<http://de.wikipedia.org/wiki/Akkumulator>

Akkumulatoren kurz Akkus

Ein Akku bzw. Akkumulator ([lat.](http://de.wikipedia.org/wiki/Latein) Sammler, Plural: Akkus oder Akkumulatoren) ist ein mehrfach nutzbarer Speicher für [elektrische Energie](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrische_Energie), meist auf der Basis eines elektrochemischen Systems, und damit eine Ausführungsform [galvanischer Zellen](http://de.wikipedia.org/wiki/Galvanische_Zelle): Im Unterschied zu [Batterien](http://de.wikipedia.org/wiki/Batterie_(Elektrotechnik)) aus nicht wiederaufladbaren Primärzellen bestehen Akkumulatoren dabei stets aus wiederaufladbaren Sekundärzellen, wobei oft mehrere einzelne Akkuzellen zur Erhöhung der Gesamtspannung [in Reihe](http://de.wikipedia.org/wiki/Reihenschaltung) oder aber zur Erhöhung der Kapazität [parallel](http://de.wikipedia.org/wiki/Parallelschaltung) geschaltet werden.

Repetition der Begriffe:

1. Lechlanché-Element …. Wie ist es aufgebaut? Welche Reaktionen laufen ab?
2. Polarisation …. Was versteht man in diesem Zusammenhang darunter?
3. Depolarisation …. Welcher Stoff wird dafür eingesetzt und wie lautet die chemische Reaktion?
4. Vorteile, Nachteile, Bauarten …. Wie sehen diese beim Leclanché-Element aus?
5. Batterietypen …. Welche sind die bekanntesten und welches sind ihre Vor- und Nachteile?

Übungen:

1. Schreibe die 3 Teilgleichungen und daraus abgeleitet die Gesamtgleichung für das Leclanché-Element auf.
2. Bestimme das Normalpotential für die Reduktion von MnO2 (Depolarisation).
3. Recherchiere Informationen zur Lithiumbatterie und erstelle eine Zusammenfassung zu diesem interessanten Batterietyp.

<http://www2.ife.ee.ethz.ch/~rolfz/batak/lithium/index.html>

<http://de.wikipedia.org/wiki/Lithium-Batterie> und andere