

Lösungen zu den Aufgaben Chemie G8a

Lösungen: entstehen

Nr. 1 Es ~~neue~~ entstehen Stoffe mit neuen Eigenschaften. Zudem findet ein Energieumsatz statt.

- Nr. 2
- Eisen rostet.
 - Benzin verbrennt.
 - Essig reagiert mit Kalk.
 - Fleisch wird gebraten.

Nr. 3 a) Der entstandene Stoff Kupfersulfid hat eine andere Farbe als die Ausgangsstoffe und er ist brüchig. Zudem glühte das Kupferblech bei der Reaktion auf. Dies ist ein Zeichen für eine exotherme Reaktion.

b) Kupfer wird erhitzt, ebenso wie Schwefel. Die Schwefeldämpfe kommen in Kontakt mit dem Kupferblech, welches heftig und rotlich aufleuchtet. Es entsteht ein brüchiger und schwarz/bräunlicher Feststoff.

Nr. 4 a) exotherm $\hat{=}$ Wärme wird abgegeben
endotherm $\hat{=}$ Wärme wird aufgenommen.

Chemie Klasse G8a

1. Die Schüler lesen die Seiten 52 und 53 aufmerksam durch. Die Seiten befinden am Ende dieses Dokuments.
2. Im Anschluss sollen von der Seite 53 die Aufgaben 1 bis 5 schriftlich bearbeitet werden.
Für die Aufgabe 2 empfehle ich ergänzend das Video zum folgenden Link zu schauen:
<https://www.youtube.com/watch?v=N5XJfGYiHjY>

Diese Aufgaben sollen bis Mittwoch (25.03.2020) erledigt werden. Bis dahin werde ich auch die entsprechenden Lösungen auf die Website unserer Schule einstellen lassen sowie nachfolgende Arbeitsaufträge zur Verfügung stellen.

Nr. 4 b) • Kupfer + Schwefel → exotherm
• weißes Kupfersulfat + Wärme → exotherm

• Umwandlung von blauem Kupfersulfat zu weißem Kupfersulfat → endotherm

• Thermische Zersetzung von Kupfersulfat in die Elemente Kupfer und Schwefel → endotherm

Nr. 5 weißes Kupfersulfat + Wasser → blaues Kupfersulfat; exotherm