

Batterien = verschiedene Bauformen.
Alle selbes Grundprinzip haben hintereinander-
geschaltete galvanische Zellen /
mehrere Batterietypen z.B. Zink-Silberoxid-Batterie
haben elektrochemische Vorgänge
Oxidation, Reduktion, Gesamt haben je eine Formel mit Zn

Alkali-Mangan-Batterie = vielseitig verwendbar,
gibts in allen Größen, elektrochemische Vorgänge,
Redox: $\text{Zn} + 2\text{Mn}^{4+} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{Mn}^{3+}$

4,5 V Flachbatterie = drei hintereinander geschaltete
Zink-Kohle-Zellen / eine Zelle =
Spannung von 1,5 V

Zinkmetallbecher = Minuspol = mit einer
Mischung: Graphit, Mangandioxid + Elektrolyt

Lithiumbatterie = leistungstark, gute Lebensdauer

Lithiumbatterie = Spannung 3V, Einsetzung
z.B. Armbanduhren, Kameras

Elektroden = +/- Pol

Batterien = elektrochemische Stromquellen

Kleinste Einheit = galvanische Zelle

Energie = chemisch \rightarrow elektrische