

Name: .....

Datum: .....



Wie kann man Wasserstoff herstellen?

B2



1

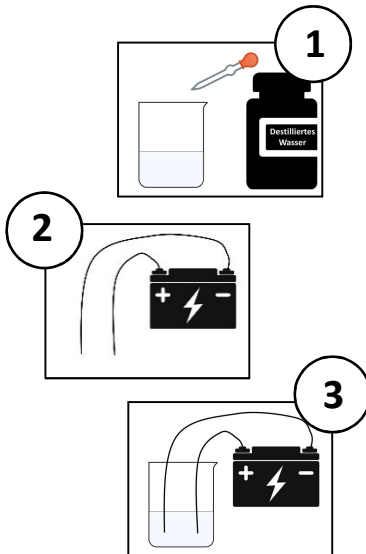
Vervollständige die Anleitung zum Experiment mit den passenden Verben.

(etwas) **berühren**

(etwas) **anschießen**

(etwas) **füllen**

(etwas) **halten**



Zuerst \_\_\_\_\_ man 50 mL destilliertes Wasser in ein Becherglas.

Danach \_\_\_\_\_ man zwei Kabel an eine Batterie an.

Anschließend \_\_\_\_\_ man die Kabel in das destillierte Wasser. Die Kabel dürfen sich dabei nicht \_\_\_\_\_.

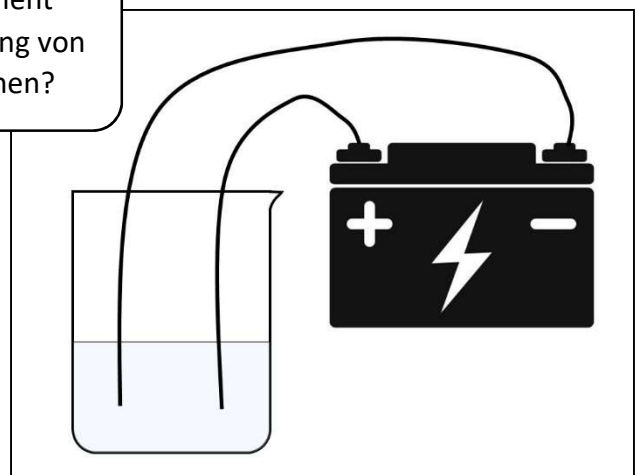


2

Markiere passende Beobachtungen in der Abbildung.



Woran kann ich im Experiment eine chemische Veränderung von Stoffen und Energie erkennen?





## 3a Welche Aussagen stimmen?

	richtig	falsch
Wasserstoff ist ein farbloses Gas.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Wasser und Wasserstoff bedeuten das Gleiche.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Die Herstellung von Wasserstoff ist eine chemische Reaktion.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Für die Herstellung von Wasserstoff benötigt man elektrische Energie.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>



Du hast in der letzten Stunde **die Verbrennung von Wasserstoff** kennengelernt:

Ausgangsstoffe (Stoffe vorher)		Endstoffe (Stoffe nachher)
$H_2$ Wasserstoff	Sauerstoff $O_2$	$H_2O$ Wasser



## 3b Sortiere die Stoffe bei der Herstellung von Wasserstoff.

$H_2O$   
Wasser

Sauerstoff  
 $O_2$

$H_2$   
Wasserstoff

**Edukte**  
(Ausgangsstoffe)

**Produkte**  
(Endstoffe)



## 3c Vergleiche die Verbrennung von Wasserstoff mit der Herstellung von Wasserstoff.