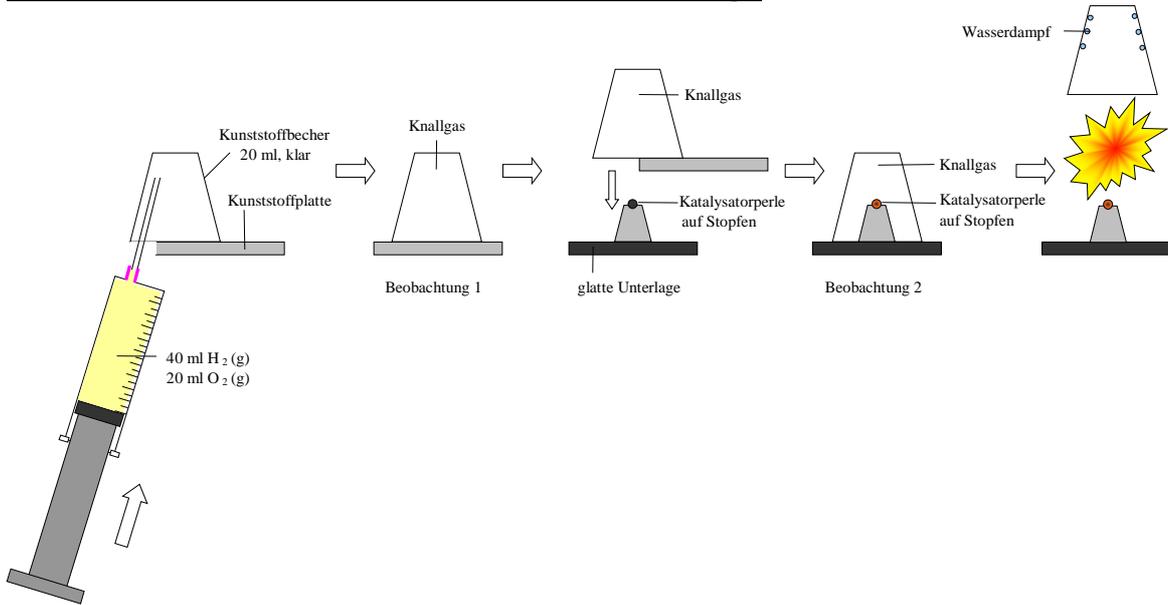
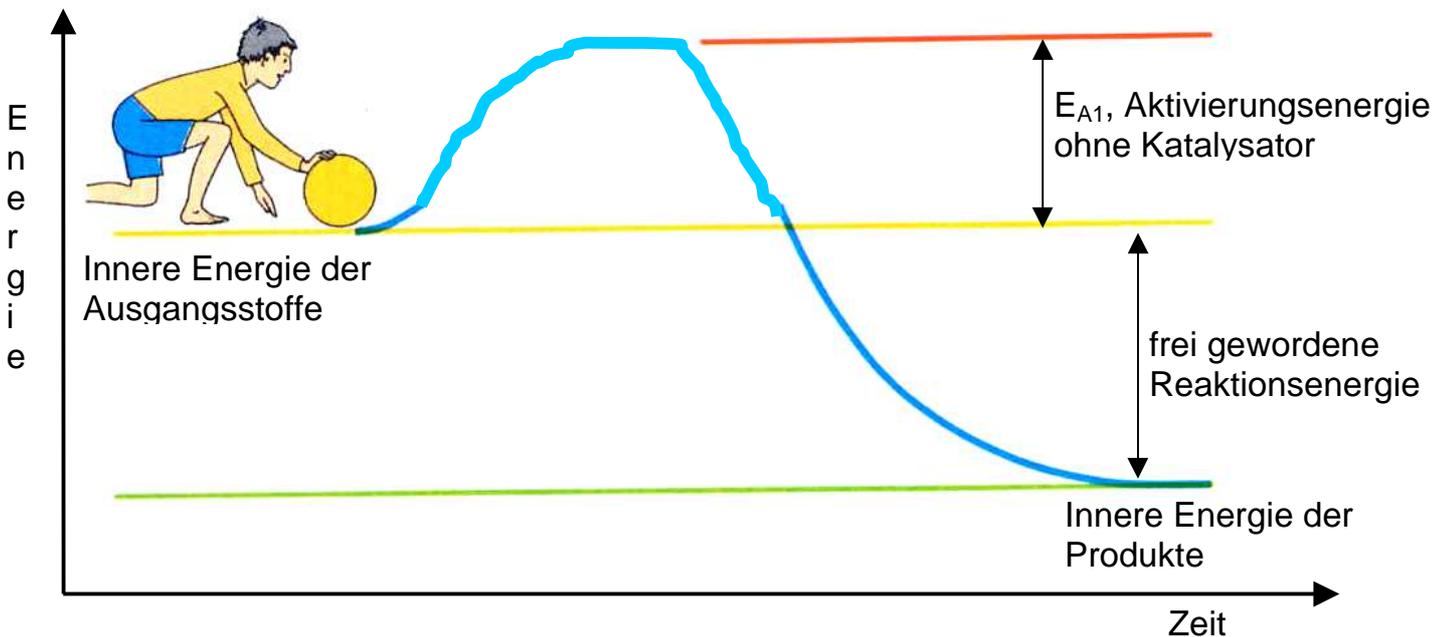


# Die Wirkung eines Katalysators

## Versuchsaufbau und -durchführung:



Zeichne in das Energiediagramm für diese exotherme Reaktion den Reaktionsweg der katalysierten Reaktion.



**Merke:** Ein Katalysator ist ein Stoff, der die \_\_\_\_\_ einer Reaktion herabsetzt. Reaktionen starten \_\_\_\_\_ schon bei deutlich niedrigen Temperaturen und verlaufen schneller als in Abwesenheit des \_\_\_\_\_. Der Katalysator verändert \_\_\_\_\_ der durch die Reaktion freiwerdenden Energie nicht. Er wird bei der Reaktion nicht verbraucht.