment eines Hebels	22	80
1.7.1		22	80
1.8	Das Grundgesetz der Rotation und das Trägheitsmoment	23	80
1.9	Reibung und Reibungskraft	24	81
<b>1.11</b>	Mechanische Arbeit und Energie	25	81
1.11.3	Spezielle Arbeits- und Energieformen	25	81
1.12	Leistung und Wirkungsgrad	26	81
1.12.1	Mechanische Leistung	26	81
1.12.2	Wirkungsgrad	26	82
1.12.3	Arbeit, Leistung, Wirkungsgrad bei Drehbewegung	27	82
1.13.2 1.13.3 1.13.5 1.13.6 1.13.7	Wärme Praktische Temperaturmeßgeräte Änderung des Aggregatzustandes Wärmekapazität Wärmeleitung Wärmeausdehnung	29 29 30 31 31 32	82 83 83 83 84 84
1.14.1 1.14.2 1.14.3 1.14.4 1.14.5 1.14.8 1.14.9	Elektrische Energie Der elektrische Strom im metallischen Leiter Das elektrische Feld Der elektrische Widerstand Elektrische Energiequellen Wechselstrom Elektrische Arbeit und elektrische Leistung Reihen- und Parallelschaltungen	33 34 35 37 38 39 41	84 84 85 85 86 87 87 88
1.15	Leiter, Halbleiter, Isolierstoffe	43	89

<sup>\*)</sup> Die Seitenangaben in der linken Spalte beziehen sich auf die programmierten, gebundenen Aufgaben und Fragen des Prüfungsteils A.

<sup>\*\*)</sup> Die Seitenangaben in der rechten Spalte beziehen sich auf die offenen, ungebundenen Aufgaben und Fragen des Prüfungsteils B.

1.16 1.16.1 1.16.2 1.16.3	Wirkungen des elektrischen Stromes Wärmewirkung Lichtelektrische Wirkungen Chemische Wirkung	45 45 46 46	90 90 90
1.16.4 <b>1.17</b> 1.17.1	Magnetische Wirkung  Magnetische Größen  Zusammenhang zwischen magnetischer Feldstärke und	47	90 91
1.17.2	magnetischer Flußdichte Magnetisierung ferromagnetischer Kristalle	48 48	91 91
1.18	Der stromdurchflossene Leiter im Magnetfeld	49	92
1.19 1.19.1 1.19.2 1.19.3 1.19.4	Elektromotoren Gleichstrommotoren Drehstrommotoren Schrittmotoren Auswahl von Motoren	49 49 49 50	92 92 92 92 92
1.21	Sicherungsmaßnahmen bei elektrischen Anlagen	50	92
<b>1.22</b> 1.22.2 1.22.3	<b>Grundlagen der Halbleitertechnik</b> Halbleiterdioden Transistoren	51 53 53	93 94 94
<b>1.23</b> 1.23.1 1.23.2	Digitaltechnik Integrierte Schaltungen Digitale Informationsspeicher	54 54 54	94 94 94
<b>1.24</b> 1.24.1	Elektrische Wellen Elektrische Informationsübertragung	55 55	95 95

### TEIL 2 Chemie

<b>2.1</b>	Struktur der Materie	57	97
2.1.1	Spezielle Begriffe der Chemie	57	97
2.2	Periodensystem der Elemente	59	97
2.3	Chemisches Rechnen	59	97
<b>2.4</b>	Analyse und Synthese	60	98
2.4.1	Analyse	60	98
2.4.2	Synthese	61	98
<b>2.5</b>	Oxidation und Reduktion Oxidation Reduktion	61	98
2.5.1		61	98
2.5.2		64	99
<b>2.6</b> 2.6.1 2.6.2 2.6.3	Chemische Verbindungen	65	99
	Ionenbindung	66	99
	Atombindung	66	99
	Metallbindung	67	100
2.7	Kunststoff-Strukturen	68	100

2.8	Säuren, Basen, Salze	68	100
2.8.1	Säuren und Basen	68	100
2.8.2	Neutralisation und Salzbildung	70	101
2.9	Elektrolyse	70	101
2.10	Spannungsreihe der Metalle und Korrosionsschutz	71	101
2.11	Wasser in der Technik	73	101

### Vorwort

Dieses Übungs- und Prüfungsbuch enthält je 233 Fragen und Aufgaben sowohl in programmierter Form (Prüfungsteil A) mit vorgegebenen Auswahlantworten als auch in herkömmlicher, d.h. offener, ungebundener Form (Prüfungsteil B). Damit können die Schwerpunkte des Stoffes aus dem dazugehörigen Lehrbuch\* gleichmäßig und lückenlos abgefragt werden, und zwar in den beiden heute üblichen Frage- und Aufgabenformen.

Auch komplexe, fachübergreifende und anwendungsbezogene Aufgaben, die in Unterricht und Prüfung in steigendem Maße verwendet werden, enthalten physikalische und chemische Teilprobleme, deren Bearbeitung mit diesem Übungs- und Prüfungsbuch eingeübt werden kann.

Die vielfältigen Möglichkeiten, die das Übungs- und Prüfungsbuch in Ergänzung zum Lehrbuch bietet, um das zielgerichtete Lernen zu unterstützen und den Lernerfolg zu kontrollieren, sind sowohl für das Selbststudium und das selbständige Wiederholen als auch für den Unterricht und die Gruppenarbeit geeignet. Ausführliche Hinweise dazu enthält das einleitende Kapitel.

Die Fragen und Aufgaben sind durch ein sinnvolles Ziffernsystem und durch gleichlautende Kapitelüberschriften mit dem Lehrbuchtext verknüpft, so daß bei Fehlern oder Unsicherheiten sofort eine gezielte Wiederholung des Stoffes erfolgen kann.

Beide Bücher bilden auf diese Weise ein komplettes Lernsystem, das sich in verschiedenen Bereichen der beruflichen Weiterbildung bereits vielfach bewährt hat.

<sup>\*)</sup> List/Petersen: Physik und Chemie – Lehrbuch, Feldhaus Verlag, Hamburg, ISBN 978-3-88264-662-7

# Aufbau und Inhalt des Übungs- und Prüfungsbuches

### Programmierte und offene Aufgaben und Fragen

**Prüfungsteil A** des Buches enthält Aufgaben und Fragen in programmierter, gebundener Form mit Auswahlantworten (im folgenden Text kurz »**programmierte Fragen**« genannt).

**Prüfungsteil B** des Buches enthält die inhaltlich entsprechenden Aufgaben und Fragen in offener, ungebundener Form, d.h. ohne vorgegebene Auswahlantworten (im folgenden Text kurz **»offene Fragen«** genannt).

Es ist sinnvoll, mit beiden Aufgabenarten zu arbeiten, denn beide werden heute auch in den Prüfungen verwendet. Während in den schriftlichen Prüfungen die programmierte Form wegen der schnelleren Auswertung überwiegen kann, müssen die in mündlichen Prüfungen gestellten Fragen naturgemäß immer in offener Form beantwortet werden. In der letzten Zeit ist die Tendenz zu beobachten, auch in schriftlichen Prüfungen zu offenen Fragen zurückzukehren.

In erster Linie dient das Übungs- und Prüfungsbuch der **Einübung des Lehrstoffes und der Selbstkontrolle des Lernerfolgs.** In diesem Sinne stellt die Arbeit mit dem Buch auch eine sinnvolle, effektive Vorbereitung auf die Prüfung dar.

Die Form der Aufgaben und Fragen kann allerdings nicht allgemein als Modell für die Prüfung gelten. Für das möglichst lückenlose Einüben und Abfragen des umfangreichen Lehrstoffes ist eine sehr große Anzahl von Aufgaben und Fragen erforderlich. Um der damit verbundenen Gefahr einer zu großen Gleichförmigkeit der Fragestellungen vorzubeugen, wurden aus pädagogischen Gründen auch Formen verwendet, die nicht der allgemeinen Prüfungsnorm entsprechen. Bei den programmierten Fragen wurde aus Platzgründen die Zahl der Auswahlantworten auf ein notwendiges Maß reduziert. In den Prüfungen sind dagegen meist vier bis fünf Auswahlantworten üblich.

Naturgemäß wird bei einer verringerten Anzahl von Auswahlantworten die Möglichkeit größer, Zufallstreffer auch ohne gesicherte Kenntnisse zu erzielen. Deshalb sollte bei der Arbeit mit den programmierten Fragen jedes Anzeichen von Unsicherheit zum Anlaß genommen werden, die betreffenden Lerninhalte zu wiederholen.

Einzelheiten über die Form der Aufgaben, die in einer Prüfung zu erwarten sind, werden in der Regel von den Kursveranstaltern oder den für die Prüfung zuständigen Stellen erteilt oder können der Prüfungsordnung entnommen werden.

### Die Lösungen

Die Lösungen der programmierten Aufgaben und Fragen aus Prüfungsteil A des Buches sind im lose beigelegten Lösungsschlüssel zu finden, der zu jeder Aufgabennummer den Kennbuchstaben der richtigen Auswahlantwort enthält. Der Kennbuchstabe der richtigen Antwort ist außerdem in Prüfungsteil B bei der betreffenden Aufgabennummer vermerkt.

Die Lösungen der offenen Fragen aus Prüfungsteil B des Buches können bei der betreffenden programmierten Frage in Prüfungsteil A unter dem Kennbuchstaben der richtigen Antwort nachgeschlagen werden.

Bestimmte Arten von programmierten Fragen lassen sich nicht in offener Form stellen. In diesen Fällen fehlt in Prüfungsteil B die offene Frage. Lediglich die Aufgabennummer mit dem Lösungsbuchstaben wird angegeben.

## Beispiele

Welches ist ein nichtmaterielles physikalisches Objekt?	* 1
a) ein Mensch	
b) eine Radiowelle	
c) ein genialer Gedanke	
d) eine Rechenvorschrift	
Zur Kontrolle der Lösungen kann im lose beigefügten Lösungsschlüteil B des Prüfungsbuches nachgeschlagen werden. In beiden Fä Lösungsbuchstabe in Klammern hinter der Aufgabennummer ve Abbildung).  Die gleiche Frage im <b>Prüfungsteil B</b> (Offene, ungebundene Aufga	llen ist der zutreffend rmerkt (vergl. nächs
Welches ist ein nichtmaterielles physikalisches Objekt?	* 1 (b)
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil	
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben).	
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben).	A des Prüfungsbuch
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben). Ein weiteres Beispiel aus dem Prüfungsteil A:	A des Prüfungsbuch
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben). Ein weiteres Beispiel aus dem Prüfungsteil A:  Warum sind der Kesselstein und der Marmor chemisch betrachtet g	A des Prüfungsbuch
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben).  Ein weiteres Beispiel aus dem Prüfungsteil A:  Warum sind der Kesselstein und der Marmor chemisch betrachtet ga) Weil beide Stoffe gleiche Härte haben.	A des Prüfungsbuch
a) Weil beide Stoffe gleiche Härte haben.     b) Weil beide Stoffe nichtleitend sind.	A des Prüfungsbuch
Aufgabennummer angegebene Lösungsbuchstabe im Prüfungsteil nachzuschlagen (vergl. Abbildung oben).  Ein weiteres Beispiel aus dem Prüfungsteil A:  Warum sind der Kesselstein und der Marmor chemisch betrachtet g a) Weil beide Stoffe gleiche Härte haben. b) Weil beide Stoffe nichtleitend sind. c) Weil die Hauptbestandteile (Calciumcarbonat) gleich sind.	A des Prüfungsbuch