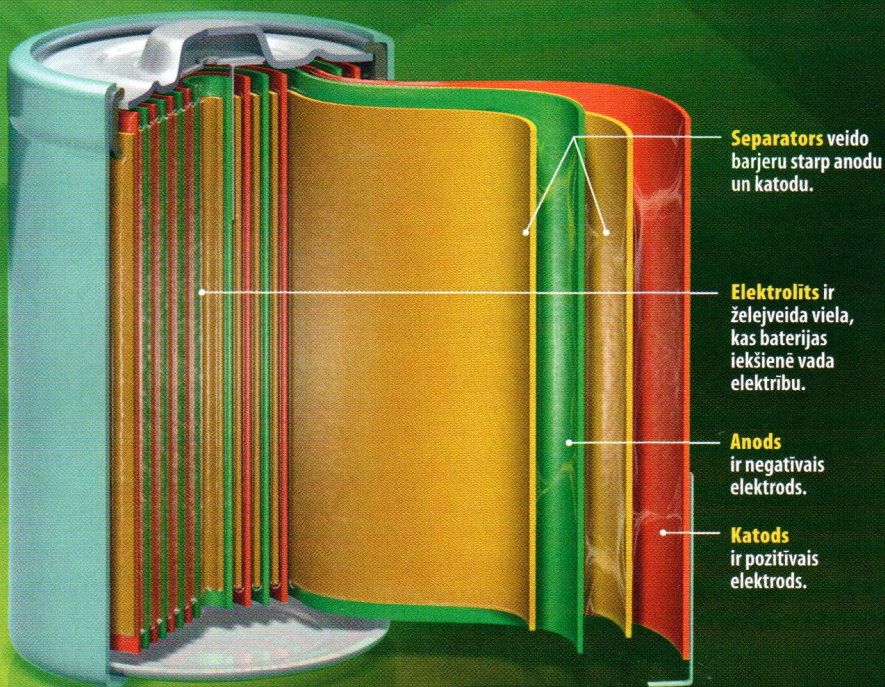


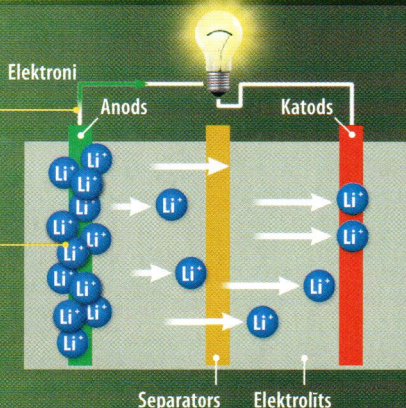
Kā darbojas atkārtoti uzlādējamā baterija?

Strāvas ražošanu baterijā nodrošina ķīmiska reakcija. Parastā baterijā tā norisinās tikai vienā virzienā, un, tiklīdz reaģenti ir izlietoti, baterija vairs nedarbojas. Atkārtoti uzlādējamā baterijā, pievienojot to strāvas avotam, reakciju var pavērst pretējā virzienā un atjaunot reaģentus.



1. Kad baterija ir ieslēgta ķēdē, elektroni pārvietojas no anoda uz katodu, darbinot strāvas patērētāju.

2. Baterijas iekšienē no anoda uz katodu plūst pozitīvie litija joni, uzturot elektrisko līdzsvaru.



3. Kad uz anoda vairs nav pietiekami daudz litija jonu, baterija ir tukša un tā jāuzlādē.

Uzlādēšanas laikā elektrība baterijā plūst pretējā virzienā. Tādējādi gan litija joni, gan elektroni pārvietojas pretējā virzienā, un anods un katods tiek atjaunoti.