

Reacción química que se suscita en una batería

Basícamente una batería se crea cuando conectamos dos metales diferentes a través de un puente salino, esto provoca una reacción química redox, uno de los dos metales que hace de polo positivo se reduce cediendo electrones a través del electrolito al otro metal que hace de polo negativo el cual se oxida.

Vamos a ver como funciona una batería tradicional

placas positivas (+) formadas por dióxido de plomo PbO_2

placas negativas (-) formadas por agua (H_2O) y ácido sulfúrico (H_2SO_4) al 37%.