① Fülle die Lücken aus. Schau dir dazu die Graphik aus der letzten Woche an.						
Stoffe können drei Aggregatzuständen annehmen: ,					und	
Jeder	hat seine eigen	e Schmelz- und S	Siedetempei	ratur. Unter		
bezeichnet man	den Vorgang, d	er Sto	ffe in flüssig	ge Stoffe um	wandelt. Unter	
	versteht m	nan den Vorgang	, wenn		Stoffe gasförmi	g
werden.						
Auch umgekehrt können diese Zustandsänderungen erfolgen. Wird ein						
	Stoff wie	eder flüssig, wen	n die Tempe	eratur sinkt,	nennt man diese	∍n
Vorgang		. Verringert m	an weiter di	e Temperatı	ır, wird der Stoff	:
, so nen	nt man dies					
Eine weitere Besonderheit zeigen Stoffe, die beim Erhitzen des festen Zustandes direkt in						
den gasförmigen Zustand übergehen. DasVorgang wird als						
	_	_				
bezeichnet. Wer	nn ein	von dem		direkt	in den festen	
Zustand wechselt, nennt man dies .						