lame:	Klasse:	Datum:	
-------	---------	--------	--

<u>Arbeitsblatt zum Thema "Katalysatoren"</u>

Aufgabenstellung:

- 1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
- 2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
- 3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



In der	spielen Katalysatoren eine e	entscheidende Rolle. Sie
beschleunigen chemische	, ohne dabei selbst verbraucht zu werden.	
Ein klassisches Beispiel ist der _	im	Auto, der Schadstoffe in Abgasen
reduziert. Katalysatoren funktio	nieren, indem sie die	einer Reaktion
senken. Dies bedeutet, dass wenig	ger	_ benötigt wird, um eine Reaktion
zu starten. Ein häufig verwendete	s Material für Katalysatoren ist	
bekannt für seine Effizienz und S	tabilität. In der Industrie werden _	in
zahlreichen Prozessen eingesetz	t, beispielsweise bei der Herstellung . Ohne Katalysatoren wären viele cl	
oder würden zu viel	verbrauchen.	
Ein interessanter Aspekt ist, das	s Katalysatoren oft sehr	sind; sie
beschleunigen nur bestimmte Red	aktionen. Dies ist besonders nützlic , wo unerwünschte Nebenreaktionen	•
	arbeiten ständig daran, neue und e	•
entwickeln. Ein	der Forschung konz	entriert sich auf
	. Katalysatoren, auch Enzyme genar	
	zu finden und katalysieren essenzie	
weiteres Forschungsfeld sind		ysatoren, die nachhaltiger und
weniger schädlich für die Umwelt	sind. Ein Beispiel hierfür sind Kata arbeiten, wodurch Energie gespart	,
Zusammenfassend sind Katalysa	toren unverzichtbare	in der
•	en es, chemische Reaktionen effiziel	nter, schneller und
umweltfreundlicher zu gestalten		und Bedeutung in der heutiger
Welt sind ein faszinierendes Feld	der	_·
Temperaturen Energie Wi	ssenschaftler Katalysatoren	umweltfreundliche Platin
Kunststoffen Bereich Kato	alysator Wissenschaft Organi	smen spezifisch Werkzeuge
Aktivierungsenergie biologi	sche Prozessen Chemie Rea	ktionen Vielseitigkeit
Energie		