# UNTERRICHTS MATERIALIEN

Physik Sek. II



Die physikalischen Eigenschaften von Wasser

Wozu brauchen wir Wasser?



#### **Impressum**

#### RAABE UNTERRICHTS-MATERIALIEN Physik

Das Werk, einschließlich seiner Teile, ist urhe prrechtlich geschützt. Jede Verwertung ist ohne Zustimmung des Verlages unzulässig und strafbar Dies gilt insbesondere für die elektronische oder sonstige Vervielfältigung, Übergenung, Verbreitung unzöffentliche Zugänglichmachung.

Für jedes Material wurden Fremdrechte rouber und ungefragt. Sollten dennoch an einzelnen Materialien weitere Rechte bestehen bi den wir um Benachrichtigung.

Dr. Josef Raabe Verlags-Grand Ein Unternehmen er Klett Gluppe Rotebühlstraße 77 70178 Stuttgart Telefon +40 12900-0 Fax +49 11 62900 schulet Taabe.de www.ra.ne.de

Redaytion: An. Wittnebel
Satz: Reser MEDIA GmbH & Co. KG, Karlsruhe
Illustrationen: Chr. Grundmann, J. Lenzmann
D. Shw. & Titel: © www.colourbox.com

## Wasser und seine Eigenschaften – wozu brauchen wir Wasser?

1. In der Tabelle sind verschiedene Möglichkeiten aufgelistet, vie man w. er nutzen kann. Leider ist die Tabelle nicht vollständig ausgeru. Übertrage sie in dein Heft. Ergänze die fehlenden Möglichkeiten der Wasse utzung, die fehlenden Beispiele und die fehlenden Bilder.

Dafür kann man	Beispiele:	Abbildur
Wasser nutzen:		
Körperpflege		h. tter und Kind beim Zähneputzen
		www.a / Thinkstock
Reinigungsmittel	Wäsche wasch n	
	Au o y asche spüle	
Erholung		Badespaß mit der ganzen Familie © Purestock / Thinkstock

## Versuchsdurchführung

1. Schneide ein je 20 g schweres Stück von der Kartoffel, dem Ar el und der Gurke ab.

© iStock / Thinkstock







Kartoffeln

Apfel

-

- Verteile die drei Stücke auf drei Schaler and zersch ide sie in den Schalen wiederum in möglichst kleine Stückehen.
   Achtung: Du musst die Stückehen so den in halen ausbreiten, dass sie möglichst nicht übereinander/egen!
- 3. Schiebe die drei Schalen auf einem Blech in den Packofen oder Trockenschrank.
- 4. Trockne die drei Pflanzeng Stunden bei 150 °C.
- 5. Wiege die drei Proben nach de Trocknen noch einmal und trage die Ergebnisse in die Tabelle unten ein

20 g	wiege. II. Iom Trocknen	enthielten also
Kartoffel	_ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
Apfel	g	g Wasser
Gurke	g	g Wasser
	g	g Wasser

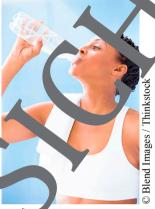
## Frage

weche Fernahatte den größten Wassergehalt? Begiende deine Antwort im Heft.

#### 6. Trinkbar oder nicht? – Infotext

Trinkwasser ist für den menschlichen Genuss bestimmt

Güteanforderungen werden Deutschland in der Trinkwasserverordnung und der DIN 2000 (TrinkwV) Deutsches Institut für Normung) festgelegt. Der Eingangs- und Leitsatz der DIN 2000 lautet: ..Trinkwasser ist das wichtigste Lebensmittel, es kann nicht ersetzt werden." Trinkwasser ist Siißwasser mit einem hohen Reinheitsgrad. Es darf keine krankheitserregenden Mikroorganismen enthalten Trinkwasser sollte eine Mindestkonzer tration an Mineralstoffen enthalten. Die Konzentrationen der gelösten Minera toffe werden summarisch als Gesamthärte och Wasserhärte angegeben.

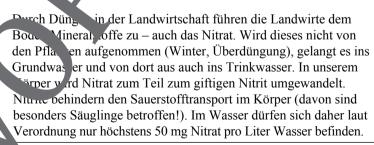


nt Wasser zu Was Trinkwasser?

## Drei der wichtigsten Kriterien fu. Trinkwasser

pH-Wert (sagt aus, wie sauer our alkalisch eine Lösung ist) Saure Lösungen Les inen pH-Wert kleiner als 7, alkalische Lösungen haben W rte üt 1 sungen mit dem pH-Wert 7 sind neutral. Wasser muss and Trinkwasserverordnung einen pH-Wert von 6.5–9 sben.

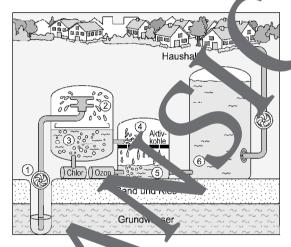
### Nicra



## 7. Wie gewinnt man Trinkwasser?

## Aufgabe

Betrachte die Abbildung der Trinkwasseraufbereitungsanlage genau. Let Jann die Kästchen unten durch. Es wird beschrieben, wie Rohwasser zu Trinl was wird. Füge dann in die Kästchen die passende Zahl, entsprechend vr. Abbildung, ein.



О	0	О
In der Filteranlage	Das 'rinkwasser wird vom	Das Grundwasser wird aus
werden die gebund en	Trinkv erbehälter aus zu	einem Brunnen in die
Schads	den Haushalten gepumpt.	Trinkwasseraufbereitungs-
Wasser hera. of lert.		anlage gepumpt.
	/	
0	О	О
Pem gefilterten Vasser	Im Reaktionsbecken wird	In der Belüftungsanlage
v im Auffang Jecken	dem Wasser Ozon	verflüchtigen sich
Chlor 2, um es zu	hinzugefügt. Ozon bindet	Schwefelwasserstoff und
entkeimen.	Schadstoffe an sich.	Kohlensäure.