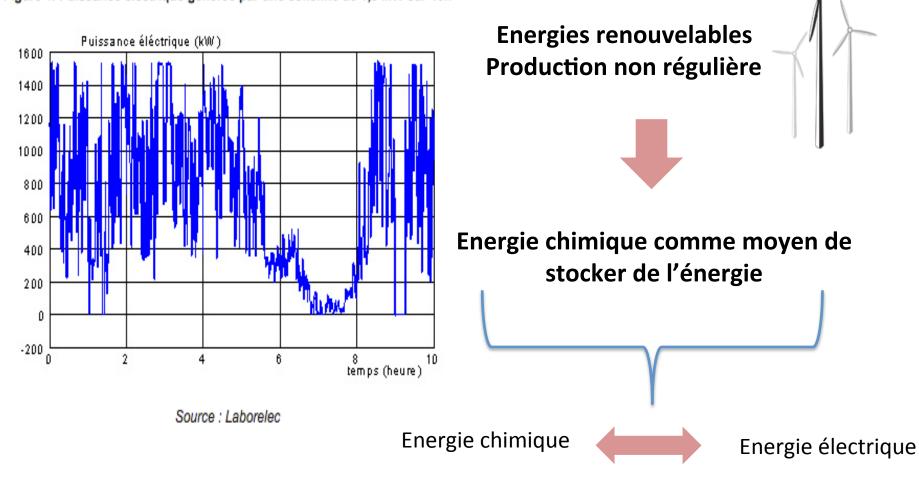
Conversion réciproque d'énergie électrique en énergie chimique.

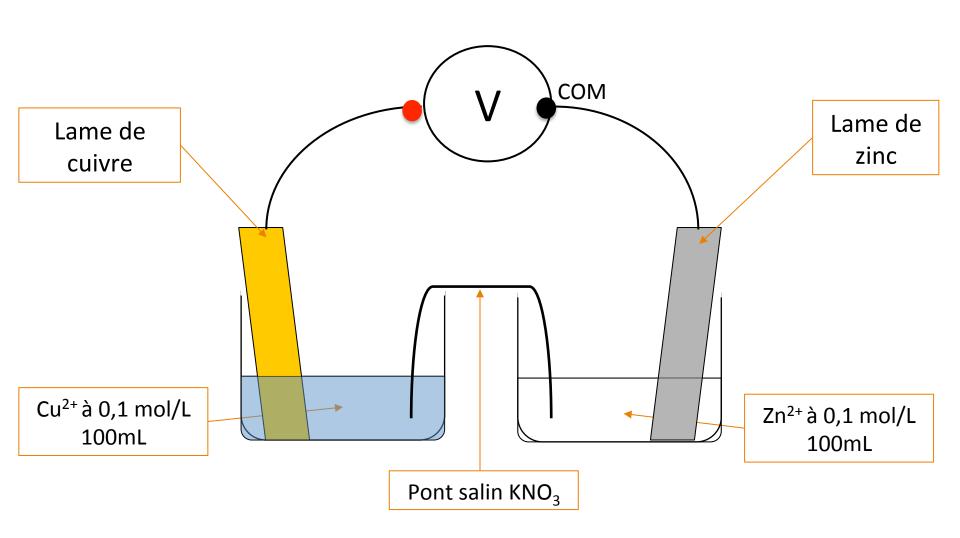
Agrégation 2020

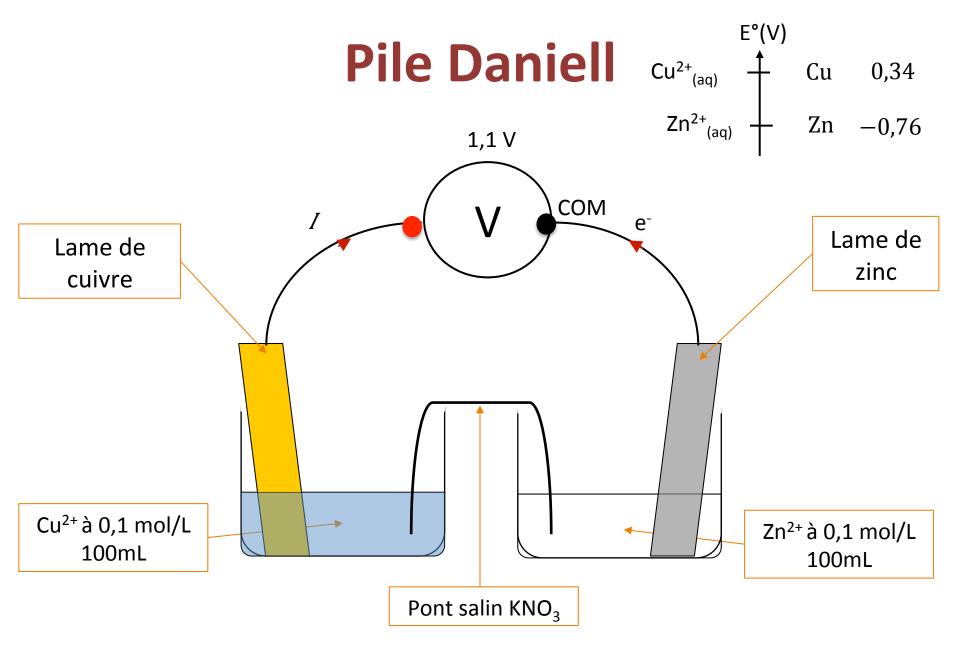
Stockage de l'énergie ?

Figure 1. Puissance électrique générée par une éolienne de 1,5 MW sur 10h

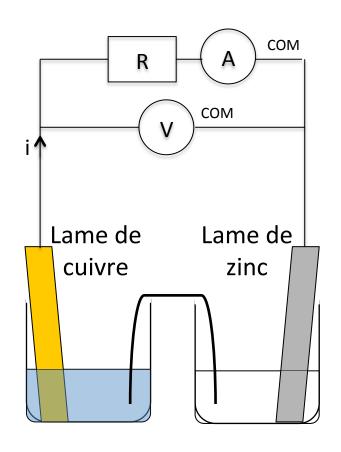


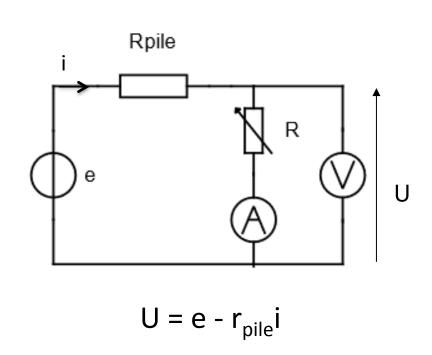
Pile Daniell





Mesure de la résistance interne

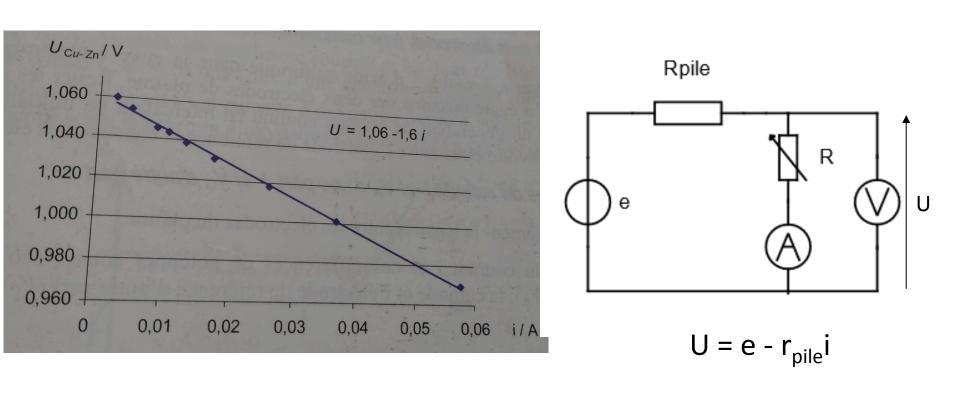




 Cu^{2+} à 0,1 mol/L

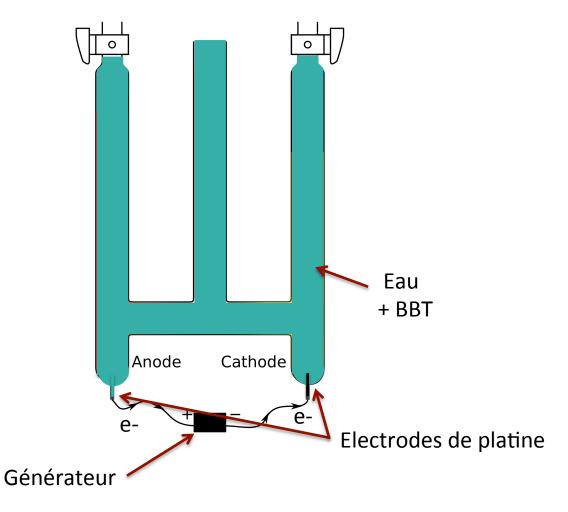
Zn²⁺ à 0,1 mol/L

Résultats expérimentaux



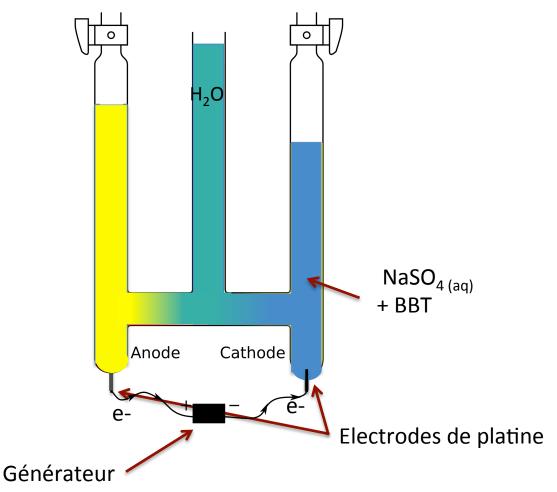
Electrolyse de l'eau

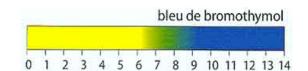
Electrolyseur Hoffman



Electrolyse de l'eau

Electrolyseur Hoffman

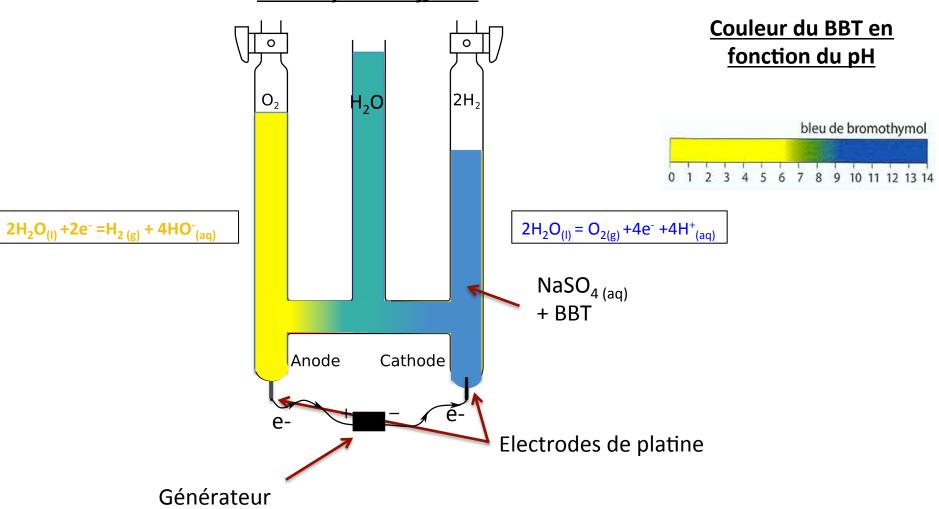




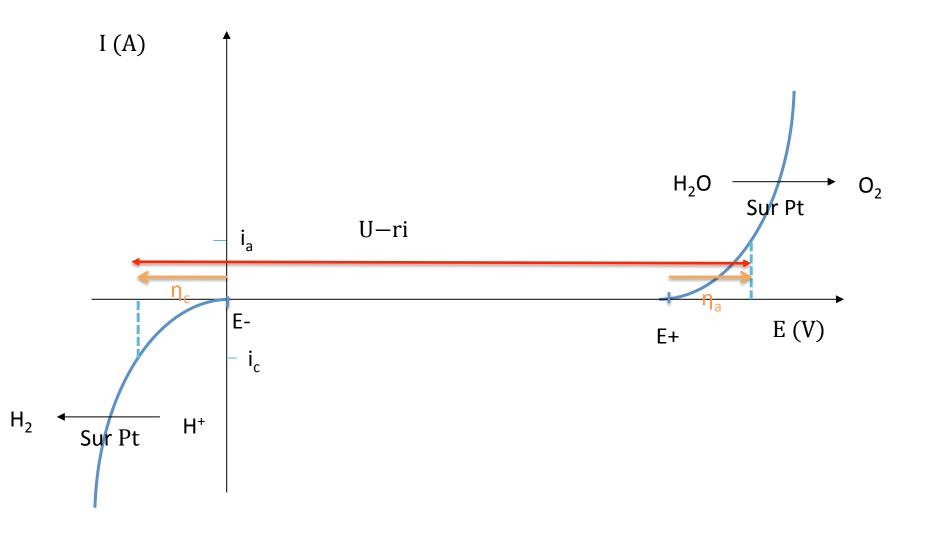
Couleur du BBT en fonction du pH

Electrolyse de l'eau

Electrolyseur Hoffman



Électrolyse de l'eau



Pile à combustible

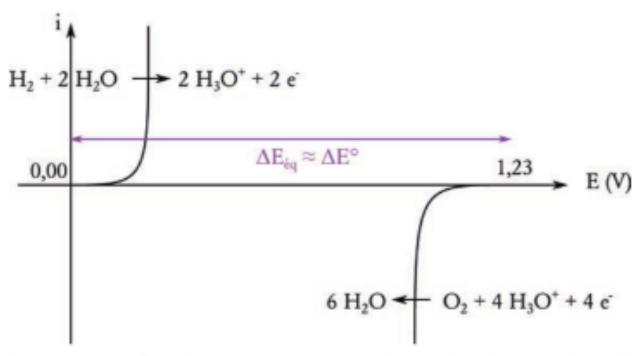
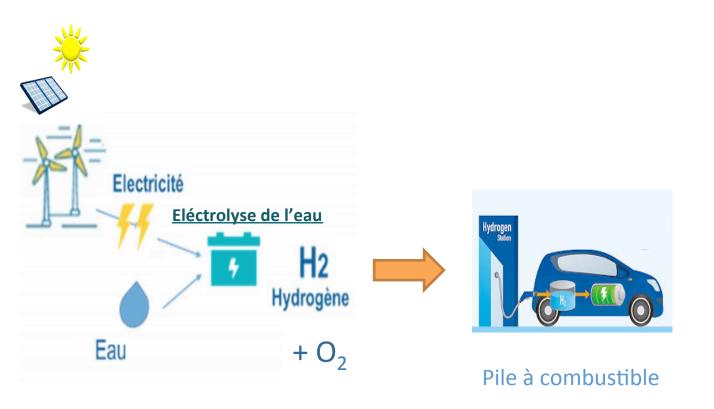
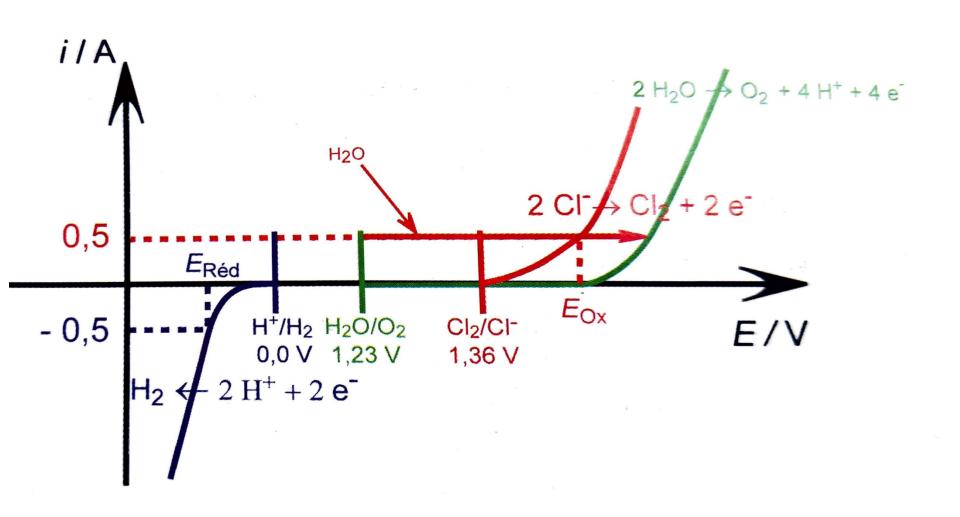


Figure 7.15 : Courbes intensité-potentiel pour la pile à combustible

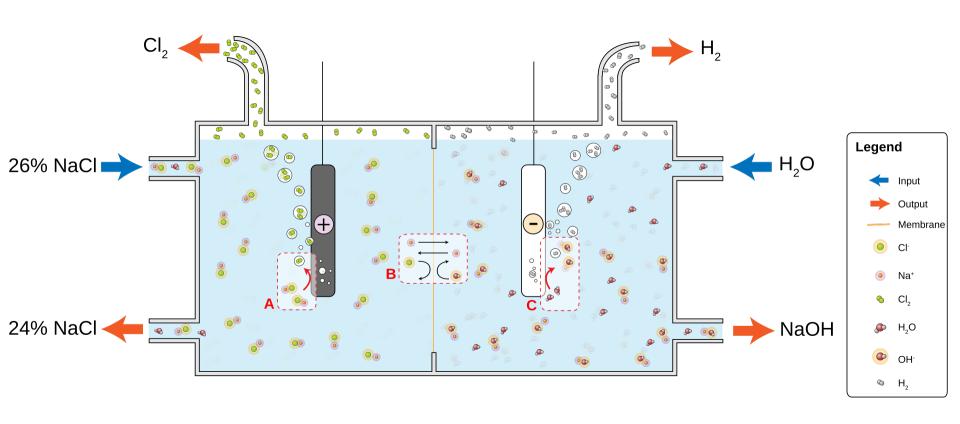
Conversion réciproque d'énergie électrique en énergie chimique



Synthèse chlore-soude



Synthèse chlore-soude



Présentation de l'accumulateur au Plomb chargé $E^{\circ}(PbO_{2(s)}/PbSO_{4(s)}) = 1,69$

 $E^{\circ}(PbSO_{4(s)}/Pb_{(s)}) = -0.36$

Électrode Électrode en plomb en plomb recouverte d'oxyde de plomb $PbO_2(s)$ Solution concentrée d'acide sulfurique : 2 H⁺; SO₄²⁻ 1 mol/L

Décharge de l'accumulateur au plomb

Réduction

PbO2(s) +SO₄²⁻(aq) + 4H⁺ + 2e⁻ = PbSO₄(s) + 2H₂O (l)

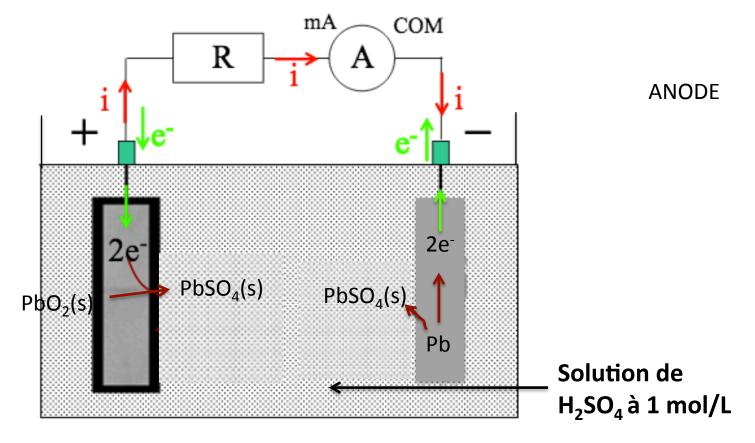
 $E(PbO_2/PbSO_4)=1,72 V$

Oxydation

$$Pb(s) + SO_4^{2-}(aq) = PbSO_4(s) + 2e^{-s}$$

$$E(PbSO_4/Pb)=-0.36 V$$

CATHODE



Accumulateur au plomb déchargé

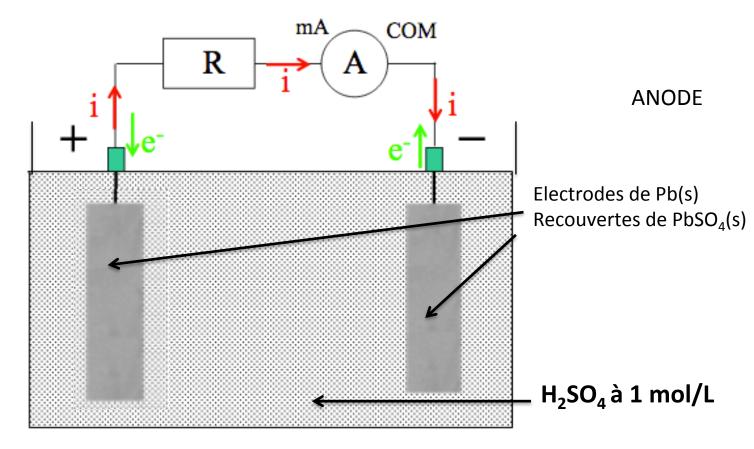
Réduction

Oxydation

$$PbO2(s) + SO_4^{2-}(aq) + 4H^+ + 2e^- = PbSO_4(s) + 2H_2O(l)$$

$$Pb(s) + SO_4^{2-}(aq) = PbSO_4(s) + 2e^{-s}$$

CATHODE



Charge de l'accumulateur au plomb

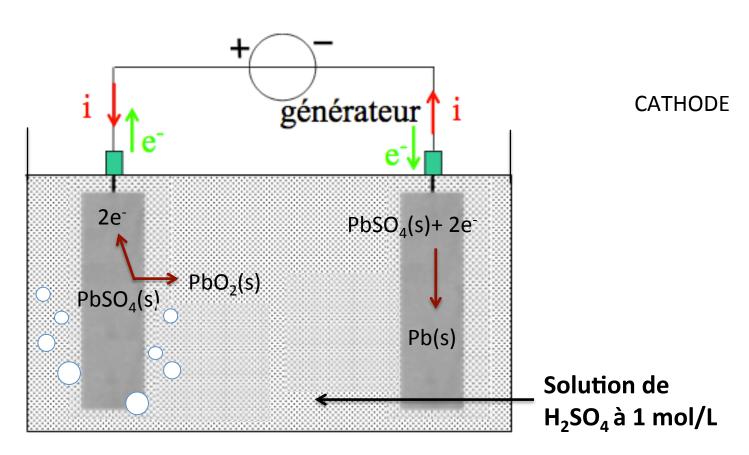
Oxydation

Réduction

$$PbSO_4(s) + 2H_2O(l) = PbO2(s) + SO_4^{2-}(aq) + 4H^+ + 2e^-$$

$$PbSO_4(s) + 2e^- = Pb(s) + SO_4^{2-}(aq)$$

ANODE



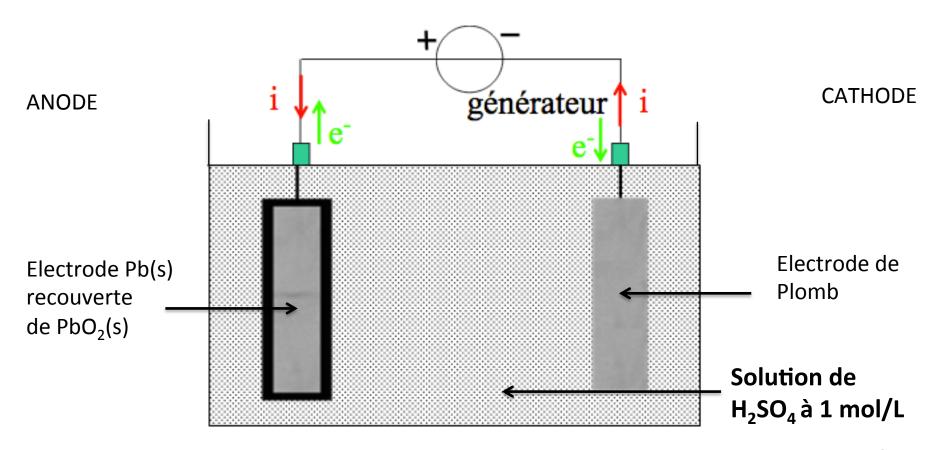
Accumulateur au plomb chargé

Oxydation

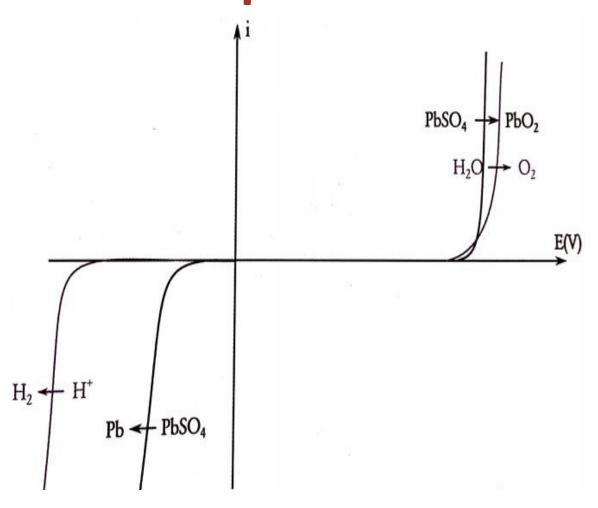
Réduction

$$PbSO_4(s) + 2H_2O(l) = PbO2(s) + SO_4^{2-}(aq) + 4H^+ + 2e^-$$

$$PbSO_4(s) + 2e^- = Pb(s) + SO_4^{2-}(aq)$$



Recharge d'un accumulateur au plomb



Accumulateur au Plomb

Énergie	Puissance	Force	Cyclabilité	Rendement
massique	massique	électromotrice		faradique
27 Wh. kg ⁻¹	250 W. kg^{-1}	2,0 V	1000	< 1