

Name:

Datum:



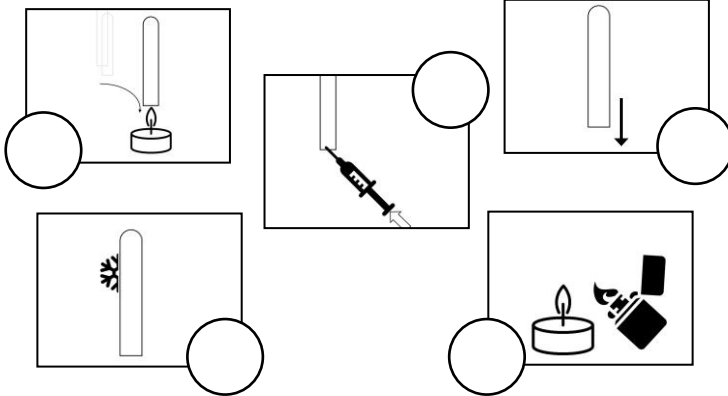
Sind alle Kraftstoffe ein Problem für die Umwelt?

B1



1

Sortiere die Anleitung zum Experiment in der richtigen Reihenfolge.



Zuerst hält man ein kaltes (!) Reagenzglas mit der Öffnung nach unten. Dann füllt man 5 mL Wasserstoff in das Reagenzglas. Das Reagenzglas muss man die ganze Zeit mit der Öffnung nach unten halten. Anschließend zündet man eine Kerze an. Zum Schluss hält man das Reagenzglas über die Kerzenflamme.



2

Untersuche, was das Besondere bei der Verbrennung von Wasserstoff ist. Stelle deine Beobachtungen in der Abbildung dar.



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



(das) Reagenzglas

chemische Veränderung von Stoffen

chemische Veränderung von Energie

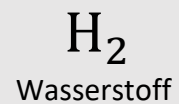
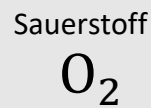
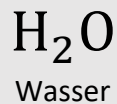
3a Überprüfe die Aussagen zur Verbrennung von Wasserstoff.

	richtig	falsch
Die Verbrennung von Wasserstoff ist eine chemische Reaktion.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Wasserstoff ist nicht brennbar.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Wasserstoff ist eine gute Energiequelle.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Bei der Verbrennung von Wasserstoff entsteht Wasser.	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>



**Wasserstoff ist etwas Anderes als Wasser.
Wasserstoff hat andere Eigenschaften als Wasser.**

3b Sortiere die Stoffe bei der Verbrennung von Wasserstoff.



**Ausgangsstoffe
(Stoffe vorher)**

**Endstoffe
(Stoffe nachher)**

