

Batterien und Akkumulatoren

- 1.) Stellen Sie die Reaktionsgleichungen für die Zink-Luft-Batterie auf!
- 2.) Berechnen Sie die Spannung der Zink-Luft-Batterie!
- 3.) Wie viel Elektronen werden bei der Oxidation von 4g Zink in dieser Batterie freigesetzt?
- 4.) Benennen Sie Einsatzmöglichkeiten der Zink-Luft-Batterie und erläutern Sie die Gründe für ihren Einsatz!
- 5.) Wie würde sich die Spannung ändern, wenn statt Zinkpulver Magnesiumpulver eingesetzt würde?

Korrosion und Korrosionsschutz (wird noch im Unterricht behandelt)

- 6.) Stellen Sie für alle Reaktionsschritte der Sauerstoffkorrosion von Eisen die Reaktionsgleichungen auf!
- 7.) Erklären Sie, weshalb bei der Sauerstoffkorrosion von Eisen oftmals kreisförmige Rostränder entstehen!
- 8.) Weshalb rostet das Eisen einer Säule aus Delhi praktisch nicht?
- 9.) Beschreiben Sie den Korrosionsschutz bei Autos und an Schiffen!