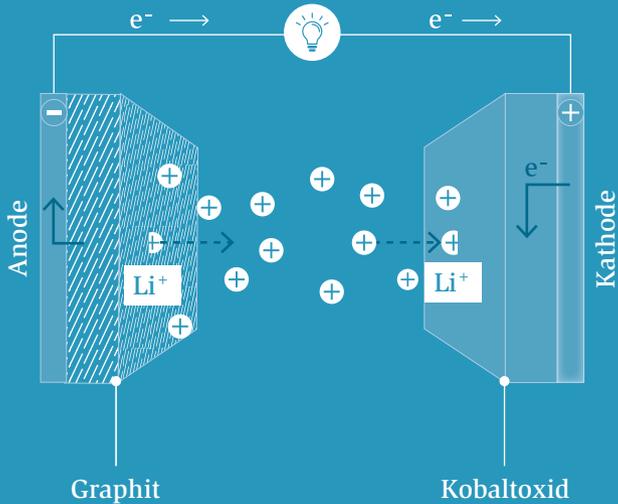
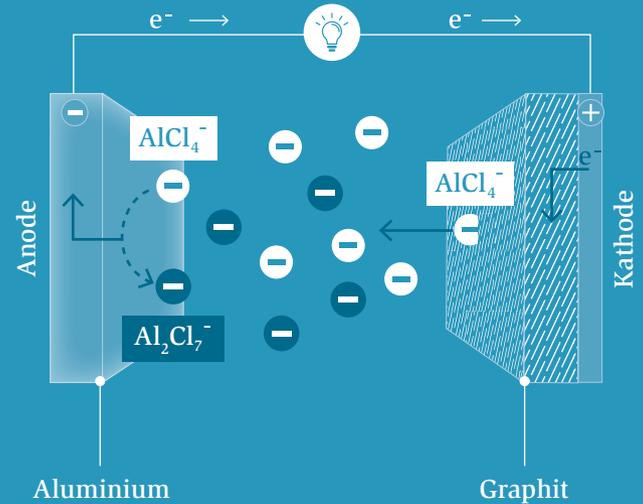


## Lithium-Ionen-Batterie



Lithium-Ionen werden beim Entladen der Batterie von der Graphit-Anode freigesetzt, fließen zur Kathode und werden als metallisches Lithium in das Kobaltoxid-kristallgitter eingelagert. Beim Aufladen läuft der Vorgang umgekehrt (Schaukelstuhl-Prinzip).

## Aluminium-Graphit-Batterie



Aluminiumchlorid ( $AlCl_4^-$ ) wird beim Entladen an der Anode chemisch umgewandelt (in  $Al_2Cl_7^-$ ) und zugleich an der Kathode aus dem Graphit freigesetzt. Beim Laden läuft der Vorgang umgekehrt. Um die Batterie wieder ganz aufladen zu können, muss genügend  $AlCl_4^-$  vorhanden sein. Es braucht also relativ viel Elektrolytflüssigkeit. Darum sind Aluminium-Batterien rund fünfmal schwerer als Lithium-Ionen-Akkus.