



## 4 Die chemische Reaktion | Chemische Reaktion und Energie

**Ich kann physikalische Vorgänge von chemischen Reaktionen unterscheiden.**

**Mein PRISMA-Lernplan 6  
(SB, S. 88-99)**

Name: \_\_\_\_\_

Klasse: \_\_\_\_\_

Ich kann ...	Grundlegendes Niveau (G)	Mittleres Niveau (M)	Erweitertes Niveau (E)	Erledigt: Trage G, M oder E ein.	bis Termin
Wortgleichungen aufstellen.	<b>S. 88</b> , Text, Versuch, Aufgabe 1 <b>KV 23</b>	<b>S. 88</b> , Text, Versuch, Aufgabe 2 <b>KV 23</b>	<b>S. 88</b> , Text, Versuch, Aufgabe 3 <b>KV 23</b>		
das Gesetz der Erhaltung der Masse erklären.	<b>S. 90</b> , Versuch 1 und 2 <b>S. 91</b> , Text, Aufgabe 1 und 3 <b>KV 25</b>	<b>S. 90</b> , Versuch 1, 2 und 3 <b>S. 91</b> , Text, Aufgabe 1 und 3 <b>KV 25</b>	<b>S. 90</b> , Versuch 1, 2 und 3 <b>S. 91</b> , Text, Aufgabe 3 und 3 <b>KV 25</b>		
Elemente und Verbindungen mithilfe des Atom-Modells von Dalton voneinander unterscheiden.	<b>S. 89</b> , Text, Aufgabe 1 <b>S. 92</b> , Text, Aufgabe 1 <b>S. 93</b> , Aufgabe 3 <b>KV 24, KV 26</b>	<b>S. 89</b> , Text, Aufgabe 3 <b>S. 92</b> , Text, Aufgabe 2 <b>S. 93</b> , Aufgabe 1 und 3 <b>KV 24, KV 26</b>	<b>S. 89</b> , Text, Aufgabe 2 <b>S. 92</b> , Text, Aufgabe 3 <b>S. 93</b> , Aufgabe 2 und 3 <b>KV 24, KV 26</b>		
den Energieverlauf bei chemischen Reaktionen erklären.	<b>S. 94</b> , Text, Aufgabe 1 <b>S. 95</b> , Versuch 1 und 2, Aufgabe 2 <b>S. 96</b> , Text, Aufgabe 3 <b>S. 97</b> , Versuch 1 und 2, Aufgabe 1 und 2 <b>KV 27</b>	<b>S. 94</b> , Text, Aufgabe 2 <b>S. 95</b> , Versuch 2 und 3, Aufgabe 3 <b>S. 96</b> , Text, Aufgabe 1 und 2 <b>S. 97</b> , Versuch 1 und 2, Aufgabe 2 und 3 <b>KV 27</b>	<b>S. 94</b> , Text, Aufgabe 3 <b>S. 95</b> , Versuch 1, 2, 3 und 4, Aufgabe 1 <b>S. 96</b> , Text, Aufgabe 3 und 4 <b>S. 97</b> , Versuch 1 und 2, Aufgabe 3 und 4 <b>KV 27</b>		
Merkmale chemischer Reaktionen beschreiben.	<b>S. 98/99</b> , Infografik, Aufgabe 1 und 3	<b>S. 98/99</b> , Infografik, Aufgabe 2, 3 und 4	<b>S. 98/99</b> , Infografik, Aufgabe 2, 3 und 5		

### Erklärung:

Grundlegendes Niveau (G): viel ○, etwas ◐, manchmal ●

Mittleres Niveau (M): etwas ○, vor allem ◐, etwas ●

Erweitertes Niveau (E): wenig ○, viel ◐ und ●

Autor: Ernst Klett-Verlag



© Ernst Klett Verlag GmbH, Stuttgart 2022 | www.klett.de | Alle Rechte vorbehalten  
Von dieser Druckvorlage ist die Vervielfältigung für den eigenen Unterrichtsgebrauch gestattet. Die Kopiergebühren sind abgegolten.

Ich kann ...	Grundlegendes Niveau (G)	Mittleres Niveau (M)	Erweitertes Niveau (E)	Erledigt: Trage G, M oder E ein.	bis Termin
	KV 28	KV 28	KV 28		
Gelerntes wiedergeben und anwenden.	<b>Test 6:</b> Chemische Reaktion und Energie			<input type="checkbox"/>	

**Erklärung:**

Grundlegendes Niveau (G): viel ○, etwas ◐, manchmal ●

Mittleres Niveau (M): etwas ○, vor allem ◐, etwas ●

Erweitertes Niveau (E): wenig ○, viel ◐ und ●

Autor: Ernst Klett-Verlag



© Ernst Klett Verlag GmbH, Stuttgart 2022 | www.klett.de | Alle Rechte vorbehalten  
Von dieser Druckvorlage ist die Vervielfältigung für den eigenen Unterrichtsgebrauch  
gestattet. Die Kopiergebühren sind abgegolten.