SQ4\_Tabelle und Lückentext

**Tabelle (mit gestuften Hilfen)**

Aufgabe: Du hast die Verbrennung von Kohlenstoff im geschlossenen Gefäß beobachtet. Stelle diese chemische Reaktion auf der Stoff- und Teilchenebene dar.

Unterstützung 1: Du kannst diese Tabelle benutzen.

|  |
| --- |
| **Stoffebene** |
| Ausgangsstoffe | → | Reaktionsprodukte |
| Wortgleichung |
|  | + |  | → |  |
| Der Chemiker spricht: |
| **Merke:** |
| **Teilchenebene** |
|  |
|  | + |  | → |  |
| Fachsprache |
|  | + |  | → |  |

Unterstützung 2: Ordne die „chemischen Lupen“ richtig zu!

Unterstützung 3: Ordne die Teilchenmodelle richtig zu.

Unterstützung 4: Beschreibe die ausgefüllte Tabelle deinem Partner. (siehe HR S.52)

**Lückentext**

Aufgabe:

Du hast die Verbrennung von Kohlenstoff im geschlossenen Gefäß beobachtet. Ergänze den Lückentext für diese chemische Reaktion.

**Chemische Reaktion von Kohlenstoff mit Sauerstoff**

Kohlenstoff reagiert mit dem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ zu einem neuen Stoff, zu

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Einen neuen Stoff erkennt man daran, dass er andere Eigenschaften aufweist als die

Ausgangsstoffe.

Kohlenstoff besitzt die Eigenschaften: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

Kohlenstoffdioxid hingegen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Im Kohlenstoffdioxid sind die Kohlenstoffatome mit den Sauerstoffatomen

verbunden, deshalb nennt man diesen Stoff eine \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Bei einer chemischen Reaktion bleiben \_\_\_\_\_\_\_\_ Teilchen erhalten.

Diese können niemals verschwinden. Deshalb haben alle Produkte nach der

Reaktion auch immer die \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Masse wie alle Edukte.

Unterstützungsmaßnahme:

Verwende folgende Begriffe:

schwarz, Sauerstoff, alle, chemische Verbindung, farblos, gleiche, gasförmig, Kohlenstoffdioxid, fest