

Inhaltsverzeichnis

Allgemeines

Vorwort der Schulleitung	3
Leitbild unserer Schule	4
Schulvereinbarung	5
Persönliche Daten	6
Informationen zum Schulplaner	7
Bücher	8
Einsicht in Stegreifaufgaben und Datenschutzerklärung	9
Zum ersten Schultag (Materialliste)	11
Schuldaten	12
Unterrichtszeiten / Ferientermine in Bayern	13
Krankenzimmerregelung	14
Die wichtigsten 10 Lernregeln	15
Allgemeine Regeln für digitale Endgeräte	16
iPad-Regeln	17
Hausordnung	18
Lernen lernen	21
Merkhilfen für meine Passwörter	22
Stundenplan / Kalender	
Stundenplan	24
Wochenkalender	26
Prüfungs- & Geburtstagskalender	104
Notenübersicht	
Notenübersicht	108
Informationstechnologie	
Tastatur	
Schreibregeln gemäß DIN 5008.	110
Formelsammlung	
Merkhilfe an bayerischen Realschulen (ISB)	112

Vorwort der Schulleitung

Liebe Schülerinnen und Schüler.

in bewährter Weise haben wir für das Schuljahr 2025/2026 unser schuleigenes Hausaufgabenheft, den Schulplaner, gestaltet. Er unterstützt euch im Schulalltag bei eurer Organisation.

Ihr tragt bitte alle Hausaufgaben in den Schulplaner ein, unabhängig davon, ob es sich um schriftliche Aufgaben oder um Lernaufgaben handelt. Auch wird der jeweils gültige Stundenplan von euch eingetragen sowie Prüfungstermine, die euch die Lehrkräfte mitteilen, aber auch Termine von Schulveranstaltungen.

Verpflichtend einzutragen sind die mündlichen und schriftlichen Noten in allen Fächern, nur so habt ihr den aktuellen Notenstand schnell griffbereit.

Bitte lest die Hausordnung und die Regeln für digitale Endgeräte gründlich durch.

Sehr geehrte Eltern,

unser Schulplaner ist vor allem ein einheitliches Hausaufgabenheft und dient Ihren Kindern zum Eintragen der Noten.

Er soll den Müttern und Vätern das Leben ein wenig leichter machen:

- Die Handynutzung ist immer ein Thema an Schulen. Die Handyregeln zeigen Ihnen, was Ihren Kindern erlaubt und was untersagt ist.
- Die Hausordnung unserer Schule stellt die grundlegenden Regeln an der Realschule V\u00f6hringen dar.
- Kennen Sie schon unser Leitbild? Dieses haben wir zusammen mit Eltern, Lehrern und Schülern entwickelt. Wir haben es im Schulplaner für Sie abgedruckt.

Bitte unterschreiben Sie die Informationen zum Schulplaner (Seite 7) sowie die Regelung zur Nutzung unserer Bücher, die Abgabe des Papiergeldes zu Beginn des Schuljahres, die Einsichtnahme in Stegreifaufgaben und die Datenschutzerklärung auf den Seiten 9 und 10.

Danke!

Ich wünsche uns allen ein erfolgreiches und friedliches Schuljahr mit vielen neuen und interessanten Erfahrungen.

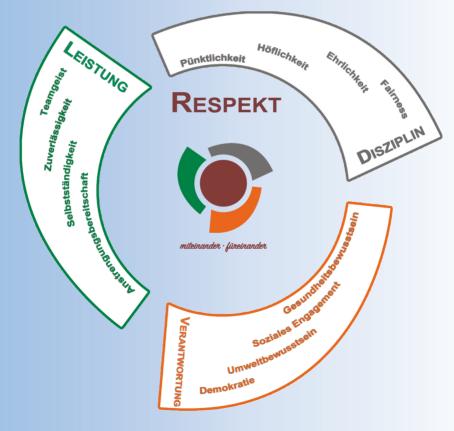
Renate Rudhart

Leitbild unserer Schule

Im Artikel 131 der Bayerischen Verfassung wurde verankert, dass die Schule nicht nur Wissen und Können vermitteln, sondern auch Herz und Charakter bilden soll. Die obersten Bildungsziele sind demnach unter anderem die Achtung vor der Würde des Menschen und der religiösen Überzeugung, das Verantwortungsbewusstsein, die Hilfsbereitschaft und die Ehrfurcht vor Gott.

Die Schulgemeinschaft der Realschule Vöhringen hält diese Ziele für die Voraussetzung, dass ein Miteinander gelingt. Sie bildet sie in einem pädagogischen Leitbild ab, das die Vermittlung von Werten in den Vordergrund der täglichen Arbeit stellt. Unsere Schule sieht es als ihre Aufgabe an, Werte zu vermitteln und sie innerhalb der Gemeinschaft zu leben. Wir verstehen uns als Wertegemeinschaft, die ihren erzieherischen Erfolg im Wesentlichen darin begründet sieht, dass sich ein Kind an seiner Schule wohlfühlt, sich mit ihr identifiziert und in einer Gemeinschaft, die fair, vertrauensvoll und offen miteinander umgeht, lernen und arbeiten kann.

Es ist unsere pädagogische Zielsetzung, dass an unserer Schule ein freundliches sowie angstfreies Lernklima gelingt, in dem unsere Schüler nach ihren Fähigkeiten und Fertigkeiten gefördert und gefordert werden. Wir wollen eine Kultur der Achtsamkeit pflegen, welche den Schwerpunkt auf gelebte Werte legt.



Schulvereinbarung

Damit eine positive Lern- und Arbeitsatmosphäre entstehen kann, ist es wichtig, dass sich alle am Schulleben Beteiligten an die Regeln halten, die in unserer Schulvereinbarung dargestellt werden:

Ich als Schülerin/ Schüler

- verhalte mich ehrlich, rücksichtsvoll, hilfsbereit und tolerant
- bin friedfertig und wende keine Gewalt an, das bedeutet auch, niemanden zu beleidigen und zu beschimpfen
- halte unser Schulgebäude sauber und werfe meinen Abfall in den Mülleimer
 - gehe mit meinen eigenen Arbeitsmaterialien, aber auch mit den Schulbüchern, den Klassenräumen und mit den Möbeln sorgsam um
- werde pünktlich zum Unterricht erscheinen
- will meine Hausaufgaben gewissenhaft und vollständig erledigen
- bereite mich auf Prüfungen rechtzeitig und sorgfältig vor

Erziehungsberechtigte/r

- sorge dafür, dass mein Kind pünktlich und vorbereitet zum Unterricht erscheint
- halte mein Kind zu einem ordentlichen Lernverhalten an
- unterstütze die Lehrkräfte bei notwendigen Erziehungs- und Ordnungsmaßnahmen
- pflege den Kontakt mit den Lehrkräften in Sprechstunden, an Sprechtagen und bei Klassenelternversammlungen
- suche bei schulischen Problemen im Gespräch mit den Lehrkräften nach gemeinsamen Lösungen
- zeige Interesse am Schulleben und an Schulveranstaltungen und beteilige mich daran

lch als -ehrerin/ Lehrer

- entscheide gerecht und konsequent
- bin mir meiner Vorbildwirkung bewusst und verhalte mich so, wie ich es von meinen Schülern erwarten würde
- motiviere die Schüler zu Teamfähigkeit, Selbstständigkeit und Kreativität
- leite meine Schüler zu einem demokratischen und friedvollen Miteinander an
- fördere und fordere meine Schüler entsprechend ihren Begabungen, ihren Fähigkeiten und ihren Interessen im Rahmen des Lehrplans
- sehe Fortbildungen als Chance an, durch neue Methoden und Ideen meinen Unterricht weiterzuentwickeln

Persönliche Daten

Name:		
Klasse:		
Klassenleiter(in):		

Im Notfall bitte wenden an:

Name:	Tel.:	
-------	-------	--

Name: Tel.:

Informationen zum Schulplaner

Dein Schulplaner ist mehr als nur ein Hausaufgabenheft!

Er hilft dir bei der Organisation deines Schulalltags,

und werde mich an die vorgegebenen Regeln halten.

- er unterstützt dich bei der Erstellung aller anfallenden Hausaufgaben,
- er hilft dir erfolgreich beim Lernen und
- ermöglicht die Kommunikation zwischen deinen Lehrern und deinen Eltern.

Ich habe den Schulplaner in allen Unterrichtsstunden dabei und nehme ihn täglich mit nach Hause. Ich achte darauf, meine Noten vollständig einzutragen. Sollte ich meinen Schulplaner verlieren, werde ich über das Sekretariat einen neuen erwerben.

Ich habe die Hausordnung und die Schulvereinbarung sorgfältig gelesen

Datum Unterschrift der Schülerin / des Schülers

Erziehungsberechtigte

Name:

Anschrift:

Telefon:

E-Mail:

Wir haben uns über Inhalt und Funktion des Schulplaners informiert und unterstützen unser Kind bei dessen regelmäßiger Benutzung.

Datum Unterschrift eines Erziehungsberechtigten

Bücher

Wir möchten darauf hinweisen, dass die Bücher am Jahresanfang sofort nach Empfang auf Beschädigungen zu kontrollieren sind. Sollten diese hierbei vorhandene Mängel aufweisen, bitten wir darum, die Lehrkraft oder den Bücherdienst darauf hinzuweisen. Es erfolgt daraufhin eine Eintragung in einem vorgefertigten Bogen. Auch bitten wir, dass alle Bücher eingebunden werden. Es ist darauf zu achten, dass der Einband anhand eines benutzten Tesa-Films nicht beschädigt wird!

Während des Schuljahres sollten die geliehenen Bücher mit der notwendigen Sorgfalt behandelt werden. Wir möchten darauf hinweisen, dass die Schule für "unter der Bank" gelassene Bücher (im Klassenzimmer) keinerlei Haftung übernimmt. Am Schuljahresende werden alle Bücher auf (neu entstandene) Beschädigungen überprüft. Im Falle eines vorher nicht gekennzeichneten Schadens muss dieser (je nach Schadensart) mit 5 oder 10 € beglichen werden. Stark beschädigte oder verloren gegangene Bücher müssen zum Neupreis oder einer Pauschale von 25 € bezahlt werden.

Ort, Datum	
Unterschr. Erziehungsberichtige(r)	Unterschr. Schüler(in)

Kenntnisnahme zur Renutzung der Rücher-

Ste	are	ifa	ufa	ab	en
				\sim	

Sollten Sie wünschen, dass Ihr Kind die Stegreifaufgaben mit nach Hause bekommt, bitten wir Sie, das nachfolgende Formular auszufüllen.

Als Erziehungsberechtigte beantragen wir die Einsichtnahme in die Stegreifaufgaben unseres Sohnes / unserer Tochter.

Hinweis der Schule: Sollte Ihr Sohn / Ihre Tochter die Rückgabe der Arbeiten mehrmals versäumen, so behalten wir uns vor, diese nicht mehr mit nach Hause zu geben.
Name des Schülers / der Schülerin Klasse
Ort, Datum und Unterschrift eines Erziehungsberechtigten
Papiergeld
Die von den Lehrkräften erstellten Arbeitsblätter und Kopien, Elternbriefe, aber auch das Schulaufgabenpapier sowie für Eltern erstellte Formulare sind nicht in die Lernmittelfreiheit einbezogen. Die anfallenden Kosten erfordern es daher, einen Unkostenbeitrag von
Euro

für das gesamte Schuljahr zu erheben. Wir bitten um Ihr Verständnis, dass die Schule die anfallenden Kosten nicht alleine schultern kann.

Das Geld wird zu Beginn des Schuljahres eingesammelt.

Herzlichen Dank!

Datenschutzerklärung (Schuljahr 2025/26)

Einwilligung in die Veröffentlichung von personenbezogenen Daten

Sehr geehrte Erziehungsberechtigte, liebe Schülerinnen und Schüler.

in geeigneten Fällen wollen wir Informationen über Ereignisse aus unserem Schulleben - auch personenbezogen - einer größeren Öffentlichkeit zugänglich machen. Wir beabsichtigen daher, insbesondere im Rahmen der pädagogischen Arbeit oder von Schulveranstaltungen entstehende Texte und Fotos zu veröffentlichen. Neben Klassenfotos kom-



men hier etwa personenbezogene Informationen über Schulausflüge, Schülerfahrten, Schüleraustausche, (Sport-)Wettbewerbe, Unterrichtsprojekte oder sonstige Veranstaltungen ("Schnuppertag", "Sommerfest",...) in Betracht.

Hierzu möchten wir im Folgenden Ihre / Eure Einwilligung einholen:

Hiermit willige ich in die Veröffentlichung meiner personenbezogenen Daten einschließlich Fotos in folgenden Medien ein:

Bitte ankreuzen!

□ soweit \	Jahresbericht der Schule /eröffentlichungen nicht bereits nach Art. 85 Abs. 3	Bayerisches Gesetz zulässig
	örtliche Tagespresse	
	World Wide Web (Internet) unter unse	rer Homepage www.rs-voehringen.de
zur Be resbei Fotos	earbeitung, soweit die Bearbeitung nicht richt lediglich mit alphabetischen Nam	ohne Vergütung und umfasst auch das Rech entstellend ist. Klassenfotos werden im Jah enslisten versehen; ansonsten werden de eo- und Filmaufnahmen sind von dieser Eir
ist die willigu über d	Einwilligung nicht mehr widerruflich, so ing nicht widerrufen, gilt sie zeitlich unbe	em Schulleiter widerruflich. Bei Druckwerker bald der Druckauftrag erteilt ist. Wird die Ein eschränkt, d. h. über das Schuljahr und auch willigung ist freiwillig. Aus der Nichterteilung n keine Nachteile.
Nam	e des Schülers / der Schülerin	Klasse
Ort, I	Datum	
Erzie		Schüler(in) ab dem 14. Geburtstag

Veröffentlichungen im Internet / Datenschutzrechtlicher Hinweis:

Bei einer Veröffentlichung im Internet können die personenbezogenen Daten (einschließlich Fotos) weltweit abgerufen und gespeichert werden. Die Daten können damit etwa auch über so genannte "Suchmaschinen" aufgefunden werden. Dabei kann nicht ausgeschlossen werden, dass andere Personen oder Unternehmen die Daten mit weiteren im Internet verfügbaren personenbezogenen Daten verknüpfen und damit ein Persönlichkeitsprofil erstellen, die Daten verändern oder zu anderen Zwecken verwenden.

Zum ersten Schultag

Materialliste

Fach	Material
BwR/Rechnungswesen	
Biologie	
Chemie	
Deutsch	
Englisch	
Erdkunde	
Ethik	
ev. Religionslehre	
Französisch	
Geschichte	
Haushalt u. Ernährung	
Informationstechnologie	
Katholische Religionslehre	
Kunst	
Mathematik	
Musik	
Physik	
Sozialkunde	
Sport	
Werken	
Wirtschaft und Recht	

Schuldaten

Staatliche Realschule Vöhringen

Herbststraße 1 89269 Vöhringen

Telefon: 07306 92955 0

Telefax: 07306 92955 66

Web: http://www.rs-voehringen.de

E-Mail: kontakt@rs-voehringen.de

Schulleitung Frau Rudhart

Stellvertretung Herr Aschenbrenner

Erweiterte Schulleitung Herr Fischer

Sekretariat Frau Acri

Frau Schulze Frau Potrykus

Öffnungszeiten des Sekretariats:

Montag 07:30 - 16:00 Uhr
Dienstag 07:30 - 16:00 Uhr
Mittwoch 07:30 - 16:00 Uhr
Donnerstag 07:30 - 16:00 Uhr
Freitag 07:30 - 14:00 Uhr

Unterrichtszeiten

1. Stunde	07:50 - 08:35	Uhr
2. Stunde	08:35 - 09:20	Uhr
1. Pause	09:20 - 09:35	Uhr
3. Stunde	09:35 - 10:20	Uhr
4. Stunde	10:20 - 11:05	Uhr
2. Pause	11:05 - 11:20	Uhr
5. Stunde	11:20 - 12:05	Uhr
6. Stunde	12:05 - 12:50	Uhr
7. Stunde	13:30 - 14:15	Uhr
8. Stunde	14:15 - 15:00	Uhr
9. Stunde	15:00 - 15:45	Uhr

Ferientermine in Bayern

03.11 07.11.	Herbstferien 2025
22.12 05.01.	Weihnachtsferien 2025/26
16.02 20.02.	Winterferien 2026
30.03 10.04.	Osterferien 2026
26.05 05.06.	Pfingstferien 2026
03.08 14.09.	Sommerferien 2026

Krankenzimmerregelung

- 1. Erkrankte Schüler holen zuerst die Zustimmung der unterrichtenden Lehrkraft ein, bevor sie das Krankenzimmer aufsuchen.
- 2. Wird der Schüler von einem Mitschüler begleitet, so kehrt dieser nach der Meldung im Sekretariat unverzüglich in den Unterricht zurück.
- 3. Die Lehrkraft nimmt einen Vermerk im digitalen Klassentagebuch vor (Schülername/ Zeitpunkt).
- 4. Der erkrankte Schüler meldet sich im Sekretariat an und wird dort digital erfasst
- Der Schüler gibt nach spätestens 15 Minuten selbstständig über seinen Gesundheitszustand im Sekretariat Bescheid.
- 6. Kehrt ein Schüler in den Unterricht zurück, meldet er sich im Sekretariat ab. Die Lehrkraft vermerkt die Rückkehr im Klassentagebuch.
- 7. Hat sich der Gesundheitszustand des Schülers nicht gebessert, werden die Eltern vom Sekretariat verständigt, um den Schüler abzuholen.
- 8. Hierzu stellt das Sekretariat eine Befreiung aus, die von den Eltern, dem unterrichtenden Lehrer und einem Schulleitungsmitglied zu unterschreiben ist.
- Während der Pausen halten sich nur erkrankte Schüler im Krankenzimmer auf, es finden keine Besuche durch Klassenkameraden statt.

Die wichtigsten 10 Lernregeln

1. Lerne möglichst immer am selben Platz

Gestalte deinen Arbeitsplatz so, dass du möglichst wenig abgelenkt wirst. Auf der Schreibfläche sollte nur das liegen, was du gerade brauchst. Achte darauf, dass es beim Lösen von kniffligen Aufgaben leise ist. Lüfte dein Zimmer regelmäßig. Hefte Mitschriften und Arbeitsblätter sofort an der richtigen Stelle ab.

2. Beginne jeden Tag zur gleichen Zeit mit dem Lernen

Dein Körper gewöhnt sich daran und dein Gehirn stellt sich leichter auf konzentriertes Arbeiten ein.

3. Plane dein Lernen

Du sparst damit Zeit - gut geplant ist halb gelernt! Schaue zuerst auf deine Wochen- oder Tageshausaufgabe im Schulplaner.

4. Beginne das Lernen mit leichten Aufgaben

Wie ein Motor muss auch dein Gehirn warm werden, bis es seine Höchstleistung bringt.

5. Vermeide ähnliche Lernstoffe hintereinander zu lernen

So behältst du das Gelernte besser.

6. Verwende möglichst viele unterschiedliche Lernwege

Lesen, Hören, Sehen und Schreiben sind die verschiedenen Lernwege. Je häufiger du beim Lernen damit abwechselst, desto weniger ermüdest du und dein Gedächtnis freut sich.

7. Vermeide es zu viel auf einmal zu lernen

Wenn du zu viel auf einmal lernst, vergisst du Vieles schnell wieder. Dies gilt besonders für die Vorbereitung auf Klassenarbeiten.

8. Wiederhole am Anfang öfter

Dadurch prägst du dir das Gelernte schneller und besser ein.

9. Versuche den Lernstoff sinnvoll zu lernen

Wenn du den Sinn der Lerninhalte erfasst, lernst du sie leichter. Versuche zumindest die Kerngedanken in einen Zusammenhang zu bringen. Gebrauche Eselsbrücken als Gedächtnisstützen.

10. Vergiss die Pausen nicht

Sie sind zur Erholung wichtig. Für die erste Stunde reichen 15 Minuten, damit du auch wieder den Einstieg findest. Nach 1,5 Stunden brauchst du schon



Unterricht

 Das Smartphone bleibt ausgeschaltet und können durch Lehrkräfte erteilt werden. Dein iPad darf nur im Unterricht und für die gelten die iPad-Regeln (Plakat). gestellten Aufgaben verwendet werden. Es

Pausen

e. , Passes dirfes weeks Tablets roch

llgemeine Regeln fü digitale Endgeräte

• Bei Klassenarbeiten und bei Toilettengängen Pult des Lehrers hinterlegt und selbständig wird das Smartphone unaufgefordert am befindet sich in der Schultasche. Ausnahmer

> Election de Schut-vot Houardellen · h de Militara de de ren Pade zum

dabei keine Verantwortung.

wieder abgeholt. Die Lehrkraft übernimmt

• Weitere Verstöße führen zu einem Beratungsgespräch der Klassenlehrkraft mit den Eltern und individuellen Maßnahmen.

 Wir empfehlen daher, besser keine Smartphones mit in die Schule zu bringen

mitgebracht werden.

elektronische Geräte, die von Schülern Smartphones, Tablets und anderweitige

 Die Schule übernimmt keine Haftung für Dein iPad und dein Smartphone wird nur

von dir benutzt.

Bei einem Regelverstoß wird das Handy/iPad • Ab der 2. Abnahme erfolgt die Abholung durch die Lehrkraft oder einem Mitarbeiter gebracht. Es kann bei erstmaliger Abnahme der Schule eingezogen und ins Sekretariat • Eine dritte Abnahme hat eine werden. dort von dir nach Unterrichtsende abgeholt durch die Eltern. Ordnungsmaßnahme zur Folge.

Rechtliches

 Verstöße dagegen können neben strafrechtliche/polizeiliche Maßnahmen zur schwerwiegenden Fällen auch weitere Erziehungs- und Ordnungsmaßnahmen in strengstens untersagt. am Schulleben beteiligten Personen sind

Aufnahmen von Mitschülern oder sonstigen

weiter zu versenden oder zu verbreiten. Texte auf dein Gerät zu laden, solche jugendgefährdenden Bilder, Videos oder

Du verpflichtest dich, keine

16

FORMELSAMMLUNG

Zwecke erlauben.



 Ich habe auf meinem iPad immer genug Speicherplatz für schulische Dateien. Falls der Speicherplatz voll ist, muss ich private Dateien löschen oder in eine Cloud Ich darf mein iPad in Pausen grundsätzlich nicht verschieben.

benutzen und lasse es in meiner Tasche möglichst im Nachrichten, Bildern. Dateien etc.. im Internet surfen, Ähnliches sind in der Schule grundsatzlich verboten. Lehrkräffe können Ausnahmen für unterrichtliche Spielen, Musik hören, Verfassen und Senden von Ton-, Foto- und Videoaufnahmen anfertigen und Klassenzimmer. Eine Lehrkraft kann mir eine Avsnahme zum Lernen erlauben. ım Schulhaus

. Teles Weden and Tornahmen werten in University the out outstands half ordering der Leistradt estall and duten man veroff enthant worden.

17

. Arteolemateria darf nor mi Erlantens der Leistrafi

Ausnahmen erlauben. beispiel.

Unterricht

. Wen ich das Rad verwerte, legs ich es gruntschalch fiest out dan Yeach Die jeweilings Leistrach Fann

. Ich verwente mut des https: des von der Lekkrocht für den Arbeitsouffrag oder tos Arbeiten im Unterreth

. अस्तिकी व्यक्तिका अन्ति क्वाका निक्र के The verwerde das Bod mer. wennich dass von der

Hausordnung

1. Schulgelände

Die bepflanzten Flächen und Grünanlagen sollen unseren Schulbereich verschönern. Sie werden nicht betreten und sind von Müll sauber zu halten.

Fahrräder werden auf dem Fahrradhof vor der Schule abgestellt und sind gegen Diebstahl zu sichern. Das Abstellen erfolgt auf eigene Gefahr, die Schule übernimmt keine Haftung bei Beschädigung oder Diebstahl.

Aus Sicherheitsgründen dürfen Skateboards, Scooter und ähnliche Fahrzeuge auf dem Schulgelände nicht benutzt werden.

Das Rauchen, der Genuss von Alkohol, Drogen und Energydrinks sind auf dem Schulgelände nicht erlaubt.

Die Schule übernimmt für mitgebrachte Gegenstände keine Haftung.

Die Schüler haben alles zu unterlassen, was den Schulfrieden oder die Ordnung an der RS Vöhringen (oder einer anderen Schule) stören könnte. Deshalb sind die Lehrkräfte berechtigt, den Schülern Gegenstände abzunehmen, die den Unterricht stören können. Über deren Rückgabe entscheidet der Schulleiter.

Das Aufhängen von Plakaten bedarf der Genehmigung des Schulleiters.

Fundgegenstände werden beim Hausmeister abgegeben. Geldbeträge oder Gegenstände von höherem Wert (z.B. Handys) händigt man dem Sekretariat aus.

Schulfremden ist der Aufenthalt im Schulhaus untersagt. Eine vorherige Anmeldung im Sekretariat ist notwendig

Schulleiter, Lehrkräfte und Schulpersonal sind allen Schülern gegenüber weisungsberechtigt.

2. Schulweg

Die Schüler kommen auf direktem Weg in die Schule und halten sich auf dem Schulweg an die Verkehrsregeln.

Die erhöhte Unfallgefahr an der Bushaltestelle verlangt von allen Fahrschülern Aufmerksamkeit und Rücksicht gegenüber den Mitschülern und anderen Fahrgästen.

Daher ist das Schubsen, Herumtollen und Drängeln an der Bushaltestelle untersagt.

Den Anweisungen der Busfahrer und Lehrkräfte ist Folge zu leisten.

3. Schulgebäude

Für ein ordentliches Schulhaus sind wir alle mitverantwortlich. Daher wird der Müll in die Mülleimer geworfen.

Mit den Möbeln, Geräten, der Schuleinrichtung, den Büchern und dem Eigentum anderer gehen alle verantwortungsbewusst und pfleglich um.

Beschädigungen werden dem Hausmeister, einer Lehrkraft oder dem Sekretariat umgehend gemeldet.

Für mutwillig oder fahrlässig herbeigeführte Schäden haftet der Verursacher bzw. dessen Erziehungsberechtigte.

Das Gebäude ist von Mo. bis Do. jeweils von 07:00 Uhr bis 16:30 Uhr und am Fr. von 07:00 Uhr bis 14:00 Uhr geöffnet. Nach diesem Zeitpunkt werden die Eingangstüren abgeschlossen, wenn nicht eine Veranstaltung eine längere Öffnungszeit notwendig macht. Für die Ferien gelten eigene Regelungen.

4. Klassenzimmer und Fachräume

Die Klassenzimmer werden am Morgen erst fünf Minuten vor Unterrichtsbeginn mit der Lehrkraft betreten. In der Zeit von 07:00 Uhr bis 07:45 Uhr halten sich die Schüler in der Aula auf.

Alle Schüler einer Klasse sind für die Ordnung und Sauberkeit in ihrem Klassenzimmer verantwortlich. So wird der eigene Arbeitsplatz sauber gehalten.

Die Klassen sorgen selbst für eine ansprechende Gestaltung ihres Zimmers. Dabei ist darauf zu achten, dass keine Schäden an den Wänden und der Einrichtung entstehen – die Wände dürfen nicht beklebt werden.

Fluchtwege dürfen nicht verstellt werden.

Der Tafeldienst besorgt rechtzeitig Kreide in den Pausen beim Hausmeister. Am Ende jeder Unterrichtsstunde wird die Tafel gereinigt.

Jeweils am Dienstag und Donnerstag stellen die Schüler in der letzten Stunde die Stühle auf die Tische.

Nach Unterrichtsende ist das Klassenzimmer von der Klasse aufzuräumen und der Müll in den Mülleimer zu werfen.

Flaschen sind in den Pausen zum Hausmeister zurückzubringen, "Flaschenlager" sind nicht zulässig.

Fachräume dürfen nur in Anwesenheit des Fachlehrers betreten werden. Bei Stundenwechsel gehen die Schüler zügig zu den Fachräumen bzw. von diesen zurück in die Klassenzimmer.

Die Sitzordnung legt der Klassenleiter oder der Fachlehrer in seinem Fachraum fest, sie wird durch die Schüler nicht selbstständig verändert.

5. Unterricht

Schüler und Lehrkräfte sind verpflichtet, pünktlich zum Unterricht zu erscheinen.

Zu spät kommende Schüler melden sich zuerst im Sekretariat an.

Während des Stundenwechsels bleiben die Schüler in ihren Klassenzimmern (außer ein Raumwechsel ist notwendig) und legen ihre Unterrichtsmaterialien zurecht.

Während des Stundenwechsels ist es nicht gestattet Getränke an den Automaten zu kaufen.

Ist 10 Minuten nach Unterrichtsbeginn die Fachlehrkraft noch nicht im Klassenzimmer, verständigt der Klassensprecher das Sekretariat, damit für eine Vertretung oder Aufsicht gesorgt werden kann.

Während des Unterrichts darf sich kein Schüler ohne Erlaubnis einer Lehrkraft außerhalb des Unterrichtsraums aufhalten. Das Verlassen des Schulbereichs vor Unterrichtsschluss setzt die Genehmigung des Schulleiters voraus.

Das Essen und Trinken während des Unterrichts sind nicht gestattet. Ausnahmen regeln die Lehrkräfte.

Das Kaugummikauen ist nicht erlaubt.

Toilettengänge sind auf die Pausen zu legen.

Lehrkräfte und Schüler achten darauf, dass nach dem Unterricht in Klassenzimmern und Fachräumen die Fenster geschlossen werden.

6. Pausen

Die Pausen sollen Ausgleich durch Bewegung bieten, daher sind die Schüler dazu angehalten bei geeignetem Wetter die Pause im Schulhof zu verbringen.

Aufenthaltsbereiche für die Pausen sind die Aula und der Schulhof.

Während der Pause ist der Aufenthalt in den Klassenzimmern, sowie in den Gängen verboten.

Der Aufenthalt im Verwaltungsbereich ist nicht gestattet.

Anliegen an Lehrkräfte werden nur in der 2. Pause gestellt.

Die Lehrkräfte verschließen daher die Klassenzimmertüren in den Pausen.

Aus Sicherheitsgründen ist es nicht erlaubt, sich auf die Tische in der Aula oder auf die Fensterbänke zu setzen, da sie derartigen Belastungen nicht standhalten.

Das Verbringen der Pause in den Toiletten ist nicht zulässig.

Mittagspause: Schüler, die Nachmittagsunterricht haben, dürfen das Schulgelände verlassen, um sich zu verpflegen. Schüler, die das Schulgelände in der Mittagspause nicht verlassen, halten sich in der Aula auf. Der durch mitgebrachtes Essen entstandene Müll wird entsorgt.

Den Ganztagsschülern ist das Verlassen des Schulgeländes nicht gestattet.

7. Erkrankungen und Beurlaubungen

Eltern melden die Erkrankung ihres Kindes dem Sekretariat zwischen 07:15 Uhr und 07:45 Uhr.

Am Tag der Rückkehr aus der Krankheit geben die Eltern dem Kind eine Krankheitsbestätigung (Formular) für die Klassenleitung mit.

Erkrankungen, die länger als 3 Tage dauern, machen eine ärztliche Bestätigung notwendig, die bei der Klassenleitung abgegeben wird.

Schriftliche Beurlaubungsanträge werden mind. 3 Tage vor dem Beurlaubungstermin beim Schulleiter eingereicht.

Reise- und Urlaubstermine können als Beurlaubungsgründe nicht berücksichtigt werden.

Erkrankte Schüler sind verpflichtet die versäumten Unterrichtsinhalte und Hefteinträge eigenverantwortlich und zeitnah nachzuholen.

8. Handys und anderen mobile Endgeräte

Im Schulhaus sind keine mobilen Endgeräte erlaubt. Die Geräte dürfen erst beim Verlassen des Schulhauses wieder verwendet werden. Auch während der Mittagspause bleiben die Geräte im Schulhaus ausgeschaltet.

Wird ein Handy, eine Smartwatch oder ein sonstiges elektronisches Speichermedium in einer Prüfung verwendet oder bereitgehalten, wird die Prüfung mit der Note 6 bewertet.

Es gelten die iPad-Regeln und die allgemeinen Regeln zum Umgang mit digitalen Endgeräten (s. extra Seite).

Lehrkräfte haben das Recht, digitale Endgeräte einzuziehen, wenn Schüler gegen diese Regelungen verstoßen.

Lernen lernen

Die 10 wichtigsten Lernregeln

1. Lerne möglichst immer am selben Platz

Gestalte deinen Arbeitsplatz so, dass du möglichst wenig abgelenkt wirst. Auf der Schreibfläche sollte nur das liegen, was du gerade brauchst. Achte darauf, dass es beim Lösen kniffliger Aufgaben leise ist. Lüfte regelmäßig. Hefte Mitschriften und Arbeitsblätter sofort an der richtigen Stelle ab.

2. Beginne jeden Tag zur gleichen Zeit mit dem Lernen

Dein Körper gewöhnt sich daran und dein Gehirn stellt sich leichter auf konzentriertes Arbeiten ein.

3. Plane dein Lernen

Du sparst damit Zeit - gut geplant ist halb gelernt! Schaue zuerst auf deinen Wochen- oder Tagesplan.

4. Beginne das Lernen mit leichten Aufgaben

Wie ein Motor muss auch dein Gehirn warm werden, bis es seine Höchstleistung bringt.

5. Vermeide, ähnliche Lernstoffe hintereinander zu lernen

So behältst du das Gelernte besser.

6. Verwende möglichst viele unterschiedliche Lernwege

Lesen, Hören, Sehen und Schreiben sind die verschiedenen Lernwege. Je häufiger du beim Lernen damit abwechselst, desto weniger ermüdest du und dein Gedächtnis freut sich.

7. Vermeide, zu viel auf einmal zu lernen

Wenn du zu viel auf einmal Iernst, vergisst du vieles schnell wieder. Dies gilt besonders für die Vorbereitung auf Klassenarbeiten.

8. Wiederhole am Anfang öfter

Dadurch prägst du dir das Gelernte schneller und besser ein.

9. Versuche, den Lernstoff sinnvoll zu lernen

Wenn du den Sinn der Lerninhalte erfasst, lernst du sie leichter. Versuche, zumindest die Kerngedanken in einen Zusammenhang zu bringen. Gebrauche Eselsbrücken als Gedächtnisstützen, z. b. Reime, Bilder oder Abkürzungen.

10. Vergiss die Pausen nicht

Sie sind zur Erholung wichtig. Für die erste Stunde reichen zweimal 5 Minuten, damit du auch wieder den Einstieg findest. Nach 1 ½ Stunden brauchst du dann schon ca. 20 Minuten Pause, damit du anschließend wieder konzentriert weiterarbeiten kannst.

Merkhilfen für meine Passwörter

Notiere dir hier deine Zugänge. Trage hierfür deinen Benutzernamen und eine Merkhilfe für dein Passwort ein.

Microsoft 365 / Apple-ID			
Benutzername:			
Passwort (Merkhilfe):			
BayernCloud Schule (Bu/CS)		
	Бусэ		
Benutzername:			
Passwort (Merkhilfe):			
Bildungslogin (Schulk	Dücher)		
Benutzername:			
Passwort (Merkhilfe):			
Schulmanager			
Benutzername:			
Passwort (Merkhilfe):			
Schulserver (IT-Saal)			
Benutzername:			
Passwort (Merkhilfe):			

Sonstige Passwörter:	
Benutzername:	
Passwort (Merkhilfe):	
Benutzername:	
Passwort (Merkhilfe):	
Benutzername:	
Passwort (Merkhilfe):	
Benutzername:	
Passwort (Merkhilfe):	
Benutzername:	
Passwort (Merkhilfe):	

Stundenplan

gültig von	bis				
Stunde	Мо	Di	Mi	Do	Fr
1. Stunde					
2. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
3. Stunde					
4. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
5. Stunde					
6. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
7. Stunde					
8. Stunde					

Stunde	Мо	Di	Mi	Do	Fr
1. Stunde					
2. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
3. Stunde					
4. Stunde					
	Р	Α	U	S	Е
5. Stunde					
6. Stunde					
	Р	Α	U	S	Е
7. Stunde					
8. Stunde					

Stundenplan

gültig von _____ bis ____

Stunde	Мо	Di	Mi	Do	Fr
1. Stunde					
2. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
3. Stunde					
4. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
5. Stunde					
6. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
7. Stunde					
8. Stunde					

gültig von _____ bis ____

Stunde	Мо	Di	Mi	Do	Fr
1. Stunde					
2. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
3. Stunde					
4. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
5. Stunde					
6. Stunde					
	Р	А	U	S	Е
7. Stunde					
8. Stunde					

Mittwoch

Wo	chen	kalender vom 15.09.2025 bis 19.09.2025	5
Montag, 15.09.2025			
	Fach	Hausaufgaben	✓
	Гасп	nausauigabeii	_
25			
Dienstag, 16.09.2025			
0.9			
), g			
Ö			
	ı		
	Fach	Hausaufgaben	✓
5			
17.09.2025			
2.09			
1			

27

4

Wochenkalender vom 22.09.2025 bis 26.09.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
22.09.2025			
2.09			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
23.09.2025			
23.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	√
325			
9.2			
24.09.2025			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 29.09.2025 bis 03.10.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
29.09.2025			
9.08			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
30.09.2025			
30.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
0.2			
01.10.2025			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 06.10.2025 bis 10.10.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
06.10.2025			
3.10			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
07.10.2025			
17.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
08.10.2025			
38.1			
Mittwoch,			
Mit			

33

+

Wochenkalender vom 13.10.2025 bis 17.10.2025

Montag, 13.10.2025	Fach	Hausaufgaben	✓

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
0.2			
14.10.2025			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
5.10.2025			
15.1			
Mittwoch,			
Mit			

ALLGEMEINES

STUNDENPLAN

PRÜFUNGSKALENDER

NOTENÜBERSICHT

FORMELSAMMLUNG

Wochenkalender vom 20.10.2025 bis 24.10.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
.20			
0.10			
Montag, 20.10.2025			
ntaç			
Mo	·		

	Fach	Hausaufgaben	✓
325			
21.10.2025			
21.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
325			
22.10.2025			
22.1			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 27.10.2025 bis 31.10.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
27.10.2025			
7.10			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
28.10.2025			
28.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
325			
0.2			
29.10.2025			
Mittwoch,			
Mitt			

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
.20			
30.10.2025			
Jonnerstag,			
Inel			
Dor			

Diese Woche habe ich ☐ Ordnungsdienst ☐

	Fach	Hausaufgaben	✓
5			
10.2025			
, 31			
reitag,			
Fre			



Ferien!

Wochenkalender vom 10.11.2025 bis 14.11.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
.202			
g, 10.11.2025			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)25			
11.11.2025			
11.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)25			
1.20			
12.11.2025			
Mittwoch,			
Mit Tit			

Wochenkalender vom 17.11.2025 bis 21.11.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
7.11.2025			
7.11			
~			
Montag,			
Mo			

Mittwoch, 19.11.2025	chulfreí!
----------------------	-----------

Wochenkalender vom 24.11.2025 bis 28.11.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
Montag, 24.11.2025			
4.11			
g, 2,			
ntaç			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
11.2025			
1.2			
25.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)25			
26.11.2025			
26.1			
ch, 2			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 01.12.2025 bis 05.12.2025

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
01.12.2025			
1.12			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)25			
12.2025			
02.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
03.12.2025			
33.1			
Mittwoch, (
₩			

	Fach	Hausaufgaben	√
5			
Freitag, 05.12.2025			
.12			
1, 05			
itag			
Fre			

Donnerstag, 04.12.2025

WOCHENKALENDER

Wochenkalender vom 08.12.2025 bis 12.12.2025

.2025	Fach	Hausaufgaben	✓
3.12			
Montag, 08.12.2025			

	Fach	Hausaufgaben	√
325			
2.2025			
09.13			
ag, (
ienstag,			
Die			

Fach	Hausaufgaben	✓
	Fach	Fach Hausaufgaben

Wochenkalender vom 15.12.2025 bis 19.12.2025

	Fach	Hausaufgaben	√
25			
.20			
15.12.2025			
Montag, 15			
8			

	Fach	Hausaufgaben	√
025			
6.12.2025			
16.1			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
025			
17.12.2025			
17.1			
Mittwoch,			
Mit			

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
12.2025			
18.12			
Jonnerstag,			
nne			
Do			·

Diese Woche habe ich ☐ Ordnungsdienst ☐

	Fach	Hausaufgaben	✓
25			
9.12.2025			
9.12			
_			
Freitag,			
Fre			



ALLGEMEINES

STUNDENPLAN

Dienstag, 06.01.2026

Fach	Hausaufgaben	✓
}	teilige Drei Könige	

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
1.2			
0.70			
Mittwoch, 07.01.2026			
two			
Mit			

Wochenkalender vom 12.01.2026 bis 16.01.2026

Montag, 12.01.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
2026			
13.01			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
1.2			
14.01.2026			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 19.01.2026 bis 23.01.2026

Montag, 19.01.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
8			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
1.2			
20.01.2026			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
1.2			
21.01.2026			
Mittwoch, 2			
Mit			

Wochenkalender vom 26.01.2026 bis 30.01.2026

Montag, 26.01.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
1.2			
27.01.2026			
ag, į			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
28.01.2026			
28.0			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 02.02.2026 bis 06.02.2026

02.02.2026	Fach	Hausaufgaben	√
2.02			
Montag, 02			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
2.2			
03.02.2026			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
04.02.2026			
0.40			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 09.02.2026 bis 13.02.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
09.02.2026			
9.02			
Montag, 09			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
10.02.2026			
10.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
11.02.2026			
11.0			
Mittwoch,			
Mit			

ALLGEMEINES

STUNDENPLAN

WOCHENKALENDER

PRÜFUNGSKALENDER

NOTENÜBERSICHT

FORMELSAMMLUNG

Wochenkalender vom 23.02.2026 bis 27.02.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
23.02.2026			
3.02			
3, 2,			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)26			
2.2(
24.02.2026			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
2.2			
25.02.2026			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 02.03.2026 bis 06.03.2026

Montag, 02.03.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
)26			
3.20			
03.03.2026			
g,			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
04.03.2026			
0.40			
Mittwoch,			
Mit			

+

Wochenkalender vom 09.03.2026 bis 13.03.2026

Montag, 09.03.2026	Fach	Hausaufgaben	✓

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
10.03.2026			
0.0			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
11.03.2026			
11.0			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 16.03.2026 bis 20.03.2026

16.03.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
Montag,			
8			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
3.2(
17.03.2026			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
3.2(
18.03.2026			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 23.03.2026 bis 27.03.2026

	Fach	Hausaufgaben	√
56			
Montag, 23.03.2026			
8			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
3.2			
24.03.2026			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
3.2			
25.03.2026			
Mittwoch, 2			
Mit			

ALLGEMEINES

Wochenkalender vom 13.04.2026 bis 17.04.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
.202			
Montag, 13.04.2026			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
Dienstag, 14.04.2026			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
14.2			
Mittwoch, 15.04.2026			
Mit			

1

Wochenkalender vom 20.04.2026 bis 24.04.2026

			_
Montag, 20.04.2026	Fach	Hausaufgaben	√
Mo			

Fach	Hausaufgaben	✓
	Fach	Fach Hausaufgaben

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
4.20			
22.04.2026			
Mittwoch,			
Mitt			

+

Wochenkalender vom 27.04.2026 bis 01.05.2026

Montag, 27.04.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
7.04			
3, 2			
ntaç			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
4.2			
28.04.2026			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
29.04.2026			
14.2			
29.0			
Mittwoch,			
Mit			

Donnerstag, 30.04.2026

Freitag, 01.05.2026

Notizen Klassenleitung

NOTENÜBERSICHT

Wochenkalender vom 04.05.2026 bis 08.05.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
26			
04.05.2026			
4.05			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
5.2			
05.05.2026			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
5.2			
0.90			
Mittwoch, 06.05.2026			
two			
Mit			

Wochenkalender vom 11.05.2026 bis 15.05.2026

11.05.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
2.05.2026			
12.0			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
13.05.2026			
13.0			
Mittwoch,			
Mit			

Diese Woche habe ich □ Ordnungsdienst □ _____

Fach Hausaufgaben

Donnerstag, 14.05.2026

Christi Himmelfahrt

	Fach	Hausaufgaben	✓
Freitag, 15.05.2026			
Fre			

_		
Ze		
Notizen		
Ž		
		Klas

Klassenleitung

Wochenkalender vom 18.05.2026 bis 22.05.2026

	Fach	Hausaufgaben	√
56			
.202			
18.05.2026			
Montag, 18			

	Fach	Hausaufgaben	✓
ienstag, 19.05.2026			
ag,			
nst			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
5.2			
20.05.2026			
Mittwoch,			
Mit			

ALLGEMEINES

STUNDENPLAN

WOCHENKALENDER

PRÜFUNGSKALENDER

NOTENÜBERSICHT

FORMELSAMMLUNG

Wochenkalender vom 08.06.2026 bis 12.06.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
26			
08.06.2026			
3.06			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
6.2			
09.06.2026			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
10.06.2026			
10.0			
Mittwoch,			
Mit			

+

Wochenkalender vom 15.06.2026 bis 19.06.2026

Montag, 15.06.2026	Fach	Hausaufgaben	√
₩ ₩			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
16.06.2026			
16.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
17.06.2026			
17.0			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 22.06.2026 bis 26.06.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
26			
22.06.2026			
2.06			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
6.2			
23.06.2026			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
24.06.2026			
24.0			
Mittwoch, 2			
Mit			

25.06.2026	Fach	Hausaufgaben	✓
25.0			
ersta			
Jonnerstag,			
ă			

Diese Woche habe ich ☐ Ordnungsdienst ☐

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
26.06.2026			
90.0			
Freitag,			
Fre			

Wochenkalender vom 29.06.2026 bis 03.07.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
29.06.2026			
90.6			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
30.06.2026			
30.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
01.07.2026			
01.0			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 06.07.2026 bis 10.07.2026

26	Fach	Hausaufgaben	√
06.07.2026			
3.07			
g, 0(
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
7.2			
0.7			
Dienstag, 07.07.2026			
nsta			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
7.2			
08.07.2026			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 13.07.2026 bis 17.07.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
13.07.2026			
3.07			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
14.07.2026			
14.0			
Dienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	√
326			
7.2(
15.07.2026			
Mittwoch,			
Mitt			

Wochenkalender vom 20.07.2026 bis 24.07.2026

56	Fach	Hausaufgaben	✓
20.07.2026			
0.07			
j, 20			
Montag,			
Mo			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
07.2026			
21.0			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
026			
22.07.2026			
22.0			
Mittwoch,			
Mit			

Wochenkalender vom 27.07.2026 bis 31.07.2026

	Fach	Hausaufgaben	✓
56			
27.07.2026			
7.07			
Montag,			
8			

	Fach	Hausaufgaben	✓
326			
7.2			
28.07.2026			
ienstag,			
Die			

	Fach	Hausaufgaben	✓
29.07.2026			
7.2			
29.0			
Mittwoch,			
Mit			





Prüfungs- & Geburtstagskalender

September	Oktober	November
01	01	01
02	02	02
03	03	03
04	04	04
05	05	05
06	06	06
07	07	07
08	08	08
09	09	09
10	10	10
11	11	11
12	12	12
13	13	13
14	14	14
15	15	15
16	16	16
17	17	17
18	18	18
19	19	19
20	20	20
21	21	21
22	22	22
23	23	23
24	24	24
25	25	25
26	26	26
27	27	27
28	28	28
29	29	29
30	30	30
	31	

Dezember	Januar	Februar
01	01	01
02	02	02
03	03	03
04	04	04
05	05	05
06	06	06
07	07	07
08	08	08
09	09	09
10	10	10
11	11	11
12	12	12
13	13	13
14	14	14
15	15	15
16	16	16
17	17	17
18	18	18
19	19	19
20	20	20
21	21	21
22	22	22
23	23	23
24	24	24
25	25	25
26	26	26
27	27	27
28	28	28
29	29	
30	30	
31	31	

März April Mai 01 01 01 02 02 02 03 03 03 04 04 04 05 05 05 06 06 06 07 07 07 08 08 08 09 09 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26 27 27 <th></th> <th></th> <th></th>			
02 02 02 03 03 03 04 04 04 05 05 05 06 06 06 07 07 07 08 08 08 09 09 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 <th>März</th> <th>April</th> <th>Mai</th>	März	April	Mai
03 03 03 04 04 04 05 05 05 06 06 06 07 07 07 08 08 08 09 09 09 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 26 26 26 26 26	01	01	01
04 04 04 05 05 05 06 06 06 07 07 07 08 08 08 09 09 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 26 26 26 26 26	02	02	02
05 05 05 08 06 06 07 07 07 08 08 09 09 09 09 10 10 10 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	03	03	03
Net Net <td>04</td> <td>04</td> <td>04</td>	04	04	04
No. No. No. 08 08 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 26 26	05	05	05
08 08 08 09 09 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	06	06	06
09 09 09 10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 20 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	07	07	07
10 10 10 11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	08	08	08
11 11 11 12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	09	09	09
12 12 12 13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	10	10	10
13 13 13 14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	11	11	11
14 14 14 15 15 15 16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 26 26	12	12	12
15 15 15 16 16 16 17 17 18 18 18 19 19 20 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	13	13	13
16 16 16 17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 26 26	14	14	14
17 17 17 18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	15	15	15
18 18 18 19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	16	16	16
19 19 19 20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	17	17	17
20 20 20 21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	18	18	
21 21 21 22 22 22 23 23 23 24 24 24 25 25 25 26 26 26	19	19	19
22 22 23 23 24 24 25 25 26 26	20	20	20
23 23 23 23 24 24 24 25 25 26 26 26 26 26 27 27 28 28 28 28 29 29 29 29 29 29 29 29 29 29 29 29 29	21	21	21
24 24 24 25 25 25 26 26 26	22	22	22
25 25 26 26	23	23	23
26 26	24	24	24
	25	25	25
27 27 27	26	26	26
	27	27	27
28 28 28	28	28	28
29 29 29	29	29	29
30 30	30	30	30
31 31	31		31

Juni	Juli	August
01	01	01
02	02	02
03	03	03
04	04	04
05	05	05
06	06	06
07	07	07
08	08	08
09	09	09
10	10	10
11	11	11
12	12	12
13	13	13
14	14	14
15	15	15
16	16	16
17	17	17
18	18	18
19	19	19
20	20	20
21	21	21
22	22	22
23	23	23
24	24	24
25	25	25
26	26	26
27	27	27
28	28	28
29	29	29
30	30	30
	31	31

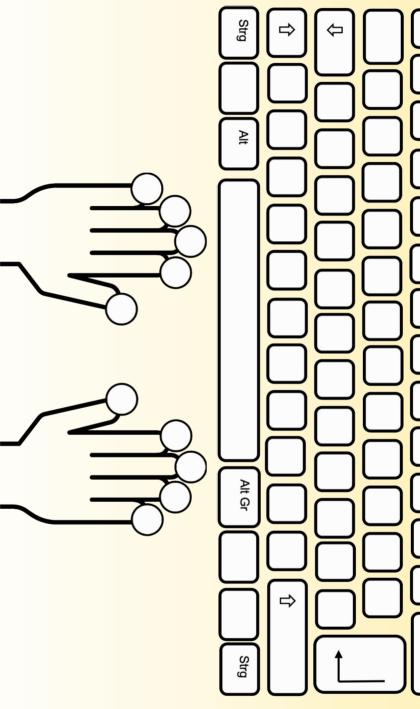
ALLGEMEINES

NOTENÜBERSICHT PRÜF

Notenübersicht

	Note											
en	4											
e Not	က											
Mündliche Noten	7											
	_											
	4											
eiten	က											
Kurzarbeiten	7											
Ž	-											
en	œ											
e Not	_											
ktisch	ဖ											
n/pra	2											
faabe	4											
Steareifaufgaben/praktische Noten	က											
Sted	7											
	-											
2	4											
faabe	, m											
Schulaufgaben	7											
	-											
	Fach											

ALLGEMEINES



Schreibregeln gemäß DIN 5008

#	Regeln gemäß DIN 5008	✓									
1	Nachjedem Wort folgt ein Leerzeichen.										
2	Alle Satzzeichenfolgen dem Wort ohne Leerzeichen; das Leerzeichenfolgt erst danach.										
3	Absätze sind vom folgenden Text jeweils durch eine Leerzeile zu trennen.										
4	Satzzeicheninnerhalb einer Hervorhebung werden in die Formatierung einbezogen, am Endenur dann, wenn sie inhaltlich zum hervorzuhebenden Teil gehören.										
5	Nach Abkürzungen folgt nach dem Punkt ein Leerzeichen. Der Abkürzungspunkt schließt den Satzschlusspunktmit ein. Wir liefern in ca. 3 Wochen. Die Prüfung findet im Julin. J. statt. Esgab belegte Brötchen, Kuchen, allerlei Getränke usw.										
	Der Mittestrich findet Verwendung u. a. als										
6	 Worttrennungsstrich (ohne Leerzeichen) Bindestrich (ohne LZ) Ergänzungsstrich (ohne LZ) Gedankenstrich (mit Leerzeichen) Streckenstrich (mit LZ) Zeichenfür "gegen" beim Sport (mit LZ) Sprechstunde: 8 – 11 Uhr (nicht im Satz!) 										
7	 Aufzählungszeichen (mit LZ) siehe Regel 6 Nach Zahlen folgt ein Leerzeichen. Bei Ordnungszahlen folgt das Leerzeichenerst nach dem Punkt. 5 Tage, 52 Wochen, 12 Monate, Klasse7 a, Hausnummer 5 b, 1. Platz, 3. März, usw. 										
8	Zahlen mit mehr als drei Stellen sollten durch je ein Leerzeichen in 3-stellige Gruppen gegliedert werden. Aus Sicherheitsgründensollten Geldbeträge mit dem Punkt gegliedert werden. 365 Tage, 3 650 Teilnehmer, 10 500 Einwohner, 1.250 EUR,1.000.000 €										
9	Wortzusammensetzungen sowie Zusammensetzungen mit einzelnen Buchstaben, Ziffern oder Abkürzungen werden mit Bindestrich/en geschrieben. <u>Ausnahme:</u> nicht vor Nachsilben (90er Jahre, ein 60stel, 7%ig) öffentlich-rechtlich, 3-teilig, 9-jährig; 7-Tage-Reise,3-km-Strecke,5-€-Schein,usw.										
10	Telefon- und Telefaxnummern werden funktionsbezogen durch je ein Leerzeichen gegliedert (Anbieter Landesvorwahl Ortsnetzkennzahl Einzelanschluss <evtl. +49="" 0049="" 089="" 265255<="" 9252-233="" 925220="" angeschlossen.="" bindestrich="" die="" durchwahl="" durchwahl⊳).="" fax:0049="" mit="" oder:="" td="" tel.="" wird=""><td></td></evtl.>										
11	Postfachnummern werden von rechts beginnend 2-stellig gegliedert. Postfach 3 81 Postfach 7 32 00										
12	Postleitzahlen sind 5-stellig und werden nicht gegliedert. 12627 Berlin 20535 Hamburg 60433 Frankfurt 81825 München										
13	Dezimale Teilungen werden mit dem Komma gekennzeichnet. Bei runden Zahlenoder ungefähren Werten darf die Kennzeichnungdezimaler Teile der Einheit entfallen. 21 EUR=21 € 21,50 € 0,50 € ca. 20 km 20,115 kg 0,005 kg										
14	Bei Angabender Uhrzeiten in Stunden und Minuten (und Sekunden)ist jede Einheit mit zwei Ziffern anzugeben und mit dem Doppelpunkt zugliedern.										

15	Kalenderdaten können numerisch oder alphanumerisch geschrieben werden. Das numerisch angegebene Datum wird in der Reihenfolge Jahr-Monat-Tag (mit Mittestrich) oder Tag.Monat.Jahr (mit Punkt) gegliedert. Tag und Monat ist 2-stellig anzugeben. Jahreszahlenwerden grundsätzlich 4-stellig geschrieben und nicht gegliedert. Bei alphanumerischer Schreibung erhalten 1-stellige Tagangabenkeine führende Null. 05.01.2012 oder 2012-01-05 oder 5. Januar 2012									
16	Anführungszeichen werden ohne Leerzeichen vor und nach den Textteilen, die von ihnen eingeschlossensind, geschrieben. Halbe Anführungszeichen sind ohne Leerzeichen innerhalb einer Anführung mit dem Apostroph zu schreiben. Erfragte: "Kennt ihr den Roman,Der Herr der Ringe"?"									
17	Der Apostroph ersetzt ausgelasseneBuchstaben. unser Käpt'n, auf'm Tisch, Ines' Bruder, Franz'Schwester, D'dorf, 's ist gut.									
18	Je ein Leerzeichen folgt nach Zeichen, die ein Wort vertreten (z. B. &, §, %, #, €, \$, *, +, Ø, ‰,)und nach Rechenzeichen (z. B. +, -, :, x, =, <, >). 3 % Skonto, 2 ‰ Maklergebühr, § 1 GG,# 15 usw.									
19	Zeichenwerden nur in Verbindung mit Ziffern verwendet. Wir erhalten 5 % Rabatt. aber: Wie viel Prozent Rabatt erhalten wir? Wir verfahren nach § 36 BGB. aber: Das Gesetz umfasst 36 Paragraphen.									
20	Für die Mehrzahl wird das "Zeichen für Paragraf" 2-mal hintereinander (ohne Leerzeichendazwischen) vor die Ziffern gesetzt. Wir hielten uns an die §§ 7, 9, 18 und 24.									
21	Klammernwerden ohne Leerzeichenvor und nach den Textteilen, die von ihnen eingeschlossensind, geschrieben. Frankfurt (Main) Bankrott (italienisch "banca rotta" [zusammengebrocheneBank])									
22	Vor und nach dem Schrägstrich (Slash/Backslash)wird kein Leerzeichen geschrieben. 120 km/h Schuljahr 2025/26 C:\word\texte\regeln.doc									
23	Vorzeichen, hochgestellte Zeichen, Exponenten und Indizes werden ohne Leerzeichenan den Zahlenwert bzw. die Basisangefügt. -45 °C Flächenwinkel von 6° 150 m³ H₂0 CO₂									
24	Zentrierte Textteile werden vom vorausgehendenund vom folgenden Text durch je eine Leerzeile (*) abgesetzt. Zentriert werden z.B. Überschriften und wichtige, einzelne Textzeilen. Zentrieren ist eine häufig verwendete Hervorhebungsart.Der Text wird hierbei in die Mitte der Zeilegesetzt.									
25	Eingerückte Textteile werden – ebenso wie zentrierte – vom vorausgehenden und folgenden Text durch je eine Leerzeile (•) abgesetzt. Der Text wird vom linken Rand 2,5 cm eingerückt. Verschiedene Hervorhebungsarten dürfen miteinander kombiniert werden. Fürlängere Textteile bietet sich die Einrückung, für kürzere die Zentrierung an.									



Terme und Gleichungen

Potenzen

$$a^0 = 1$$
 für $a \neq 0$

$$a^n \cdot a^m = a^{n+m}$$

$$\frac{a^n}{a^m} = a^{n-m}$$

$$\left(a^{n}\right)^{m}=a^{n\cdot n}$$

$$a^1 = a$$

$$a^n \cdot b^n = (a \cdot b)^n$$

$$\frac{a^n}{b^n} = \left(\frac{a}{b}\right)^n$$

$$a^{-n} = \frac{1}{a^n}$$

Wurzeln

$$\sqrt{a^2} = |a|$$

$$\sqrt{a} = a^{\frac{1}{2}}$$

$$\sqrt[n]{a} = a^{\frac{1}{n}}$$

$$\sqrt{a} \cdot \sqrt{b} = \sqrt{a \cdot b}$$

$$\frac{\sqrt{a}}{\sqrt{b}} = \sqrt{\frac{a}{b}}$$

$$\left(\sqrt{a}\,\right)^n = \sqrt{a^n}$$

3 Logarithmen

$$a^x = b \Leftrightarrow \log_a b = x$$

$$a^{log_ab} = b$$

$$\log_a b = \frac{\log_c b}{\log_a a}$$

$$\log_a (b \cdot c) = \log_a b + \log_a c$$

$$\log_a \left(\frac{b}{c}\right) = \log_a b - \log_a c$$

$$\log_a(b^k) = k \cdot \log_a b$$

Quadratische Gleichungen

$$\mathbf{a} \cdot \mathbf{x}^2 + \mathbf{b} \cdot \mathbf{x} + \mathbf{c} = \mathbf{0}$$

$$D = b^2 - 4 \cdot a \cdot c$$

$$x_{1/2} = \frac{-b \pm \sqrt{D}}{2 \cdot a}$$

D < 0 keine Lösung; D = 0 eine Lösung; D > 0 zwei Lösungen

Binomische Formeln

$$(a+b)^2 = a^2 + 2 \cdot a \cdot b + b^2$$
 $(a-b)^2 = a^2 - 2 \cdot a \cdot b + b^2$

$$(a-b)^2 = a^2 - 2 \cdot a \cdot b + b^2$$

$$(a+b)\cdot (a-b) = a^2-b^2$$

Funktionen

Lineare Funktionen

$$y = m \cdot x + t$$

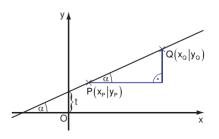
$$m = \frac{y_Q - y_P}{x_Q - x_P}$$

$$m = tan \alpha$$
 Steigung

$$m_g = m_h \Leftrightarrow g || h$$

$$m_g \cdot m_h = -1 \iff g \perp h$$

orthogonale Geraden





7 Quadratische Funktionen

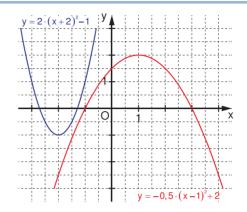
$$y = a \cdot x^2 + b \cdot x + c$$

allgemeine Form

$$y = a \cdot (x - x_S)^2 + y_S$$

Scheite**l**punktsform

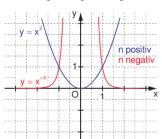
$$S\left(\frac{-b}{2 \cdot a} \middle| c - \frac{b^2}{4 \cdot a}\right)$$
Scheitelpunkt



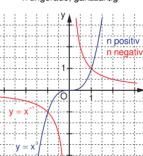
8 Potenzfunktionen

$$y = x^n$$

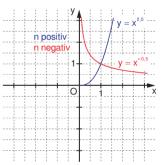
n gerade, ganzzahlig



n ungerade, ganzzah**l**ig

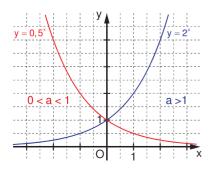


n rational, nicht ganzzahlig



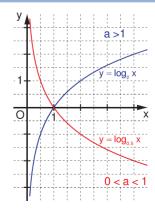
9 Exponentialfunktionen





10 Logarithmusfunktionen

$$y = k \cdot log_a(x-c) + d$$

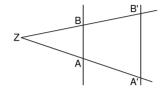


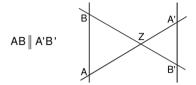


Geometrie

Strahlensätze







12 Rechtwinkliges Dreieck

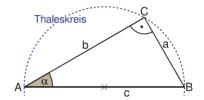
$$a^2 + b^2 = c^2$$
 Satz des Pythagoras

$$A=0,5\cdot a\cdot b$$

$$\sin \alpha = \frac{a}{c}$$

$$\sin \alpha = \frac{a}{c}$$
 $\cos \alpha = \frac{b}{c}$

$$\tan \alpha = \frac{a}{b}$$

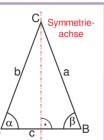


Gleichschenkliges Dreieck

Basis: AB Schenkel: AC. BC

$$a = b$$

$$\alpha = \beta$$



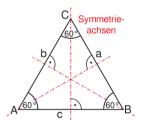
Gleichseitiges Dreieck 14

$$a = b = c$$

 $\alpha = \beta = \gamma = 60^{\circ}$

$$h = \frac{a}{2} \cdot \sqrt{3}$$

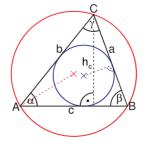
$$A = \frac{a^2}{4} \cdot \sqrt{3}$$



Allgemeines Dreieck

$$\alpha + \beta + \gamma = 180^{\circ}$$

$$A = \frac{1}{2} \cdot c \cdot h_c$$
 $A = \frac{1}{2} \cdot b \cdot c \cdot \sin \alpha$



$$\frac{a}{\sin \alpha} = \frac{b}{\sin \beta} = \frac{c}{\sin \gamma}$$
Sinussatz

$$a^2 = b^2 + c^2 - 2 \cdot b \cdot c \cdot \cos \alpha$$

$$\cos \alpha = \frac{b^2 + c^2 - a^2}{2 \cdot b \cdot c}$$
Kosinussatz

Schnittpunkt der Mittelsenkrechten: Umkreismittelpunkt

Schnittpunkt der Winkelhalbierenden: Inkreismittelpunkt

Schnittpunkt der Seitenhalbierenden: Schwerpunkt



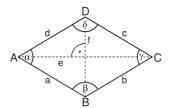
16 Besondere Vierecke

Raute

$$a = b = c = d$$

 $\alpha = \gamma$; $\beta = \delta$

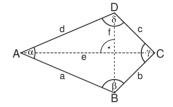
$$A = \frac{1}{2} \cdot e \cdot f$$



Drachenviereck

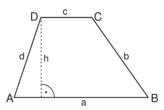
$$\begin{aligned} \textbf{a} &= \textbf{d} \text{ ; } \textbf{b} &= \textbf{c} \\ \beta &= \delta \end{aligned}$$

$$A = \frac{1}{2} \cdot e \cdot f$$



Trapez

$$A = \frac{1}{2} \cdot (a + c) \cdot h$$



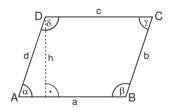
Parallelogramm

$$a = c$$
; $b = d$

$$\overline{\mathsf{AB}} \parallel \overline{\mathsf{CD}}; \overline{\mathsf{BC}} \parallel \overline{\mathsf{AD}}$$

$$\alpha = \gamma$$
; $\beta = \delta$

$$A = a \cdot h$$



17 Kreis

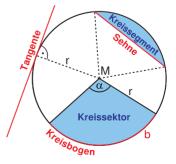
$$A=r^2\cdot \pi$$

$$A = \frac{\alpha}{360^{\circ}} \cdot r^2 \cdot \pi$$

$$u=2\cdot r\cdot \pi$$

$$b = \frac{\alpha}{360^{\circ}} \cdot 2 \cdot r \cdot \pi$$

Länge Kreisbogen





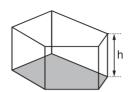
18 Besondere Körper

Prisma

$$V = G \cdot h$$

$$M = u_G \cdot h$$

$$O = 2 \cdot G + M$$

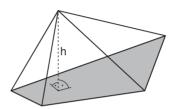


- M: Inhalt der Mantelfläche
- O: Inhalt der Oberfläche
- V: Volumen
- G: Inhalt der Grundfläche

Pyramide

$$V = \frac{1}{3} \cdot G \cdot h$$

$$O = G + M$$

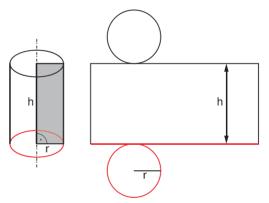


Gerader Kreiszylinder

$$V=r^2\!\cdot \pi\cdot h$$

$$M = 2 \cdot r \cdot \pi \cdot h$$

$$O = 2 \cdot r \cdot \pi \cdot (r + h)$$



Gerader Kreiskegel

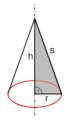
$$V = \frac{1}{3} \cdot r^2 \cdot \pi \cdot h$$

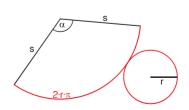
$$M = r \cdot \pi \cdot s$$

$$O = r \cdot \pi \cdot (r + s)$$

$$\alpha = 360^{\circ} \cdot \frac{r}{s}$$

Mittelpunktswinkel der Mantelfläche



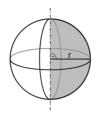




Kugel

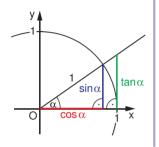
$$V = \frac{4}{3} \cdot r^3 \cdot \pi$$

$$O = 4 \cdot r^2 \cdot \pi$$



19 Einheitskreis

20 sin, cos, tan für besondere Winkelmaße



α	0°	30°	45°	60°	90°	180°	270°	360°
$\sin \alpha$	0	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}\sqrt{2}$	$\frac{1}{2}\sqrt{3}$	1	0	-1	0
$\cos \alpha$	1	$\frac{1}{2}\sqrt{3}$	$\frac{1}{2}\sqrt{2}$	$\frac{1}{2}$	0	-1	0	1
tanα	0	$\frac{1}{3}\sqrt{3}$	1	√3	n. def.	0	n. def.	0

21 Auswahl trigonometrischer Formeln

Beziehungen zwischen Sinus, Kosinus und Tangens

$$\sin^2\alpha + \cos^2\alpha = 1$$

$$\tan \alpha = \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha}$$

Negative Winkelmaße

$$\sin(-\alpha) = -\sin\alpha$$

$$\cos(-\alpha) = \cos\alpha$$

$$tan(-\alpha) = -tan\alpha$$

Supplementbeziehungen

$$\sin(180^{\circ} - \alpha) = \sin\alpha$$
$$\cos(180^{\circ} - \alpha) = -\cos\alpha$$

$$\sin(180^{\circ} + \alpha) = -\sin\alpha$$
$$\cos(180^{\circ} + \alpha) = -\cos\alpha$$

$$\sin(360^{\circ}-\alpha) = -\sin\alpha$$

$$\tan(180^{\circ} - \alpha) = -\tan\alpha$$

$$\tan(180^{\circ} + \alpha) = \tan \alpha$$

$$cos(360^{\circ} - \alpha) = cos \alpha$$

 $tan(360^{\circ} - \alpha) = -tan \alpha$

$$\sin(90^{\circ}-\alpha)=\cos\alpha$$

$$\cos(90^{\circ} - \alpha) = \sin\alpha$$

Additionstheoreme für Sinus und Kosinus

$$\sin(\alpha + \beta) = \sin\alpha \cdot \cos\beta + \cos\alpha \cdot \sin\beta$$

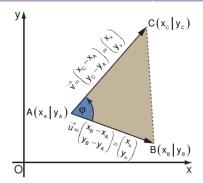
$$\cos(\alpha + \beta) = \cos\alpha \cdot \cos\beta - \sin\alpha \cdot \sin\beta$$

$$\sin(\alpha - \beta) = \sin\alpha \cdot \cos\beta - \cos\alpha \cdot \sin\beta$$

$$\cos(\alpha - \beta) = \cos\alpha \cdot \cos\beta + \sin\alpha \cdot \sin\beta$$



22 Geometrie im Koordinatensystem



$$M\left(\frac{X_A + X_B}{2} \middle| \frac{y_A + y_B}{2}\right)$$

Mittelpunkt einer Strecke

$$\left|\overline{AB}\right| = \sqrt{\left(x_B - x_A\right)^2 + \left(y_B - y_A\right)^2} LE$$

Länge einer Strecke

$$\overrightarrow{u} \odot \overrightarrow{v} = \begin{pmatrix} x_u \\ y_u \end{pmatrix} \odot \begin{pmatrix} x_v \\ y_v \end{pmatrix} = x_u \cdot x_v + y_u \cdot y_v$$

Ska**l**arprodukt

$$\vec{u} \perp \vec{v} \iff \vec{u} \odot \vec{v} = 0$$

Senkrechte Vektoren

$$S\left(\frac{X_A + X_B + X_C}{3} \middle| \frac{Y_A + Y_B + Y_C}{3}\right)$$

Schwerpunkt eines Dreiecks

$$|\overrightarrow{u}| = \sqrt{x_{\parallel}^2 + y_{\parallel}^2}$$

Betrag eines Vektors

$$\cos \varphi = \frac{\overrightarrow{u} \odot \overrightarrow{v}}{|\overrightarrow{u}| \cdot |\overrightarrow{v}|}$$

Winkel zwischen Vektoren

$$A = \frac{1}{2} \cdot \begin{vmatrix} x_u & x_v \\ y_u & y_v \end{vmatrix} FE = \frac{1}{2} \cdot (x_u \cdot y_v - x_v \cdot y_u) FE$$

Flächeninhalt eines Dreiecks

23 Abbildungen im Koordinatensystem

Parallelverschiebung

$$\begin{pmatrix} x' \\ y' \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix} \oplus \begin{pmatrix} x_v \\ y_v \end{pmatrix}$$

Verschiebungsvektor v

Zentrische Streckung mit dem Zentrum Z(0|0)

$$\begin{pmatrix} x' \\ y' \end{pmatrix} = k \cdot \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix}$$

Streckungsfaktor k

Achsenspiegelung an einer Ursprungsgeraden

$$\begin{pmatrix} x' \\ y' \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \cos(2 \cdot \alpha) & \sin(2 \cdot \alpha) \\ \sin(2 \cdot \alpha) & -\cos(2 \cdot \alpha) \end{pmatrix} \odot \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix}$$

α: Winkel, den die Spiegelachse mit der x-Achse einschließt

Drehung um den Ursprung

$$\begin{pmatrix} x' \\ y' \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \cos \alpha & -\sin \alpha \\ \sin \alpha & \cos \alpha \end{pmatrix} \odot \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix}$$

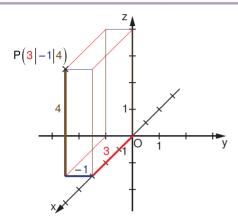
α: Drehwinke

$$\begin{pmatrix} a & c \\ b & d \end{pmatrix} \odot \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} a \cdot x + c \cdot y \\ b \cdot x + d \cdot y \end{pmatrix}$$

Multiplikation einer Matrix mit einem Vektor



24 Dreidimensionales Koordinatensystem



Wahrschein**l**ichkeiten

25 Laplace-Wahrscheinlichkeit

Laplace-Wahrscheinlichkeit = $\frac{\text{Anzahl der günstigen Fälle}}{\text{Anzahl der möglichen Fälle}}$

26 Mehrstufige Zufallsexperimente

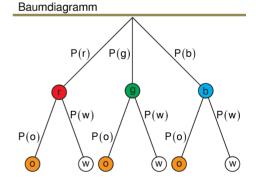
1. Pfadregel (Produktregel)

z.B.:
$$P(ro) = P(r) \cdot P(o)$$

2. Pfadregel (Summenregel)

z.B.:
$$P(r w,b o) = P(r w) + P(b o)$$

 $P(r o,g w,g o) = P(r o) + P(g w) + P(g o)$



Wichtiger Hinweis:

Die vorliegende Merkhilfe stellt wichtige Zusammenhänge dar, sie ist aber keine ausführliche Formelsammlung. In der Regel werden Bezeichnungen nicht erklärt, Variablen nicht näher definiert und die Voraussetzungen für die Gültigkeit der Formeln nicht dargestellt.



Grundgrößen

Größensymbole und Maßeinheiten

$$\ell$$
 Länge $[\ell] = 1 \text{ m}$

$$F$$
 Kraft $[F] = 1 \text{ N}$

$$\Delta T = \Delta \theta$$
 Temperaturdifferenz

$$[\Delta T] = 1 K$$
 entspricht

$$[t] = 1 s$$

$$\theta$$
 Temperatur $[\theta] = 1 \, ^{\circ}$ C

$$m$$
 Masse $[m] = 1 \text{ kg}$

absolute
$$Temperatur$$
 $[T] = 1 K$

$[Q] = 1 \, \mathrm{C}$

Gesetze und Definitionen

Α Mechanik

Ortsfaktor

$$g = \frac{F_{\rm G}}{m}$$

Ortsfaktor F_G : Gewichtskraft Masse

$$g = 9.81 \frac{N}{kg}$$

Erde, Normort

$$g = 9.81 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

Dichte

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Dichte ρ : Masse Volumen

$$[\rho] = 1 \, \frac{\mathrm{kg}}{\mathrm{m}^3}$$

$[g] = 1 \frac{N}{k\sigma}$

$W = F \cdot s$

W:mechanische Arbeit

mechanische Arbeit

F:Kraft

[W]= 1 Nm = 1 J =
$$1 \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^2}$$
= 1 Ws

Gesetz von Hooke

auch:

$$F = D \cdot \Delta \ell$$

Federkonstante

Δℓ: Längenänderung der Feder

Leistung

 $P = \frac{W}{t}$

Leistung W: Arbeit

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

Hubarbeit

$W_{\text{Hub}} = F_{\text{G}} \cdot h$

$$W_{\mathrm{Hub}} = m \cdot g \cdot h$$

 W_{Hub} : Hubarbeit Gewichtskraft

m: Masse Ortsfaktor g: Hubhöhe

potentielle Energie

$$E_{\text{not}} = F_{\text{G}} \cdot h$$

$$E_{\text{pot}} = m \cdot g \cdot h$$

 E_{pot} : potentielle Energie Gewichtskraft F_{G} : m: Masse Ortsfaktor g: Hubböhe

$$[E] = 1$$

Wirkungsgrad

$$\eta = \frac{W_{\text{nutz}}}{W_{\text{zu}}}$$

$$\eta = \frac{P_{\text{nutz}}}{P_{\text{zu}}}$$

Wirkungsgrad $W_{
m nutz}$: Nutzarbeit $W_{\rm zu}$: zugeführte Arbeit $P_{
m nutz}$: Nutzleistung zugeführte Leistung



Größen und Formeln für Physik an bayer. Realschulen (Stand: Feb. 2019)

Druck	Schweredruck in Flüssigkeiten	Auftriebskraft				
$p=rac{F}{A}$ $p:$ Druck $F:$ Kraft $A:$ Fläche $p:$ N $p=1$ Pa	$p_{\rm S} = \rho_{\rm Fl} \cdot g \cdot h$ $p_{\rm S}: \qquad \text{Schweredruck}$ $\rho_{\rm Fl}: \qquad \text{Dichte der Flüssigkeit}$ $g: \qquad \text{Ortsfaktor}$ $h: \qquad \text{Eintauchtiefe}$	$F_{\rm A} = \rho \cdot g \cdot V$ $F_{\rm A}: \text{Auftriebskraft} \\ \rho: \text{Dichte der Flüssigkeit / des Gases} \\ g: \text{Ortsfaktor} \\ V: \text{Volumen der verdrängten} \\ \text{Flüssigkeit / des verdrängten Gases}$				

gleichförmige Bewegung (F = 0 N) gleichmäßig beschleunigte Bewegung (F = const.)

 $v = \frac{\Delta s}{\Delta t}$ Geschwindigkeit Δs : zurückgelegter Weg

12.

benötigte Zeit $[v] = 1 \frac{m}{2}$

Beschleunigung a Δv : Geschwindigkeitsänderung benötigte Zeit

 $[a] = 1 \frac{m}{a^2}$

 $s = \frac{1}{2} \cdot a \cdot t^2$ ς. zurückgelegter Weg a: Beschleunigung benötigte Zeit

Grundgleichung der Mechanik

 $F = m \cdot a$

F: Kraft Masse m a Beschleunigung

 $[F] = 1 \text{ kg} \cdot \frac{\text{m}}{\text{s}^2} = 1 \text{ N}$

kinetische Energie

 $E_{kin} = \frac{1}{2} \cdot m \cdot v^2$ kinetische Energie Masse

Geschwindigkeit $[E_{kin}] = 1 \,\mathrm{kg} \cdot \frac{\mathrm{m}^2}{\mathrm{s}^2} = 1 \,\mathrm{J}$ **Impuls**

Impuls Masse m: Geschwindigkeit

 $[p] = 1 \text{ kg} \cdot \frac{\text{m}}{\text{s}} = 1 \text{ N} \cdot \text{s}$

 $p = m \cdot v$

В Wärmelehre

Gesetz von Boyle-Mariotte Sonderfall für eine isotherme Zustandsänderung

 $p_1 \cdot V_1 = p_2 \cdot V_2$

Druck im Zustand 1 p_1 : V_1 : Volumen im Zustand 1 Druck im Zustand 2 p_2 : Volumen im Zustand 2

Gesetz von Gav-Lussac Sonderfall für eine isobare Zustandsänderung

 V_1 : Volumen im Zustand 1 T_1 : absolute Temperatur im Zustand 1 V_2 :

Volumen im Zustand 2 absolute Temperatur im Zustand 2 Zustandsgleichung idealer Gase

 $\frac{p_1 \cdot V_1}{T_1} = \frac{p_2 \cdot V_2}{T_2}$

 $p_{1/2}$: Druck im Zustand 1 / 2 V_{1/2}: Volumen im Zustand 1 / 2 $T_{1/2}$: absolute Temperatur im Zustand 1 / 2

Erwärmungsgesetz	spezifische	spezifische	Verbrennungswärme
	Schmelzwärme	Verdampfungswärme	
$W_{ m th} = c \cdot m \cdot \Delta \vartheta$ $W_{ m th} = c \cdot m \cdot \Delta T$	$w_{\rm s} = \frac{W_{\rm th_s}}{m}$	$w_{\rm v} = \frac{W_{\rm th_{\rm v}}}{m}$	$W_{\rm th} = H \cdot m$
W _{th} : Zugeführte oder abgegebene Wärme (Wärme: Größensymbol auch Q) c: spezifische Wärmekapazität m: Masse 4θ = 4T: Temperaturänderung	$w_{ m s}$: spezifische Schmelzwärme $W_{ m th_s}$: Schmelzwärme m : Masse	w_v : spezifische Verdampfungswärme $W_{\text{th}v}$: Verdampfungswärme m : Masse	H: Heizwert $W_{ m th}$: Verbrennungswärme m : Masse
20 - 27. remperaturanterung	$[w_{\rm s}] = 1 \frac{\rm kJ}{\rm kg}$	$[w_{\rm v}] = 1 \frac{\rm kJ}{\rm kg}$	$[H] = 1 \frac{MJ}{kg}$

Elektrizitätslehre

elektrische Stromstärke

 $I = \frac{Q}{I}$

0: Ladung 7eit

 $[I] = 1 \frac{C}{c} = 1 A$

elektrische Spannung

 $W_{\rm el}$: elektrische Arbeit

 $[U] = 1 \frac{J}{C} = 1 V$

elektrische Arbeit

 $W_{\rm el} = U \cdot I \cdot t$

elektrische Arbeit Spannung Stromstärke

 $[W_{\rm ol}] = 1 \, \text{VAs} = 1 \, \text{I}$

elektrische Leistung

 $P_{\rm el} = U \cdot I$

elektrische Leistung

Spannung

 $[P_{\rm ol}] = 1 \, \rm VA = 1 \, \rm W$

elektrischer Leitwert

 $G = \frac{I}{II}$

G:Leitwert I: Stromstärke 11. Spannung

 $[G] = 1 \frac{A}{V} = 1 S$

elektrischer Widerstand

 $R = \frac{U}{r}$

Widerstand U: Spannung Stromstärke

 $[R] = 1 \frac{V}{\Delta} = 1 \Omega$

Widerstandsgesetz

 $R = \rho \cdot \frac{\ell}{A}$

Widerstand spezifischer Widerstand Länge des Leiters

₽. Querschnittsfläche des

Thermische Leistung

 $P_{th} = R \cdot I^2$

Widerstand P_{th} : thermische Leistung Stromstärke

 $[P_{th}] = 1 \text{ W}$

unverzweigter Stromkreis

Reihenschaltung

 $U_{\text{gas}} = U_1 + U_2 + \cdots$ $R_{\text{gas}} = R_1 + R_2 + \cdots$

 $\frac{R_1}{R_2} = \frac{U_1}{U_2}$

 $I_{\text{ges}} = I_1 = I_2 = \cdots$

Sonderfall für zwei Widerstände:

verzweigter Stromkreis

Parallelschaltung

 $U_{\text{ges}} = U_1 = U_2 = \cdots$ $\frac{1}{R_{\text{nes}}} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \cdots$

 $I_{\text{ges}} = I_1 + I_2 + \cdots$

Sonderfall für zwei Widerstände:

 $\frac{R_1}{R_2} = \frac{I_2}{I_1}$

D Atom- und Kernphysik

Zerfallsgesetz

 $N(t) = N_0 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^{\frac{L}{T}}$

N(t): Anzahl der Atomkerne nach der Zeit t

Anzahl der Atomkerne zu N_0 : Beginn

t. 7eit T: Halbwertszeit

Aktivität

 $A = \frac{n}{4}$

A: Aktivität

Anzahl der Zerfälle

Zeit

$$[A] = \frac{1}{s} = 1 \text{ Bq}$$

Energiedosis

 $D = \frac{E}{B}$

Energiedosis

 E^{\perp} Energie, die ein Körper aufnimmt

Masse des Körpers

$$[D] = 1 \frac{J}{kg} = 1 Gy$$

Äquivalentdosis

$$H = a \cdot D$$

H:Äquivalentdosis

Qualitätsfaktor q:

Energiedosis

 $[A] = \frac{1}{c} = 1 \text{ Bq}$ $[D] = 1 \frac{J}{kg} = 1 \text{ Gy}$ $[H] = 1 \frac{J}{kg} = 1 \text{ Sv}$



Bezeichnung	Symbol	Bezeichnung	Symbol	Bezeichnung	Symbol
Anschluss	0	Spannungsversorgung ("- quelle"): - allgemein - Wechselspannung - Gleichspannung		Batterie, Galvanisches Element	—
Fotozelle (Fotoelement, Solarzelle)	<u> </u>	Solarmodul	+	Erdung	ᆂ
Generator		Motor	M	Zählrohr	
Leiterverbindung / Verzweigung		Schalter: - offen - geschlossen		Taster	
Messgerät	$-\emptyset$	Spannungsmessgerät (Voltmeter)		Stromstärkemessgerät (Amperemeter)	
ohmscher Widerstand		Veränderbarer Widerstand		Widerstand mit Schleifkontakt	
temperaturabhängiger Widerstand (Kaltleiter PTC)	911	temperaturabhängiger Widerstand (Heißleiter NTC)	911	Fotowiderstand	
Sicherung		Glühlampe	$-\otimes$	Glimmlampe	
Diode	\longrightarrow	Leuchtdiode	<u> </u>	Zener-Diode	
Fotodiode	<u> </u>	Röhrendiode (mit direkter Heizung)		Röhrentriode (mit direkter Heizung)	
Spule		Spule mit Weicheisenkern		Kondensator	
Trafo (allgemein)	3	Trafo mit Weicheisenkern		Elektrolyt-Kondensator	+
NPN-Transistor	B E	PNP-Transistor	BCC	Oszilloskop	<u>(1)</u>
Klingel	<u> </u>	Lautsprecher		Verstärker	

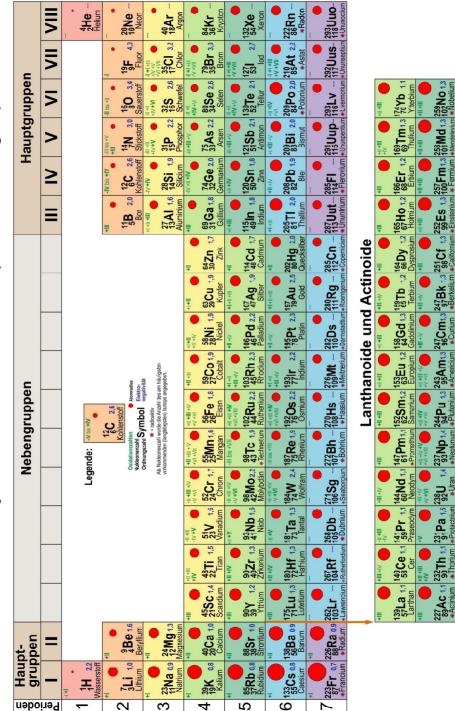


Tabellenwerte für Physik an bayerischen Realschulen (Stand: Feb. 2019)

Tabellenwe	rte							
Dichte ρ								
Feste Stoffe (bei 20 °C)	ρ in $\frac{kg}{dm}$	<u> </u>	Flüssige Stoffe (bei 20°C)	ρ in $\frac{\mathrm{kg}}{\mathrm{dm}^3}$		asförmige Stoffe ei 0°C und 1013 hPa	ρ	in $\frac{g}{dm^3}$
Aluminium	2,702		Benzin *	0,78	С	hlor	3	,214
Blei	11,34		Diesel *	0,87	E	dgas *	0	,60
Diamant	3,51		Ethanol	0,789	н	elium	0	,1785
Eis (bei 0 °C)	0,917		Quecksilber	13,546	K	ohlenstoffdioxid	1	,9769
Gold	19,32		Spiritus *	0,83	Lu	ıft *	1	,2923
Kupfer	8,933		Wasser	0,998	Pi	ropan	2	,0096
Platin	21,45		Wasser (bei 4 °C)	1,00	Sa	uerstoff	1	,429
Silber	10,50				St	ickstoff		,251
Silicium	2,328				W	asserdampf (bei 100	°C) 0	,768
Stahl (V2A) / Eisen						asserstoff		.0899
Titan	4,51							,
Uran	19.16							
7ink	7,13							
Zinn	7,29					durchschnittlicher V	Vert	
Spezifische Wärm	·		Längenänderungsk	rooffizient a		eizwert H		
Stoffe	•		Feste Stoffe					
(bei 20 °C)	$c \text{ in } \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}}$		(bei 20°C)	α in $10^{-6} \frac{1}{K}$		H in MJ/kg	(bei	Raumtemperatur
Aluminium	0,896		Aluminium	23,1	В	enzin	42	
Blei	0,129		Beton *	12,0	В	raunkohle	16	
Eis (bei 0 °C)	2,1		Eisen / Stahl	12	Н	ausmüll	10	
isen	0,452		Gold	14,2	Н	olz (luftgetrocknet)	15	
Gold	0,129		Kupfer	16,5	Н	olzpellets	18	
Kupfer	0,382		Silicium	3	P	apier	15	
Luft (bei 1013 hPa) 1,005				Pi	ropan	46,4	
Messing	0,384		Volumenänderung	Volumenänderungskoeffizient γ		Stadtgas		
Platin	0,133		Flüssige Stoffe	γ in $10^{-5} \frac{1}{\kappa}$	$\sin 10^{-5} \frac{1}{\cos 10^{-5}}$ Spiritus		30	
Silber	0,235		(bei 20 °C)	$V = \frac{10}{K}$	St	einkohle	30	
Wasser	4,182		Benzin *	106	W	asserstoff	120	
Zinn	0,226		Heizöl *	84				
			Wasser	20,7	*	durchschnittlicher V	Vert	
Spezifischer Wide	rstand $ ho$			Halbwertszeit T				
Stoff (bei 20 °C)	ρ in $\frac{\Omega \text{ mm}^2}{\text{m}}$	Stoff (bei 20 °C)	$ ho$ in $rac{\Omega ext{ mm}^2}{ ext{m}}$	Isotop	Τ	Isotop		Т
Aluminium	0,027	Kupfer	0,0172	Cäsium Cs-137	30,08 a	Radon Rn-2	220	55,6 s
Blei	0,208	Platin	0,107	Cobalt Co-60	5,2711 a	Radon Rn-2	222	3,825 d
isen	0,10	Silber	0,016	Jod I-131	8,0228 d	Strontium	Sr-90	28,90 a
Gold	0,022	Silicium	$1,2 \cdot 10^{7}$	Kalium K-40	1,248 · 10	⁹ a Stickstoff N	I-13	9,96 min
Graphit	8,00	Wolfram	0,055	Kohlenstoff C-14	5730 a	Thorium Th	1-232	1,405 · 10 ¹⁰ a
•	40	Zink Zinn	0,061 0,11	Phosphor P-32 Plutonium Pu-239	14,268 d 2,411 · 1	Tritium H-3		12,312 a 7.038 · 10 ⁸ a
Konstantan	0,50		0,11	Polonium Po-210	2,411 · 1 138,38 d	Uran U-23		4,468 · 10° a
KUIISLAIILAII	0,50			Radium Ra-226		01all 0-230	•	4,400 · 10 a
0 - 121 21 - 6 - 1 1 - 1 - 1					1600 a	1		
Qualitätsfaktor q Strahlungsart			q	Naturkonstanten				
Röntgenstrahlung,	. β-Strahlung √-St	rahlung	1	Elementarladung		e = 1.602	· 10 ⁻¹⁹ C	
angsame Neutron			2 5	Lichtgeschwindigkei	t im Vakuum	,		•
schnelle Neutrone			10	Avogadro-Konstante		$c_0 = 2,998 \cdot 10^8 rac{\mathrm{m}}{\mathrm{s}}$ $N_\mathrm{A} = 6,022 \cdot 10^{23} rac{1}{\mathrm{mol}}$		
	n, riotoileii			Schallgeschwindigke				mol
α-Strahlung			20	(bei 20°C und 1013 l		$v_{Schall} = 3$	43 s	



Periodensystem der Atomsorten (teilchenbezogen)





Periodensystem der Elemente (stoffbezogen)

		VIII	m ,√dm³ -269°C	dm³	n dm³ -186°C	ion mb'	T	1m² -108°C	×	n dm³ -62°C	×	Oganesson 						
		<u> </u>	Helium 0,1785 g/dm² -271°C -26	Neon 0,900 g/dm²	Argon 1,664 gldm³	Krypton 3,733 g/dm ³		Xenon 5,52 g/dm² °C -112 °C		Radon 9,73 g/dm³		Ogan						
	_	=		Fluor 1,696 gidm³ -220°C -188°C	Chlor 3,214 gidm² -101 °C -34 °C	Brom 3,12 g/cm ³		lod 4,93 g/cm³ 114 °C 185 °C	×	Astat 8,75 g/cm ³ 302 °C 337 °C	×	Tenness						
	ruppe	7		Sauerstoff 1,429 gidm² (0,) -219 °C -183 °C	Schwefel 2,07 glcm² (a) 113°C 445°C	Selen 4,48 g/cm²(rot)		Tellur 6,25 g/cm ³ 449 °C 1390 °C	×	Polonium 9.196 g/cm [†] 254 °C 962 °C	×	Livermorium 9,32 g/cm³		Mid-sh	7 TTERDIUM 6,966 g/cm ¹ 824 °C 1196 °C	¥	Nobelium	
/	Hauptgruppen	>		Stickstoff 1,251 gldm ² -210°C -196°C	Phosphor 1,83 g/cm² (weiß) 44 °C	Arsen 5,72 g/cm² (grau)		Antimon 6,688 g/cm ¹ 631 °C 1753 °C		Bismut 9,79 g/cm³ 271°C 1560°C	×	Moscovium 9,807 g/cm ¹			9,321 g/cm ³ 1545 °C 1725 °C	Ħ	Mendelevium Nobelium	
י	I	2		Kohlenstoff 3,51 g/cm²(Diamant) 3547°C 4828°C	Silicium 2,328 glcm ¹ 1414 °C 2477 °C	Germanium 5,323 g/cm ³	3	Zinn 7,29 g/cm¹ (β) 232 °C 2625 °C	4	Blei 11,34 g/cm³ 328 °C 1744 °C	×	Flerovium 11,342 g/cm³			9,062 g/cm³	Ħ	1	
				Bor 2,34 glcm ² 2300°C 2550°C	Aluminium	Gallium 5,904 gicm		Indium 7,31 g/cm³ 157 °C 2080 °C		Thallium 11,85 g/cm [‡] 304 °C 1457 °C	×	Nihonium 11,85 g/cm	Î		٥°0	×	Einsteinium -13,5 g/cm³	
						Zink 7,13 glcm ³		Cadmium 8,65 g/cm² 321°C 767°C		Quecksilber 13,546 g/cm ¹	Ħ	Copernicium 13,534 g/cm			B,559 g/cm [†] 1407 °C 2600 °C	Ħ	Californium Einsteinium Fermium 15,1 g/cm ~13,5 g/cm 900°C — 880°C 988°C — 13,6 g/cm 73,6 g/cm 7	
		Nichtmetalle Metalle Halbmetalle Edelgase	alle alle	<u>•</u>		Kupfer 8,833 g/cm ³		Silber 10,50 g/cm ¹ 962 °C 2187 °C	No.	Gold 19,32 g/cm² 1064 °C 3080 °C	×	Roentgenium 19,282 g/cm ¹			8,219 g/cm ¹ 1356 °C 3230 °C	×	Berkelium 14,8 g/cm² 986 °C	
			Halbmett Edelgase		Nickel 8,908 g/cm ³	00	Palladium 12,02 g/cm ¹ 1554 °C 3125 °C		Platin 21,45 g/cm ¹ 1789 °C 3830 °C	×	Darmstadtium 21,46 g/cm³			Gadolinium 7,895 g/cm² 1312 °C 3273 °C	×	Curium 13,51 g/cm ³ 1340°C 3110°C		
	<u>_</u>			Kohenstoff Stylem Dazane Stylem Caraco Caraco Deha Car	kein Big vorhanden (z. B. zu geringe Lebensdauer, zu Meine Mengen) (Daten: RÖMPP-Lexikon, 2015 - Bilder: Heimich Frinck)	Cobalt 8,90 g/cm ¹		Rhodium 12,41 g/cm ² 1966 °C 3730 °C		Iridium 22,56 g/cm ³ 2443 °C 4527 °C	×	Meitnerium ~35 g/cm³	1		5,26 g/cm ³ 826 °C 1439 °C	Ħ	Americium 13,67 g/cm³ 1173 °C 2607 °C	
	Jruppe				in Sederamo	Te Constitution Streeterns	rhanden inge Lebensdauer, Lexikon, 2015 - Bi	Eisen 7,874 g/cm² (a)	0	Ruthenium 12,45 g/cm³ 2310°C 4150°C		Osmium 22,59 g/cm ³ 3045°C 5500°C	×	Hassium ~41 g/cm³			Samarium 7,536 g/cm ³ 1074 °C 1804 °C	Ĭ
	Nebengruppen			Kohlenstoff 3.51 g/cm Damant 3.54 g/cm Oamant 3.547 ° C 4826 ° C Elementname Dichte Schmelztenperat	Kein Bild v (z. B. zu gr (Daten: RÖMPP	Mangan 7,20 g/cm ³	×	Technetium 11,5 g/cm ¹ 2172 °C 4877 °C	M.	Rhenium 21,03 g/cm ¹ 3186 °C 5900 °C	×	Bohrium ~37 g/cm [†]	>	(7,22 g/cm ¹ 1042 °C ~3000 °C	Ħ	Neptunium 20,45 g/cm³ 637 °C 3902 °C	
	Z		Legende:			Chrom 7,20 g/cm ³		Molybdän 10,28 g/cm² 2620 °C 4685 °C	The state of the s	Wolfram 19,25 g/cm ³ 3415 °C 5936 °C	×	Seaborgium			Neodym 7,004 g/cm² 1024 °C 3027 °C	7	Uran 19,16 g/cm² 1132 °C 3930 °C	
						Vanadium 6,092 g/cm ³		Niob 8,66 g/cm ³ 2468 °C 5127 °C	No.	Tantal 16,6 g/cm³ 3020 °C 5534 °C	×	Dubnium ~39 g/cm³			6,77 g/cm ³	Ħ	Protactinium Uran 15,37 g/cm 19,16 g 1597 °C 4027 °C 1132 °C	
'						Titan 4,51 g/cm³		Zirconium 6,50 g/cm² 2125 °C 4577 °C		Hafnium 13,31 g/cm ² 2227 °C 4602 °C	×	Rutherfordium			6,78 g/cm³	-	Thorium 11,724 g/cm² 1842 °C 4820 °C	
						Scandium 2,889 g/cm		Yttrium 4,47 g/cm ² 1526 °C 3338 °C	30	Lutetium 9,842 g/cm ³ 1652 °C 3327 °C	×	Lawrencium 9,84 g/cm [†] 1627 °C —	Contract de la contraction de		Lantnan 6,145 g/cm² 920 °C 3469 °C	Ħ	Actinium 10,07 g/cm ¹	
	Haupt- gruppen	=		Beryllium 1,848 g/cm³	Magnesium 1,738 g/cm² 650°C 1107°C	Calcium 1,53 g/cm ¹		Strontium 2,67 g/cm ¹ 769 °C 1384 °C		Barium 3,5 g/cm² 725 °C 1640 °C		Radium 5,5 g/cm² 700 °C 1140 °C						
			Wasserstoff 0,0899 gldmi -259°C -253°C	Lithium 0,534 g/cm ³	Natrium 0,988 gicm³ 98°C 883°C	Kalium 0,862 g/cm³		Rubidium 1,522 g/cm³ 39 °C 689 °C		Caesium 1,90 g/cm ¹ 29 °C 705 °C	×	Francium 1,87 g/cm ¹ 20°C 660°C						
	uəpo	Peri	1	2	3	4	7.)	ď		7	,						



Stichwortverzeichnis Mathematik

Achsenspiegelung	7
Additionstheoreme	
Baumdiagramm	8
Betrag eines Vektors	
Binomische Formeln	1
Determinante	7
Diskriminante	1
Drachenviereck	4
Drehung	7
Dreieck3,	
Einheitskreis	6
Exponentialfunktionen	2
Geraden	
Hyperbel	2
Inkreis	3
Kegel	
Komplementbeziehungen	
Koordinatensystem7,	8
Kosinus3,	6
Kosinussatz	3
Kreis	4
Kugel	
Länge einer Strecke	
Lineare Funktion	1
Logarithmen	
Logarithmusfunktionen	2
Mittelpunkt einer Strecke	
orthogonale Geraden	
Parabel	
parallele Geraden	1

Parallelogramm	4
Parallelverschiebung	7
Pfadregel	
Potenzen	1
Potenzfunktionen	
Prisma	5
Pyramide	5
Pythagoras, Satz des	3
Quadratische Funktion	2
Quadratische Gleichungen	1
Raute	4
Scheitelpunkt	2
Schwerpunkt3,	7
Sinus3,	6
Sinussatz	3
Skalarprodukt	7
Steigung	1
Strahlensätze	3
Supplementbeziehungen	6
Tangens3,	6
Tangente	
Thaleskreis	
Trapez	4
Umkreis	
Wahrscheinlichkeit	8
Wurzeln	
Zentrische Streckung	7
Zufallsexperiment	
Zylinder	5



Stichwortverzeichnis Physik

Leistung	9, 11
Leitwert	11
mechanische Arbeit	9
Naturkonstanten	13
Ortsfaktor	9
Parallelschaltung	11
Qualitätsfaktor	11, 13
Reihenschaltung	11
Schaltzeichen	12
Schmelzwärme	
Schweredruck in Flüssigkeiten	10
Spannung	11
Stromkreis	11
Stromstärke	11
Tabellenwerte	13
Verbrennungswärme	
Volumenänderungskoeffizient	13
Wärmekapazität	
Widerstand	11, 13
Widerstandsgesetz	11
Wirkungsgrad	9
Zerfallsgesetz	11
Zustandsgleichung idealer Gase	10
	Leitwert

Freunde & Förderer Realschule Vöhringen e. V.



Beitrittserklärung

Hiermit erkläre ich meinen Beitritt zum Förderverein "Freunde & Förderer der Realschule Vöhringen e.V."

Gebühren

Es ist ein Jahresbeitrag von mindestens 20,00 € zu entrichten. Die tatsächliche Höhe des Jahresbeitrages kann frei gewählt werden. Schüler, Studenten, Freiwilligendienstleistende und Rentner haben einen Jahresbeitrag von 10,00 € zu entrichten.

Jahresbeitrag

	J '	10€	(ermäßigt)					
С	= 2	20 €	(Mindestbe	eitrag)				
	J :	50€						
	J '	100€						
	J /	Anderer B	eitrag:			_ €		
Name								
Vorname								
Straße								
Hausnummer								
PLZ			_	Ort				
Telefonnummer								
E-Mail-Adresse								
Geschlecht		l männli	ch		□ weib	olich		
Ort, Datum, Unte	rscl	nrift _						

Mandatsreferenz (nicht ausfüllen)	
Gläubiger ID:	DE 74 ZZZ 0000 1494 377
	derer der Realschule Vöhringen e.V.", Zahlungen von meinem Zugleich weise ich mein Kreditinstitut an, die vom ne Lastschriften einzulösen.
Zahlungsart: Wiederkehrende Zahl	ung
Kontoinhaber (Vorname, Name)	
Straße und Hausnummer	
Postleitzahl und Ort	
BIC	
IBAN	
Bankinstitut	
Ort, Datum, Unterschrift	
eingezogen.	kehrend im September für das gesamte Geschäftsjahr im Voraus end mit dem Belastungsdatum, die Erstattung des belasteten Betrages Greditinstitut vereinbarten Bedingungen.

Bitte schicken Sie den ausgefüllten Antrag per Post an:

Staatliche Realschule Vöhringen Herbststraße 1 89269 Vöhringen