Name:	Klasse:	Datum:	
-------	---------	--------	--

## Salze

## 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!



Salze sind chemische Verbindung	en, die aus positiv geladenen	und	
negativ geladenen	bestehen. Diese Ionen entstehen, wenn Säuren		
und		ekanntes Beispiel für ein Salz ist	
,	besser bekannt als Kochsalz. Sa	lze spielen eine wichtige Rolle in	
unserem Alltag, nicht nur in der	, sondern auch in der Industrie.		
Die Kristalle der meisten Salze h			
	Diese Struktur entsteht durch d	as Anordnen der Ionen in einem	
festen	Salze können verschiedei	Salze können verschiedene	
haben, abhängig von den beteiligt	en Ionen. So ist beispielsweise _		
blau, während Eisen(II)-sulfat gri	in ist.		
Salze sind nicht nur für den Gesc	hmack unserer	wichtig, sondern	
auch für viele biologische	im Kör	per. Sie helfen beispielsweise, der	
Wasserhaushalt zu regulieren und		n	
und Muskeln. In der Natur finden	wir Salze in vielen Formen, zum 1	Beispiel als Mineralien oder gelös	
in	_•		
Ein interessanter Aspekt von Sal	- zen ist ihre Fähigkeit, Wasser zu	binden. Dieses Phänomen wird als	
	bezeichnet. Einige Salze können	so viel Wasser aufnehmen, dass	
sie sich auflösen und eine wässrig	e	_ bilden. Dies ist auch der Grund,	
warum Salzstreuer in feuchten U	mgebungen oft klumpen.	_	
In der	werden Salze für eine Viel	zahl von Anwendungen genutzt.	
Sie werden zur Herstellung von		Seife und vielen anderen	
Produkten verwendet. Auch in der	Medizin spielen sie eine wichtig	e Rolle, beispielsweise in Form vor	
	oder als Bestandteil von Medikan	nenten. Somit sind Salze nicht nu	
in der Küche, sondern in vielen	u	nseres Lebens unverzichtbar.	
Küche Natriumchlorid Ne	erven [Infusionslösungen]	lonen Gitter Prozesse	
Hygroskopizität Basen F	arben Bereichen Lösung	Glas Industrie Anionen	
Meerwasser Struktur Ku	pfersulfat Speisen		