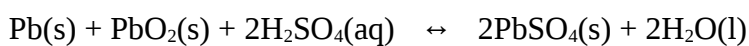


Blybatteriet

I det urladdade batteriet består båda polerna av $\text{PbSO}_4(\text{s})$ medan det laddade batteriet kan anses bestå av $\text{Pb}(\text{s})$ vid minuspolen samt $\text{PbO}_2(\text{s})$ vid pluspolen. För ett laddat batteri innehåller elektrolyten svavelsyra till skillnad från det urladdade batteriet, där elektrolyten huvudsakligen består av vatten. Vatten har lägre densitet än svavelsyra varför laddningsgraden kan mätas genom att mäta densiteten på elektrolyten.

Reaktionsformel:



(Laddat batteri)

(Urladdat batteri)

Grafisk representation av bly-systemet för blybatteriet.

