|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| https://asset.klett.de/assets/26972564/Cover_068875_Rahmen.png | **Mein PRISMA-Lernplan**  **Kapitel 2, LFS 2:** S. 52-61  **Ich kann Elektronenübergängen als Redoxreaktionen einordnen.** | Name: |  |
| Klasse: |  |

| **Ich kann …** | **Grundlegendes Niveau (G)** | **Mittleres Niveau (M)** | **Erweitertes Niveau (E)** | **Erledigt:**  **Trage G, M oder E ein.** | **bis Termin** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Reaktionsgleichungen aufstellen. | S. 52/53, Text, Aufgabe 2, 3 | S. 52/53, Text, Aufgabe 1, 5 | S. 52/53, Text, Aufgabe 1, 4, 5 |  |  |
| erläutern, was bei der Elektrolyse einer Salzlösung geschieht. | S. 54/55, Text, Aufgabe 1, 2, 3; Versuch 1 a) | S. 54/55, Text, Aufgabe 3, 4; Versuch 1 | S. 54/55, Text, Aufgabe 3, 4, 5; Versuch 1 |  |  |
| die Umkehrung der Elektrolyse als Vorgang in Batterien beschreiben. | S. 56, Text, Aufgabe 1-3 | S. 56, Text, Aufgabe 2, 3  S. 59, Text, Aufgabe 2 | S. 56, Text, Aufgabe 3, 4  S. 59, Text, Aufgabe 2 |  |  |
| den Stromfluss in galvanischen Zellen in einem Experiment untersuchen und die Ergebnisse auswerten. | S. 57, Versuch 1, 3  S. 58, Text, Aufgabe 2 | S. 57, Versuch 1, 2, 3  S. 58, Text, Aufgabe 1, 2 | S. 57, Versuch 1, 2, 3  S. 58, Text, Aufgabe 2, 3 |  |  |
| die Redoxreaktionen, die in Metall-Salzlösungen ablaufen, erklären. | S. 61, Versuch 1  S. 60/61, Text, Aufgabe 1, 2 , 3 | S. 61, Versuch 1  S. 60/61, Text, Aufgabe 3, 4 | S. 61, Versuch 1  S. 60/61, Text, Aufgabe 3, 5 |  |  |