

Hallo Klasse 9c,  
zur weiteren Übung habe ich anbei Aufgaben zusammengestellt, um das Aufstellen von Reaktionsgleichungen zu üben. Sollte jemandem das Arbeitsblatt von letzter Woche (vom 09.03.20) fehlen, einfach eine E-Mail an meine Dienstmail:

[m.ueberreiter@dsr-wue.de](mailto:m.ueberreiter@dsr-wue.de)

Das Arbeitsblatt (befindet sich für die bessere Übersichtlichkeit auf der nächsten Seite) gilt für die gesamte Woche, also beide Chemiestunden!

Ich bitte euch, mir das ausgefüllte Arbeitsblatt bis **Freitag, 20.03.20, (Uhrzeit egal)** an meine Dienstmail zu senden. Nur so kann ich überprüfen, dass die Aufgaben gemacht und auch verstanden wurden.

Für diejenigen, die keinen Drucker zuhause haben: Ihr könnt die Antworten auch auf ein Blockblatt schreiben (mit der jeweiligen Aufgabennummer) und mir dann zusenden.

Bei Fragen zu Gleichungen und Co. dürft ihr natürlich jederzeit mit mir über meine Dienstmail in Kontakt treten.

Ich wünsche euch eine schöne Woche und hoffentlich sehen wir uns wieder gesund und munter nach den Osterferien.

## Weitere Aufgaben zum Aufstellen von Reaktionsgleichungen

### 1. Wertigkeiten bestimmen

Arsen: \_\_\_\_\_ Aluminium: \_\_\_\_\_ Stickstoff: \_\_\_\_\_  
Sauerstoff: \_\_\_\_\_ Schwefel: \_\_\_\_\_ Chlor: \_\_\_\_\_

### 2. Formeln aufstellen

- Schwefel und Sauerstoff: \_\_\_\_\_
- Chlor und Wasserstoff: \_\_\_\_\_
- Aluminium und Natrium: \_\_\_\_\_
- Stickstoff und Aluminium: \_\_\_\_\_
- Lithium und Bor: \_\_\_\_\_

### 3. Formeln benennen

- Benenne die Formeln aus Aufgabe 2.
- Weitere Aufgaben zur Benennung:  
H<sub>2</sub>O: \_\_\_\_\_  
NH<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_  
BO: \_\_\_\_\_  
Li<sub>3</sub>N: \_\_\_\_\_

### 4. Formel aus dem Namen ableiten

- Dinatriummonooxid: \_\_\_\_\_
- Schwefeldioxid: \_\_\_\_\_
- Sauerstoffmonosulfid: \_\_\_\_\_
- Tetrasauerstoffmonophosphid: \_\_\_\_\_
- Trilithiumdinitrid: \_\_\_\_\_

### 5. Chemische Gleichungen aufstellen und ausgleichen

- Bei einer Reaktion reagieren Calcium und Stickstoff miteinander.
  
- Bei einer Analyse wird festgestellt, dass ein Stoff aus Silber (Wertigkeit: II) und Sauerstoff besteht. Stelle hierfür die vollständige Reaktionsgleichung auf.
  
- Bei einer Synthese wird aus zwei Elementen SiO hergestellt. Stelle hierfür die Reaktionsgleichung auf.
  
- Bei einer Reaktion verbrennt Eisen (Wertigkeit: III) und reagiert dabei mit Sauerstoff. Stelle hierfür eine vollständige Reaktionsgleichung auf.
  
- Bei einer Analyse wird festgestellt, dass ein Stoff aus Wasserstoff und Bor besteht. Stelle hierfür die vollständige Reaktionsgleichung auf.