

SCHOOL-SCOUT.DE

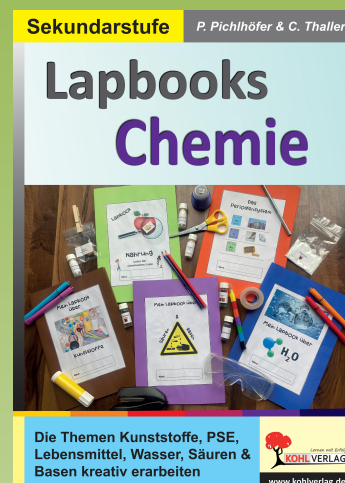
Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

Auszug aus:

Lapbooks Chemie

Das komplette Material finden Sie hier:

School-Scout.de



Inhaltsverzeichnis

Vorwort: WAS SIND LAPBOOKS EIGENTLICH?	4
(Eltern-) Info / Materialliste	5
Beurteilungsraster	6
Lapbook WASSER	7
1. Deckblatt	8
2. Blume – Eigenschaften von Wasser	9
3. Kreis – Wassermoleküle	10-11
4. Mappe – Zerlegung von Wasser	12-13
5. Mappe – Hartes Wasser	14-15
6. Tasche – Wasser als Lösungsmittel	16-17
7. Mappe – Wichtige Begriffe	18-19
Lapbook KUNSTSTOFFE	20
1. Deckblatt	21
2. Flaschenträger – Überblick Kunststoffe	22-23
3. Kuvert – Welt der Kunststoffe	24-25
4. Mappe – Vorteile und Nachteile	26
5. Mappe – Arten der Kunststoffherstellung	27-28
6. Mappe – Einteilung der Kunststoffe	29-30
7. Tasche – Kunststoffe erkennen	31-32
8. Mappe – Wichtige Begriffe	33-34
Lapbook LEBENSMITTEL	35
1. Deckblatt	36
2. Tasche – Was enthält viele Kohlenhydrate	37-38
3. Mappe – Kohlenhydrate in der Nahrung	39-40
4. Tasche – Was enthält viele Proteine	41-42
5. Tasche – Was enthält viele Fette	43-44
6. Mappe – Unterscheidung von Fetten	45-46
7. Puzzle – Vitamine	47-48
Lapbook PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE	49
1. Deckblatt	50
2. Fahnenstapel – Wichtige Informationen	51-52
3. Mappe – Edelgase	53-54
4. Tasche – Die äußeren Planeten	55-56
5. Kuvert – Halogene	57-58
6. Mappe – Alkalimetalle	59-60
7. Mappe – Wichtige Begriffe	61-62
Lapbook SÄUREN UND BASEN	63
1. Deckblatt	64
2. Mappe – Der Unterschied	65-66
3. Blume – Der pH-Wert	67
4. Tasche – Säuren	68-69
5. Tasche – Basen	70-71
6. Mappe – Indikatoren	72-73
7. Faltheft – Merkspruch	74
Sammlung von Fotos der Lapbooks	75-76

Vorwort

WAS SIND LAPBOOKS EIGENTLICH?

Lapbooks sind eine neue und kreative Präsentationsform für individuelle Lernergebnisse. Der Trend kommt aus Amerika.

Kinder beschäftigen sich mit einem Thema und durch Basteln, Schneiden, Kleben, Schreiben, Konstruieren und Verzieren entsteht ein kleines individuelles Minibüchlein.

Im Buch sind Vorlagen für verschiedene Themen zu Chemie aus dem Stoff der Sekundarstufe. Mit deren Hilfe können Schüler kreativ in Eigenarbeit Lapbooks erstellen. Ideal geeignet für Stationentage, offenes Lernen oder als Präsentation bei KEL Gesprächen.

Die Themen dieses Buches sind:

1. **WASSER**
2. **KUNSTSTOFFE**
3. **LEBENSMITTEL**
4. **PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE**
5. **SÄUREN UND BASEN**

Die Vorlagen können sehr differenzierend eingesetzt werden. Die Schüler sollen – je nach Kreativität und Geschick – fertige Kopiervorlagen verwenden und diese ausschneiden und zusammenkleben oder selbst ausfüllen bis hin zum eigenständigen Entwerfen von Mappen, Taschen und sonstigen Elementen.

Die fertigen Werke können beurteilt werden, dazu gibt es im Buch einen Beurteilungsraster. Auch eine Vorlage für (Eltern-)Info und Materialliste findet sich.

Es empfiehlt sich, pro Schülergruppe ein „Heftchen“ zum jeweiligen Thema zu kopieren. Das gibt dem Schüler durch die beigefügten Fotos einen Eindruck, wie die Vorlagen verwendet werden können. Auch das Präsentieren fertiger Exemplare kann neue Anregungen bieten.

Die einzelnen Elemente können dann zusätzlich kopiert werden, evtl. auf buntes oder auch stärkeres Papier.

Gutes Gelingen und viel Spaß beim kreativen Auseinandersetzen mit chemischen Themen wünschen der Kohl-Verlag sowie die Autorinnen

Petra Pichlhöfer & Caroline Thaller

(Eltern-) Info / Materialliste

Langzeitarbeit Lapbook _____

In den nächsten Chemiestunden wirst du dein Lapbook gestalten. Wenn du in den Stunden nicht fertig wirst, dann stelle es als Hausaufgabe fertig.

Folgende Punkte müssen in deinem Lapbook behandelt werden:

- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____

Gewertet werden folgende Punkte:

- Fachwissen
- Kreativität
- Deckblattgestaltung
- Zusatzthemen
- Selbstständigkeit

Abgabetermin: _____

Materialliste:

Was brauchst du für die nächsten Chemiestunden?

- 1 Schere
- 1 Klebstoff
- Klebeband
- 1 Papiermappe oder alternativ 1 buntes A3 Papier
- Verschiedene Stifte, z. B. Bunt-, Faser-, Wachsmalstifte (+ weißer Stift)
- Büroklammern
- Hefter plus Klammern
- 1 Klarsichthülle (um angefangene Papierteile sicher aufzuheben)
- Papierschnipsel, Sticker, Stanzteile, Bilder ...
zum Thema passend zum Verzieren

Beurteilungsraster

<h2>Beurteilung</h2>	
Schüler / Schülerin	
Lehrer / Lehrerin	
Ziel	Sachorientiertes Forschen und Reflektieren
LAPBOOK " _____ "	

	3 P.	2 P.	1 P.	0 P.
1. Design				
Dein Lapbook verlockt sofort zum Lesen.				
Du hast dein Lapbook kreativ gestaltet (Deckblatt, Bilder).				
Du hast ordentlich und leserlich geschrieben.				
Du hast sauber ausgeschnitten und geklebt.				
Du hast dein Lapbook übersichtlich und logisch gestaltet.				
2. Inhalt				
Deine Sachinformationen zu den Pflichtthemen sind vollständig und richtig.				
Du kennst viele Einzelheiten (Fachwissen) und zeigst diese detailliert.				
Du verwendest Fachbegriffe im Kontext richtig.				
3. Arbeitsprozess				
Du hast gründlich recherchiert und du hast aus unterschiedlichen Quellen (Sachbücher, Internet, Chemiebuch) viele Informationen gefunden.				
Du hast die Anweisungen beachtet.				
Du hast die Zeit sinnvoll genutzt und bist termingerecht fertig geworden.				
Du hast dein Lapbook selbstsicher und verständlich präsentiert (Körpersprache, Inhalt und Sprache).				
Gesamtpunkte: _____ / 36 Pkt.				
Beurteilung: _____ Unterchrift: _____				



Für das Lapbook **Wasser** finden sich folgende Kopiervorlagen:

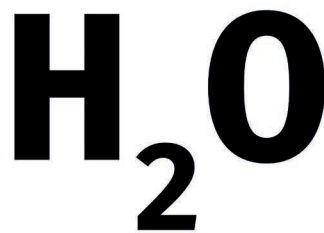
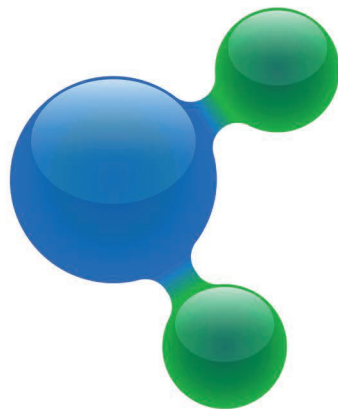
- 1.) Deckblatt
- 2.) Blume – Eigenschaften von Wasser
- 3.) Kreis – Wassermoleküle
- 4.) Mappe – Zerlegung von Wasser
- 5.) Mappe – Hartes Wasser
- 6.) Tasche – Wasser als Lösungsmittel
- 7.) Mappe – Wichtige Begriffe



Verwende als Quelle das Internet, dein Chemiebuch, das Lexikon oder die Schulbibliothek.



Mein Lapbook über



Name: _____



Lapbooks Chemie · Wasser

2. Blume – Eigenschaften von Wasser

Aufgabe 1:

Ergänze den Text rechts. Schneide die Blume aus und falte sie an den gestrichelten Linien nach hinten. Klebe die 3 Wörter jeweils auf die Rückseite hinter das richtige Bild und den Text in die Mitte (Lösung ganz unten).

Wasser ist

– _____,

– _____,

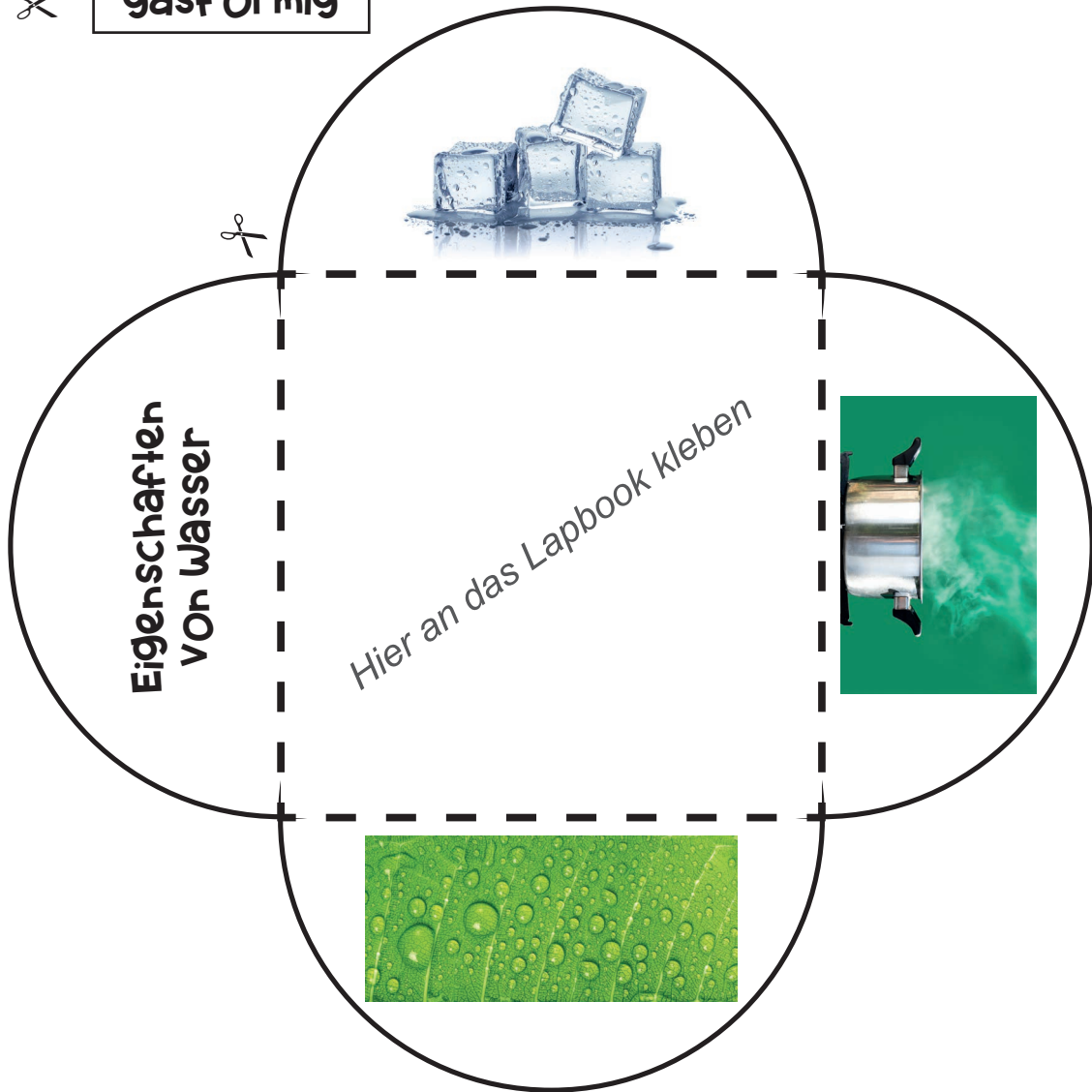
– _____,



✂ **flüssig**

✂ **fest**

✂ **gasförmig**



Lösung : – Wasser ist farblos, geruchlos, geschmacklos – Eis: fest; Tropfen: flüssig; Dampf: gasförmig

Lapbooks im Chemieunterricht

1. Digitalauflage 2022

© Kohl-Verlag, Kerpen 2022
Alle Rechte vorbehalten.

Inhalt + Fotos: Petra Pichlhöfer & Caroline Thaller
Redaktion: Kohl-Verlag
Grafik & Satz: Kohl-Verlag

Bestell-Nr. P12 818

ISBN: 978-3-98558-392-8

Bildquellen © AdobeStock.com

S. 7-19: Azat Valeev; S. 8: arregorov3@gmail; S. 9: sudowoodo, Yeti Studio, toa555, kardd; S. 10: Comauthor; S. 12: Vadim Maslow; S. 15: Angela Staenicke, Klaus Eppel, Carl-Jürgen Bautsch, Blue Planet Studio; S. 17: peterschreiber.media; S. 19: natros, Sashkin, Reinhard, Fevziie; S. 20-34: ID-EasyDoor; S. 21: photka; S. 24: Thomas Pajot; S. 26: Anees; S. 28: Photobank, Gresei, Anterovium; S. 29: magraphics, ALFA3D, Lemonson14, kmit, typomariac, chinnarach, Konstantin Yuganov, dispicture, Gehkah; S. 31: modustollens; S. 32: Pal-lavi, vectortatu; S. 34: Vasileva, molekull.be, Irina; S. 35-48: pict-rider; S. 36: petr roudny, Ekaterina; S. 37: photocrew, leventina, Nataalka Dmitrova, azure, mbongo, ExQuisine; S. 38: Maria Schmitt; S. 40: kovaleva_ka, Brent Hofacker, Africa Studio; S. 41: olgadanilina, Diana Taliun, Elena Schweitzer, Koe Gough, Nataalka Dmitrova, azure, mbongo, maxsol7; S. 42: Designincolor; S. 43: photocrew, leventina, belamy, Moving Moment, womue, nosyrevy, Angel Simon, ExQuisine; S. 44: contrastwerkstatt; S. 46: Shawn Hempel, Yeti Studio, Markus Mainka, bogdych, Photo SG; S. 48: ra2 studio; S. 50: Deyan Georgiev, Anatoly Malennikov, Daniel Nimmervoll; S. 56: Blue Planet Studio; S. 58: Andrey Armyagor; S. 60: petroudny; S. 62: alejomiranda; S. 63-74: T. Michel; S. 66: koray; S. 67: photocrew, kubais, Yeti Studio; S. 68: pedroudny, Dimitar Marinov; S. 69: Odn Images; S. 70: konstan, Alex Oakenman, sedric; S. 71: A. Bruno; S. 72: yusufdemirci; S. 73: Alexander Raths, kolonko, Junaoli, New Africa; S. 74: Ekaterina

Bildquellen © wikipedia.com

S. 13: Hofman_Wasserszerstungsapparat_ver_Freeware-flo ergänzt +-; S. 30: Polymerstruktur-weitmaschig_vernetzt.svg_Roland.chem, Polymerstruktur-verzweigt.svg_Roland.chem, Polymerstruktur-engmaschig_vernetzt.svg_Roland.chem; S. 67: PHScala_Palmstroem

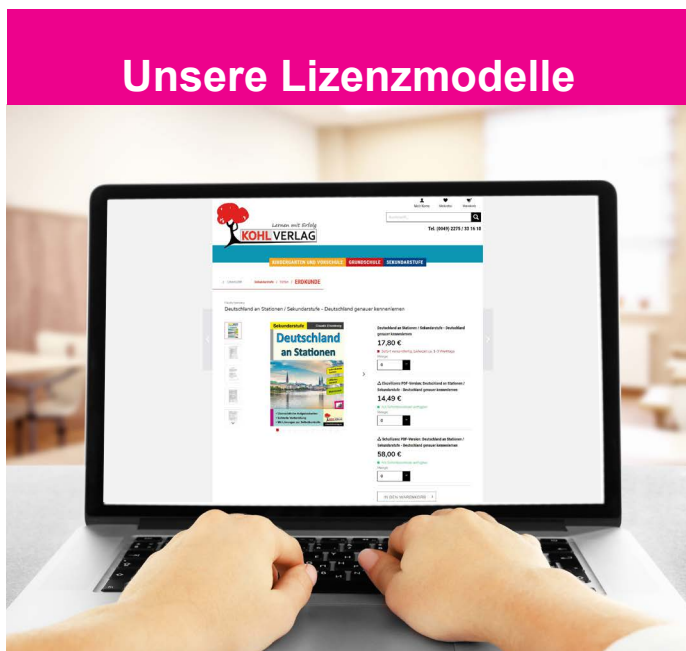
© Kohl-Verlag, Kerpen 2022. Alle Rechte vorbehalten.

Das Werk und seine Teile sind urheberrechtlich geschützt und unterliegen dem deutschen Urheberrecht. Jede Nutzung in anderen als den gesetzlich zugelassenen Fällen bedarf der vorherigen schriftlichen Einwilligung des Verlages (§ 52 a UrhG). Weder das Werk als Ganzes noch seine Teile dürfen ohne Einwilligung des Verlages an Dritte weitergeleitet, in ein Netzwerk wie Internet oder Intranet eingestellt oder öffentlich zugänglich gemacht werden. Dies gilt auch bei einer entsprechenden Nutzung in Schulen, Hochschulen, Universitäten, Seminaren und sonstigen Einrichtungen für Lehr- und Unterrichtszwecke. Der Erwerber dieses Werkes in PDF-Format ist berechtigt, das Werk als Ganzes oder in seinen Teilen für den Gebrauch und den Einsatz zur Verwendung im eigenen Unterricht wie folgt zu nutzen:

- Die einzelnen Seiten des Werkes dürfen als Arbeitsblätter oder Folien lediglich in Klassenstärke vervielfältigt werden zur Verwendung im Einsatz des selbst gehaltenen Unterrichts.
- Einzelne Arbeitsblätter dürfen Schülern für Referate zur Verfügung gestellt und im eigenen Unterricht zu Vortragszwecken verwendet werden.
- Während des eigenen Unterrichts gemeinsam mit den Schülern mit verschiedenen Medien, z.B. am Computer, Tablet via Beamer, Whiteboard o.a. das Werk in nicht veränderter PDF-Form zu zeigen bzw. zu erarbeiten.

Jeder weitere kommerzielle Gebrauch oder die Weitergabe an Dritte, auch an andere Lehrpersonen oder pädagogische Fachkräfte mit eigenem Unterrichts- bzw. Lehrauftrag ist nicht gestattet. Jede Verwertung außerhalb des eigenen Unterrichts und der Grenzen des Urheberrechts bedarf der vorherigen schriftlichen Zustimmung des Verlages. Der Kohl-Verlag übernimmt keine Verantwortung für die Inhalte externer Links oder fremder Homepages. Jegliche Haftung für direkte oder indirekte Schäden aus Informationen dieser Quellen wird nicht übernommen.

Kohl-Verlag, Kerpen 2022



Unsere Lizenzmodelle

Der vorliegende Band ist eine PDF-Einzellizenz

Sie wollen unsere Kopiervorlagen auch digital nutzen? Kein Problem – fast das gesamte KOHL-Sortiment ist auch sofort als PDF-Download erhältlich! Wir haben verschiedene Lizenzmodelle zur Auswahl:



	Print-Version	PDF-Einzellizenz	PDF-Schullizenz	Kombipaket Print & PDF-Einzellizenz	Kombipaket Print & PDF-Schullizenz
Unbefristete Nutzung der Materialien	X	X	X	X	X
Vervielfältigung, Weitergabe und Einsatz der Materialien im eigenen Unterricht	X	X	X	X	X
Nutzung der Materialien durch alle Lehrkräfte des Kollegiums an der lizenzierten Schule			X		X
Einstellen des Materials im Intranet oder Schulservers der Institution			X		X

Die erweiterten Lizenzmodelle zu diesem Titel sind jederzeit im Online-Shop unter www.kohlverlag.de erhältlich.

SCHOOL-SCOUT.DE

Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

Auszug aus:

Lapbooks Chemie

Das komplette Material finden Sie hier:

School-Scout.de

