

Lernkartei - Chemie 4. Klasse HS

C17	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none">● Eigenschaften: farbloses Gas, gute Brennbarkeit, leichter als Luft.● Lieferung in roten Stahlflaschen,● Nachweis: mit Hilfe der Knallgasprobe.
	Allgemeine Aussagen über Wasserstoff.	
C18	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none">● Elektrolyse von Wasser● Gewinnung aus sauerstoffreichen Verbindungen, z.B. durch das Erhitzen von <i>Kaliumpermanganat</i>.
	Welche Möglichkeiten der Sauerstoffgewinnung kennst du?	
C19	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none">● Eigenschaften: farbloses Gas, brennt nicht, fördert die Verbrennung,● Lieferung in blauen Stahlflaschen,● Nachweis: Ein glimmender Holzspan beginnt im Sauerstoff mit heller Flamme zu brennen.
	Allgemeine Aussagen über Sauerstoff.	
C20	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none">● Bei exothermen Reaktionen wird Energie abgegeben (z.B. <i>Explosion von Knallgas</i>).● Bei endothermen Reaktionen wird Energie zugeführt (z.B. <i>Elektrolyse</i>).
	Worin unterscheidet sich eine exotherme Reaktion von einer endothermen Reaktion?	