

Aufstellen chemischer Gleichungen – Chemie Klasse 8

Stelle jeweils die chemische Gleichung auf.

1.	Kupfer	+	Sauerstoff	————>	Kupfer(I)- oxid
2.	Kupfer	+	Sauerstoff	————>	Kupfer(II)- oxid
3.	Mangan	+	Sauerstoff	————>	Mangan(II)- oxid
4.	Mangan	+	Sauerstoff	————>	Mangan(IV)- oxid
5.	Mangan	+	Sauerstoff	————>	Mangan(VII)- oxid
6.	Nickel	+	Sauerstoff	————>	Nickel(II)- oxid
7.	Nickel	+	Sauerstoff	————>	Nickel(I)- oxid
8.	Nickel	+	Sauerstoff	————>	Nickel(II)- oxid
9.	Phosphor	+	Sauerstoff	————>	Diphosphorpentoxid
10.	Chlor	+	Sauerstoff	————>	Dichlortrioxid
11.	Chlor	+	Sauerstoff	————>	Dichlorpentoxid
12.	Chlor	+	Sauerstoff	————>	Dichlorheptoxid
13.	Stickstoff	+	Sauerstoff	————>	Distickstofftrioxid
14.	Stickstoff	+	Sauerstoff	————>	Distickstoffmonoxid
15.	Stickstoff	+	Sauerstoff	————>	Distickstofftetroxid
16.	Stickstoff	+	Sauerstoff	————>	Distickstoffpentoxid
17.	Calcium	+	Sauerstoff	————>	Calciumoxid
18.	Schwefel	+	Sauerstoff	————>	Schwefeldioxid
19.	Natrium	+	Sauerstoff	————>	Natriumoxid
20.	Eisen	+	Sauerstoff	————>	Eisen(III)- oxid
21.	Eisen	+	Sauerstoff	————>	Eisen(II)- oxid
22.	Zink	+	Sauerstoff	————>	Zinkoxid
23.	Blei	+	Sauerstoff	————>	Blei(IV)- oxid
24.	Blei	+	Sauerstoff	————>	Blei(II)- oxid
25.	Zinn	+	Sauerstoff	————>	Zinn(II)- oxid
26.	Zinn	+	Sauerstoff	————>	Zinn(IV)- oxid
27.	Kohlenstoff+		Sauerstoff	————>	Kohlenstoffdioxid
28.	Quecksilber+		Sauerstoff	————>	Quecksilber(I)- oxid
29.	Quecksilber+		Sauerstoff	————>	Quecksilber(II)- oxid

Gleiche aus:

30.	CH ₄	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
31.	C ₂ H ₄	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
32.	C ₃ H ₈	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
33.	C ₅ H ₁₂	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
34.	C ₄ H ₈	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
35.	C ₇ H ₁₆	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
36.	C ₈ H ₁₆	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
37.	C ₇ H ₁₆	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
38.	C ₉ H ₂₀	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
39.	C ₁₅ H ₃₂	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O
40.	C ₂₅ H ₅₂	+	O ₂	————>	CO ₂	+	H ₂ O