**Arbeitsblatt – Verglühen von Kohle**

Jeden Tag sind wir von chemischen Reaktionen umgeben: beim Kuchenbacken, beim Anzünden eines Streichholzes oder beim Grillen im Sommer. Im folgenden Versuch werdet ihr genauer beobachten können, was beim Grillen mit der Kohle passiert.

Beobachte den Lehrerversuch aufmerksam und notiere dir das Aussehen des Stoffes vor und nach der Reaktion.

|  |
| --- |
| **Gefahrenstoffe** |
| Calciumhydroxid | H: 315, 318, 335 | P: 261 280, 305+351+338 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Materialien: Dreifuß, belegtes Drahtnetz, Bunsenbrenner, Erlenmeyerkolben, Stopfen mit Gärröhrchen

Chemikalien: Holzkohle, Calciumhydroxid-Lösung

Beobachtung: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Auswertung:**

**Aufgabe 1:** Nenne die drei Merkmale einer chemischen Reaktion

**Aufgabe 2:** Formuliere die Wortgleichung für die Verbrennungsreaktion.

**Aufgabe 3:** Erkläre, welche der Merkmale bei der Verbrennungsreaktion im Versuch zutreffen und warum.

**Aufgabe 4:** Diskutiere 3 weitere chemische Reaktionen, die im Alltag stattfinden können mit Hilfe der Merkmale einer chemischen Reaktion.