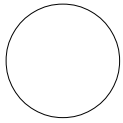
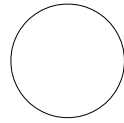


REAKTIONSGLEICHUNGEN

1) Wähle für jede Atomsorte Schokolinsen mit einer bestimmten Farbe.



N ... Stickstoffatom

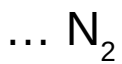


H ... Wasserstoffatom

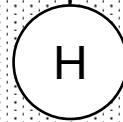
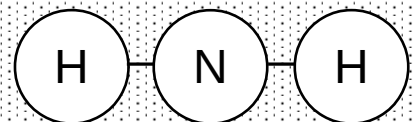
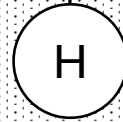
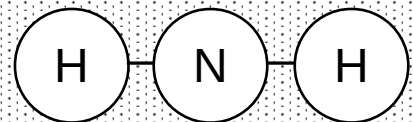
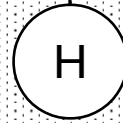
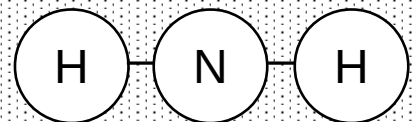
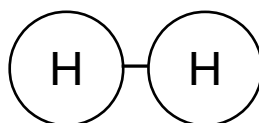
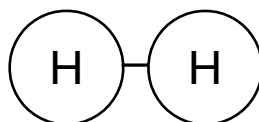
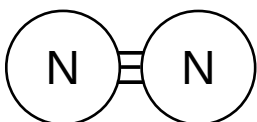
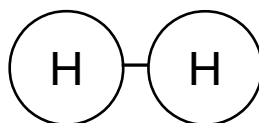
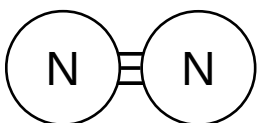
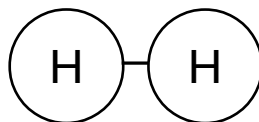
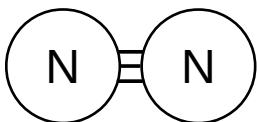
- Linke Seite der Reaktionsgleichung (Edukte): Lege auf die Atome (Kreise) die Schokolinsen mit der entsprechenden Farbe. Achte auf die korrekten Farben. Die rechte Seite der Reaktionsgleichung (grau) bleibt leer.
- Beginne von jeder Molekülsorte die Schokolinsen je eines Moleküls auf die rechte Seite (Produkte) zu legen. Achte auf die korrekte Platzierung.
- Es müssen auf der rechten Seite **immer vollständige Moleküle** entstehen. Wenn ein Atom fehlt, nimm noch ein ganzes Molekül der fehlenden Atomsorte von der linken Seite und gib alle Schokolinsen des Moleküls auf die rechte Seite. Vervollständige die Moleküle (rechts) von oben nach unten.
- Du bist fertig, wenn auf der rechten Seite nur vollständige Moleküle liegen.
- Übertrage die Reaktionsgleichung in dein Heft.
- Zähle die **leeren Moleküle auf der linken Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.
- Zähle die **vollen Moleküle auf der rechten Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.

linke Seite (Edukte)

rechte Seite (Produkte)

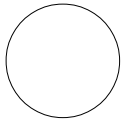


+

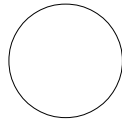


REAKTIONSGLEICHUNGEN

1) Wähle für jede Atomsorte Schokolinsen mit einer bestimmten Farbe.



C ... Kohlenstoffatom

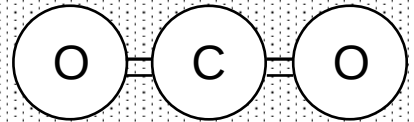
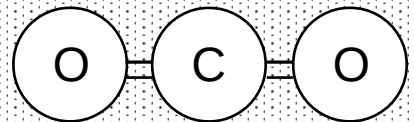
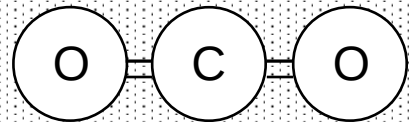
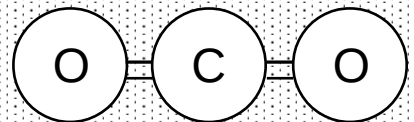
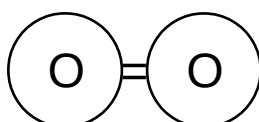
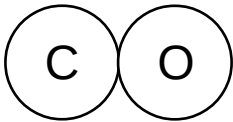
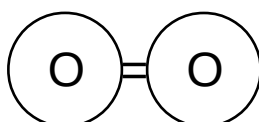
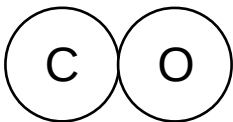
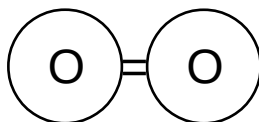
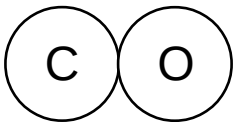
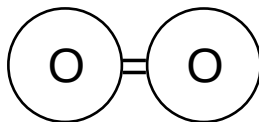
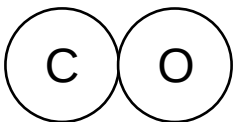


O ... Sauerstoffatom

- Linke Seite der Reaktionsgleichung (Edukte): Lege auf die Atome (Kreise) die Schokolinsen mit der entsprechenden Farbe. Achte auf die korrekten Farben. Die rechte Seite der Reaktionsgleichung (Produkte) bleibt leer.
- Beginne von jeder Molekülsorte die Schokolinsen je eines Moleküls auf die rechte Seite (Produkte) zu legen. Achte auf die korrekte Platzierung.
- Es müssen auf der rechten Seite **immer vollständige Moleküle** entstehen. Wenn ein Atom fehlt, nimm noch ein ganzes Molekül der fehlenden Atomsorte von der linken Seite und gib alle Schokolinsen des Moleküls auf die rechte Seite. Vervollständige die Moleküle (rechts) von oben nach unten.
- Du bist fertig, wenn auf der rechten Seite nur vollständige Moleküle liegen.
- Übertrage die Reaktionsgleichung in dein Heft.
- Zähle die **leeren Moleküle auf der linken Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.
- Zähle die **vollen Moleküle auf der rechten Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.

linke Seite (Edukte)

rechte Seite (Produkte)



REAKTIONSGLEICHUNGEN

1) Wähle für jede Atomsorte Schokolinsen mit einer bestimmten Farbe.



2) Linke Seite der Reaktionsgleichung (Edukte): Lege auf die Atome (Kreise) die Schokolinsen mit der entsprechenden Farbe. Achte auf die korrekten Farben. Die rechte Seite der Reaktionsgleichung (Produkte) bleibt leer.

3) Beginne von jeder Molekülsorte die Schokolinsen je eines Moleküls auf die rechte Seite (Produkte) zu legen. Achte auf die korrekte Platzierung.

4) Es müssen auf der rechten Seite **immer vollständige Moleküle** entstehen. Wenn ein Atom fehlt, nimm noch ein ganzes Molekül der fehlenden Atomsorte von der linken Seite und gib alle Schokolinsen des Moleküls auf die rechte Seite. Vervollständige die Moleküle (rechts) von oben nach unten.

5) Du bist fertig, wenn auf der rechten Seite nur vollständige Moleküle liegen.

6) Übertrage die Reaktionsgleichung in dein Heft.

7) Zähle die **leeren Moleküle auf der linken Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.

8) Zähle die **vollen Moleküle auf der rechten Seite** und übertrage die Werte in die Reaktionsgleichung im Heft.

<i>linke Seite (Edukte)</i>	<i>rechte Seite (Produkte)</i>
$\dots \text{CH}_4 + \dots \text{O}_2$	$\rightarrow \dots \text{CO}_2 + \dots \text{H}_2\text{O}$
