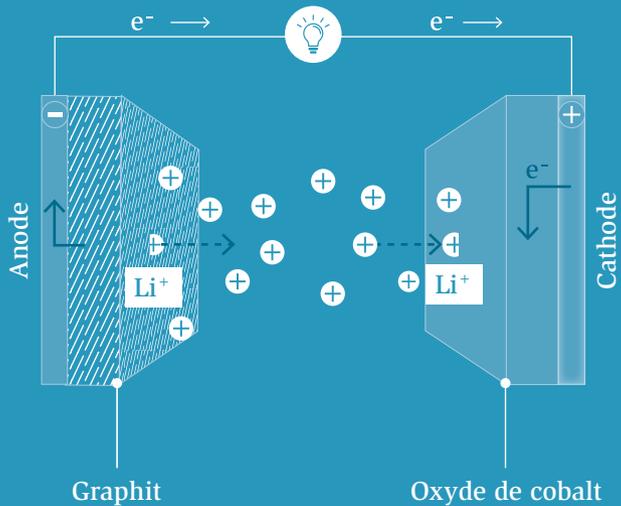
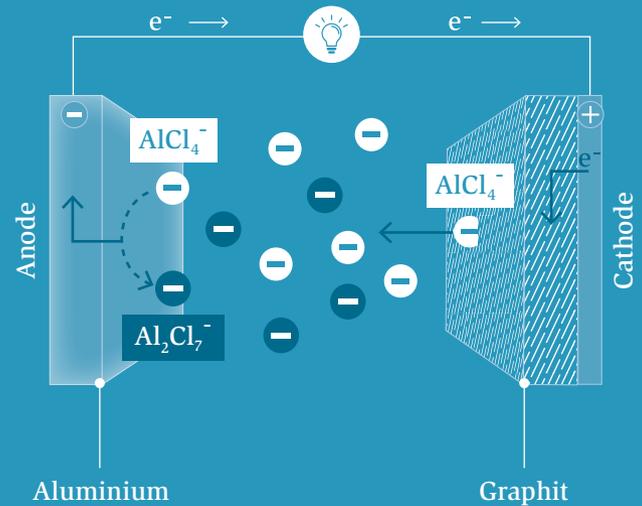


Batterie lithium-ion



Lorsque la batterie est déchargée, des ions de lithium sont libérés de l'anode en graphite, s'écoulent vers la cathode et sont incorporés dans le réseau cristallin d'oxyde de cobalt. Lors du chargement, le processus est inversé (principe du rocking chair).

Batterie aluminium graphite



Lors de la décharge, le chlorure d'aluminium (AlCl_4^-) est converti chimiquement (en Al_2Cl_7^-) à l'anode et est simultanément libéré du graphite à la cathode. Le processus est inversé lors de l'inclupation. Pour pouvoir recharger complètement la batterie, il faut disposer d'une quantité suffisante d' AlCl_4^- . Il faut donc beaucoup de liquide électrolytique. C'est pourquoi les piles en aluminium sont près de cinq fois plus lourdes que les piles au lithium-ion.