

અમારા છેલ્લા લેક્ચરમાં ઇલેક્ટ્રોકેમિસ્ટ્રીના વર્ગમાં આપનું સ્વાગત છે, અમે હવે આ ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલ વિશે ચર્ચા કરવાનું શરૂ કર્યું છે, જો તમને આ સ્વાઇડ યાદ હોય તો આ સામાન્ય કિસ્સામાં ડેનિયલ સેલ છે પરંતુ જો તમે જાણો છો કે વાગુ સંભવિત તફાવત 1.1 કરતા વધારે છે તો તેનો અર્થ એ કે જો આ એક છે વિપરીત અર્થમાં પક્ષપાતી, તો પછી શું થશે કે વિપરીત પ્રતિક્રિયા થશે કે કોપર ઓગળી જશે અને કોપર શૂન્યથી કોપર સલ્ફેટ અને ઝીંક મેટલ એટલે કે ઝિંક બે વત્તા યિલ્ડ ઝીંક મેટલમાં પાછું આવશે બરાબર

તેથી અહીં મૂળભૂત રીતે વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ હવે થશે સામાન્ય આહ પ્રતિક્રિયાની આ કુદરતી દિશા આ છે અને તે કિસ્સામાં ડેલ્ટા જી નકારાત્મક છે પરંતુ જો તમે આ ડેલ્ટા જીને વિપરીત અર્થમાં નકારાત્મક બનાવો છો કે તમે આ વિદ્યુતપ્રવહ સામે રિવર્સ સંભવિત ડ્રોપ વાગુ કરો છો જેથી અહીં તમે જાણો છો આ વિપરીત પ્રતિક્રિયા હવે થશે સામાન્ય રીતે મારા મતલબ વચ્ચે શું તફાવત છે તે કિસ્સામાં તે ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલ હશે જ્યાં ઇલેક્ટ્રોલિસિસ થશે હવે શું છે ગેલ્વેનિક સેલ અને ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલ વચ્ચેનો તફાવત

તેથી ઇલેક્ટ્રોન એટલા ગેલ્વેનિક કોષ અને ઇલેક્ટ્રોલિટીક કોષો છે

તેથી અહીં ગેલ્વેનિક સેલમાં ઇલેક્ટ્રોન એનોડ પર જનરેટ થાય છે ઇલેક્ટ્રોન એનોડ પર જનરેટ થાય છે અને તે કેથોડ પર વપરાય છે અને કુદરતી રીતે તે હશે. કેથોડ પર વપરાશ થાય છે એટલે અન્ય ઇલેક્ટ્રોડમાં જે પ્લસ છે અને ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલમાં ઇલેક્ટ્રોન બાહ્ય શક્તિ સ્ત્રોતમાંથી આવે છે તેથી જ હું કહેતો હતો કે જો તમે બાહ્ય પ્રવાહનો એવો સપ્લાય કરો છો કે કોષ રેવ હોય તો તેનો અર્થ રિવર્સ બાયસ્ક ઓકે થાય છે. કેથોડને સપ્લાય કરે છે એટલે કે કેથોડને ઇલેક્ટ્રોન પૂરો પાડવામાં આવે છે અને અને તેને એનોડમાંથી દૂર કરે છે જે કેથોડ છે તે કિસ્સામાં તે માઈનસ કેથોડ છે આ કિસ્સામાં માઈનસ એનોડ છે આ કિસ્સામાં પ્લસ છે

તેથી તમે બહારથી ઇલેક્ટ્રોન સપ્લાય કરી રહ્યાં છો કેથોડ ઠીક છે

તેથી આહ સામાન્ય રીતે આ તફાવત છે કે કેટલાક રાસાયણિક પરિવર્તનના પરિણામે કોષની અંદરથી ઇલેક્ટ્રોન ઉત્પન્ન થાય છે અહીં ઇલેક્ટ્રોન પૂરા પાડવામાં આવે છે બહારથી એટલે કે ઇલેક્ટ્રોન બહારથી આ કોષને ખવડાવવામાં આવે છે અને રાસાયણિક પ્રક્રિયા ત્યાં થઈ રહી છે બરાબર, ઉદાહરણ તરીકે તમે જાણો છો કે ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલના કિસ્સામાં ક્વાસિકલ ક્વાસિક ઉદાહરણ એ છે કે તમે પીગળેલા આલ્કલી હલાઈડનું વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ જાણો છો. તેમાં પીગળેલા આલ્કલી હલાઈડ્સના લિઝુવાસિસનું વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ થાય છે જેમ કે સોડિયમ ક્લોરાઇડ તે પીગળેલા અવસ્થામાં છે

તેથી તે સોડિયમ મેટલ સોડિયમ મેટલ તૈયાર કરવા માટેની ઔદ્યોગિક પદ્ધતિની પદ્ધતિ છે ઠીક છે, આહ તો આ કિસ્સામાં શું થાય છે કેથોડ એટ કેથોડ તેથી આહ પ્રતિક્રિયાઓ એનોડ અને કેથોડ બંને પર થઈ રહી છે

તેથી કેથોડ પ્રતિક્રિયા કેથોડ પ્રતિક્રિયા એ ઘટાડો છે જે તમને પ્રવાહીમાં મેળવે છે અને અનુરૂપ પોટેન્શિયલ માઈનસ 2.71 વોલ્ટ એનોડ પ્રતિક્રિયા એનોડ પ્રતિક્રિયા એ સીએલ માઈનસ ગેટ્સ છે ગેસ સ્વરૂપમાં અડધા c1 બે વત્તા ઇલેક્ટ્રોન અને અનુરૂપ પોટેન્શિયલ માઈનસ એક પોઈન્ટ ત્રણ છ વોલ્ટ જેટલો છે જે તમને યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા માટે કુલ ચાર તરીકે um મેળવે છે શું સોડિયમ વત્તા વત્તા CL માઈનસ પ્રવાહી સ્વરૂપમાં na શૂન્ય વત્તા ગેસ સ્વરૂપમાં હાફ CL બે નો વધારો કરે છે

તેથી આ પ્રક્રિયા માટેનું યોખ્ખું e શૂન્ય છે આ પ્રક્રિયા માઈનસ ચાર પોઈન્ટ એક વોલ્ટ બરાબર છે

તેથી તે છે પીગળેલા અવસ્થામાં યાદ રાખો કે આ પીગળેલા પીગળેલા મીઠામાં છે તે સમકક્ષ દ્રાવણ નથી ઠીક હવે બીજા ઉદાહરણ વિશે વિચારો કે જ્યાં તમે ક્યાં વાપરી રહ્યા છો ત્યાં કેટલાક મીઠાના આ જલીય દ્રાવણનો ઉપયોગ કરો જેમ કે કહી કે નિકલ ક્લોરાઇડનું સમાન દ્રાવણ,

તેથી તે કિસ્સામાં તમારે એક વાત યાદ રાખવી જોઈએ કે જ્યારે તમે વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ કરો છો ત્યારે તમારે એક જાણવું જરૂરી છે જેનો અર્થ છે કે તમારે નિષ્ક્રિય ઇલેક્ટ્રોડનો ઉપયોગ કરવાની જરૂર છે

તેથી આ કિસ્સામાં કાર્બન ઇલેક્ટ્રોડ્સનો સામાન્ય રીતે ઉપયોગ થાય છે

તેથી કાર્બન ઇલેક્ટ્રોડ્સ સામાન્ય રીતે પીગળેલા સોડિયમ ક્લોરાઇડના વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ માટે વપરાય છે. આગળ નિકલ ક્લોરાઇડના જલીય દ્રાવણ માટે છે આ કિસ્સામાં આહ પ્લેટિનમ ઇલેક્ટ્રોડ્સનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે

તેથી પ્લેટિનમ ઇલેક્ટ્રોડ્સનો ઉપયોગ થાય છે આ કેથોડ પ્રતિક્રિયા કેથોડ પ્રતિક્રિયા નિકલ ટુ વત્તા પ્લસ બે વખત ઇલેક્ટ્રોન જેવી છે જે રિડક્ટિઓ છે n જે તમને નિકલ શૂન્ય નક્કર અને અનુરૂપ ઇ શૂન્ય બરાબર માઈનસ શૂન્ય પોઈન્ટ બે ચાર વોલ્ટ એનોડ એનોડ છે 2 સેલ માઈનસ c1 માઈનસ જે તમને CL2 ગેસ વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન ઇ નોટ ઈઝ ઈક્વિઅલ ઈન માઈનસ એક પોઈન્ટ ત્રણ છ વોલ્ટ

તેથી યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા એ નિકલ બે વત્તા વત્તા બે CL માઈનસ મેળવે છે તમને નિકલ સોલિડ વત્તા બે નિકલ સોલિડ વત્તા CL બે ગેસ મળે છે અને નેટ 0 એ 1.6 ને ઋણ મૂલ્ય સાથે 1.6 વોલ્ટ બરાબર છે આગળ એહ કહો એકવા સોલ્યુશન સમાન સોલ્યુશનનો અર્થ થાય છે આહનો ઇકો સોલ્યુશન છે તમે કંઈક જાણો છો ઠીક છે કેટલાક તમે ઇલેક્ટ્રોલાઇટ જાણો છો

તેથી વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણના કિસ્સામાં મારો મતલબ છે કે જ્યારે તમે પાણીના વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ વિશે વાત કરો છો તો પાણીના એનોડ ઇલેક્ટ્રોલિસિસ ઇલેક્ટ્રોલિસિસમાં શું થઈ રહ્યું છે ઓકે

તેથી એનોડ એનોડ પ્રતિક્રિયા h2o જે તમને મળે છે હાફ o2 ગેસ વત્તા બે બરફ h વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન જ્યાં e naught is equal to માઈનસ એક પોઈન્ટ બે ત્રણ વોલ્ટ કેથોડ કેથોડ પ્રતિક્રિયા બે h બે વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન મેળવે છે h બે ગેસ વત્તા બે ઓહ ઓહ e nought is equal t o માઈનસ શૂન્ય પોઈન્ટ આઠ ત્રણ વોલ્ટ

તેથી આ તે વસ્તુઓ છે જે થાય છે

તેથી ઉપરોક્ત પ્રતિક્રિયાઓ વચ્ચે સ્પર્ધા થશે મારો મતલબ છે કે આ પ્રતિક્રિયાઓ મેં આ પ્રતિક્રિયાઓનો ઉલ્લેખ કર્યો છે અને મારો મતલબ છે કે આ પ્રતિક્રિયા ત્યાં હશે ઉદાહરણ તરીકે કહી કે આહ હોઈ શકે છે ઉપરોક્ત પ્રતિક્રિયા વચ્ચેની સ્પર્ધાનો અર્થ છે આ પ્રતિક્રિયા સાથેની આ પ્રતિક્રિયા અથવા આહ હોઈ શકે છે ધારો કે નિકલની જગ્યાએ બીજું કંઈક ઓગળ્યું હોય તો આહ શક્યતા પણ છે મારો મતલબ છે કે આ પ્રતિક્રિયા અને તેમાં ઓગળેલા ઇલેક્ટ્રોલાઇટને સંડોવતા પ્રતિક્રિયા વચ્ચેની સ્પર્ધા આહ છે. જે પાણીમાં છે તે હવે પ્રશ્ન એ છે કે આપણે પાણીમાં ઓગળેલા ઇલેક્ટ્રોલાઇટ આહ ઇલેક્ટ્રોલાઇટને શા માટે ઓગળવાની જરૂર છે કારણ કે શુદ્ધ પાણી માટે શુદ્ધ પાણી તેની પ્રતિકારક શક્તિ ખૂબ જ વધારે હોય છે તેથી જ્યારે વીજળી પસાર થાય છે ત્યારે તમને ખબર છે કે તે એક વિશાળ પ્રતિકારનો સામનો કરશે. ફક્ત શુદ્ધ પાણી દ્વારા

તેથી તે ઘટાડવા માટે તમારે કેટલાક ઇલેક્ટ્રોલાઇટ્સ ઉમેરવાની જરૂર છે જેથી ઇલેક્ટ્રો વીજળી પસાર થઈ શકે અને જરૂરી પ્રતિક્રિયા થઈ શકે છે ઠીક હવે કહો ઉદાહરણ તરીકે ધારો કે તમારી પાસે સોડિયમ ક્લોરાઇડ બરાબર છે તો બરાબર સોડિયમ ક્લોરાઇડ શું થશે, ધારો કે તમારી પાસે જલીય સોડિયમ ક્લોરાઇડ છે

તેથી પ્રારંભિક ઓકેનું સમાન દ્રાવણ છે તો શું થશે?

તેથી કેથોડ પ્રતિક્રિયા કેથોડ એટલે કે ઘટાડો કેથોડ પ્રતિક્રિયા એ અનુકૂળ પ્રતિક્રિયા હશે જે તમને બે h બે વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન આપશે જે તમને h બે વાયુ વત્તા બે h માઈનસ આપશે જ્યાં તમે જાણો છો કે આ પોટેન્શિયલ હશે પોટેન્શિયલ જેવી હશે e સમાન હશે 0.41 વોલ્ટ જ્યારે h માઈનસની સાંદ્રતા દસથી પાવર માઈનસ સાત દાળની આસપાસ હોય અન્યથા તે આના જેવું હોત અને એનોડ પ્રતિક્રિયા એનોડ પ્રતિક્રિયા ક્લોરાઇડ માઈનસ વત્તા પાણી હશે જે તમને અડધો c12 અડધો c12 વત્તા ઇલેક્ટ્રોન મેળવે છે આ કિસ્સામાં તમારું ઈ. શૂન્ય શૂન્ય પોઈન્ટ નવ પાંચ વોલ્ટ બરાબર છે, તેથી જુઓ તમારી અહીં સ્પર્ધા છે ઠીક છે, તમારી અહીં સ્પર્ધા છે કે આ એક પ્રતિક્રિયા એનોડ પ્રતિક્રિયા છે અને ત્યાં બીજી હોઈ શકે છે એનોડ

પ્રતિક્રિયા એકંદરે એકંદરે છે

તેથી આ કિસ્સામાં આ કિસ્સામાં તમે જોશો કે તે આના કરતા ઓછું નકારાત્મક છે

તેથી આ એક આ પ્રતિક્રિયા આના કરતાં વધુ તરફેણ કરવામાં આવે તેવી અપેક્ષા છે અને બીજી પ્રતિક્રિયા પણ છે જે તમે વિચારી શકો છો કે થોડા કિસ્સામાં કેથોડ પ્રતિક્રિયા સોડિયમ પ્લસ પ્લસ ઇલેક્ટ્રોનના ઘટાડા જેવી હોઈ શકે છે જે સોડિયમ સોડિયમ આહ લિક્વિડમાં જાય છે પરંતુ તેની સંભવિતતા છે અને કંઈ પણ માઈનસ બે પોઈન્ટ સાત વોલ્ટ બરાબર નથી

તેથી તેથી આટલું તમે જાણો છો નકારાત્મક અર્થમાં મોટી

તેથી આ પ્રતિક્રિયા તરફેણ કરવામાં આવશે નહીં પરંતુ આ પ્રતિક્રિયા અનુસરવામાં આવશે

તેથી તેથી યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા હશે c1 માઈનસ વત્તા પાણી જે તમને બે h બે ગેસ અથવા h બે s વત્તા અડધા અડધા c1 બે વત્તા 2 ઓહ મેળવે છે માઈનસ ઓકે જેથી તમે તેને યોગ્ય રીતે સંતુલિત કરી શકો તે કોઈપણ રીતે કોઈ સમસ્યા નથી

તેથી આ બાજુ તમારી પાસે બે ક્લાક ઓછા બરાબર છે

તેથી મૂળભૂત રીતે તમારી પાસે આહ ત્રણ h બે અહીં ત્રણ h બે બરાબર છે જેથી તમે તેને યોગ્ય રીતે સંતુલિત કરી શકો o આ કિસ્સામાં તમારા આ કેસમાં આ e માઈનસ 0.95 વોલ્ટ છે કોઈપણ રીતે આ નંબરો એટલા મહત્વના નથી પણ કોઈપણ રીતે હું તમને કહેવા માંગતો હતો કે જ્યારે કોઈ સ્પર્ધા હોય ત્યારે તમારે આ નંબરોને બરાબર ધ્યાનમાં લેવાની જરૂર છે જેથી તે નક્કી કરશે કે કયો નંબર મેળવશે . શુદ્ધ પાણીના વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ માટે અન્ય કરતાં વધુ તરફેણ કરો જેથી મેં તમને ઉલ્લેખ કર્યો કે તે તમને ઉચ્ચ પ્રતિકાર વિશે જાણ્યું છે

તેથી વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ કરવું મુશ્કેલ છે

તેથી પાણીના શુદ્ધ પાણીનું વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ ઉચ્ચ પ્રતિકાર ઉચ્ચ પ્રતિકાર

તેથી તેનો અર્થ મુશ્કેલ છે વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણમાંથી પસાર થવું મુશ્કેલ છે ,

તેથી તે કિસ્સામાં જો તમે થોડો એસિડ ઉમેરો છો , તો તે વાહક બને છે અને પછી પ્રતિક્રિયા થાય છે,

તેથી જો તમે થોડું એસિડ ઉમેરશો તો કેથોડ પ્રતિક્રિયા કેથોડ પ્રતિક્રિયા હોઈ શકે છે . તમે પ્લેટિનમ ઇલેક્ટ્રોડની પ્લેટિનમ આહ જોડીનો ઉપયોગ કરો છો તો કેથોડની દિશા બે h બે વત્તા બે ઇલેક્ટ્રોન હશે જે તમને h બે વાયુ વત્તા બે h માઈનસ e nought is equal to માઈનસ શૂન્ય પોઈન્ટ આહ thr EE વોલ્ટ એનોડ પ્રતિક્રિયા એનોડ પ્રતિક્રિયા એ પાણી છે જે તમને અડધો o બે o બે ગેસ વત્તા બે h વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન મેળવે છે અને અહીં e naught બરાબર છે માઈનસ એક પોઈન્ટ બે ત્રણ વોલ્ટ

તેથી નેટ એટલે નેટ પ્રતિક્રિયા એ ત્રણ પાણીનું પ્રવાહી છે જે તમને h મેળવે છે. ગેસ માટે જે તમને h2 ગેસ વત્તા હાફ o2 વત્તા અન્ય ઓકે મેળવે છે અને યોખ્ખું EE ઈઝ ઈ ઈઝ ઈ ઈકવલ ટૂ માઈનસ બે પોઈન્ટ શૂન્ય છ વોલ્ટ બરાબર છે આગળ આપણે એક મહત્વની વાત પર જઈશું આહ જે આહ જે મૂળભૂત રીતે વિદ્યુત વિસ્થેદનના નિયમો છે તે છે ફેરાડેઝ માઈકલ ફેરાડે ફેરાડેનો વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણનો કાયદો કહેવાય છે તે 1832 માં માઈકલ ફેરાડે માઈકલ ફેરાડે દ્વારા છે ઠીક છે

તેથી કાયદાઓ આ પ્રથમ કાયદા જેવા છે વિદ્યુત વિસ્થેદનનો પ્રથમ કાયદો ઇલેક્ટ્રોડ પર રચાયેલ પદાર્થનું વજન

તેથી કાયદો એક ફેરાડેનો કાયદો નંબર વન

તેથી વજન પદાર્થના પદાર્થના વજનના ઇલેક્ટ્રોડના વજન પર બનેલો પદાર્થ એટલે કે જે પદાર્થ આ વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ પદાર્થમાંથી રચાય છે તે વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ દરમિયાન વિદ્યુત વિશ્લેષણ દરમિયાન ઇલેક્ટ્રોડ ઇલેક્ટ્રોડ પર બનેલો પદાર્થ સીધા પ્રમાણસર હોય છે. ઇલેક્ટ્રોસિટીના જથ્થાને ઇલેક્ટ્રોનો જથ્થો કે જે ઇલેક્ટ્રોલાઇટમાંથી પસાર થાય છે તે અલબત્ત ઇલેક્ટ્રોડની જોડી દ્વારા પસાર થાય છે જેથી દળ q ના પ્રમાણસર હોય અથવા તમે દળ q માં z બરાબર લખી શકો જ્યાં z ઇલેક્ટ્રોકેમિકલ છે સમતુલ્ય વિદ્યુતરાસાયણિક સમતુલ્ય બરાબર ઇલેક્ટ્રોકેમિકલ સમતુલ્ય શું છે તેથી જ્યારે q બરાબર એક હોય ત્યારે m બરાબર z થાય

તેથી જ્યારે ઇલેક્ટ્રોલાઇટમાંથી વીજળીનો એક કોલંબ પસાર કરવામાં આવે ત્યારે સંબંધિત ઇલેક્ટ્રોલાઇટનો ગમે તેટલો દળ મારો મતલબ કે સંબંધિત સામગ્રીની રચના તમે જાણો છો? વિદ્યુતધ્રુવ પર રચાયેલ છે તેને તે ચોક્કસ સામગ્રીની વિદ્યુત રાસાયણિક સમકક્ષતા કહેવાય છે નંબર બે ત્યાં આહ કાયદો નંબર બે છે વિવિધ પદાર્થોનું વજન વિવિધ પદાર્થોના પદાર્થોનું વજન એટલે આ વિદ્યુતસક્રિય પદાર્થોની રચના તેના પેસેજ દ્વારા બને છે .

વીજળીના સમાન જથ્થાની વીજળીનો જથ્થો ઇના પ્રમાણસર હોય છે દરેક પદાર્થના દરેક પદાર્થના સમકક્ષ વજન સાથે સમકક્ષ વજન એટલે કે તમારું w1 બાય w 2 m 1 બાય m 2 w અથવા દળ જે પણ u 1 બાય e 2 ની બરાબર હોય અથવા જે બરાબર હોય તે લખી શકાય કારણ કે q છે તેના બરાબર છે તમે લખી શકો છો તમે લખી શકો છો z 1 તેને z 2 દ્વારા ભાગ્યા તે e 1 દ્વારા e 2 બરાબર છે અથવા તમે લખી શકો છો z 1 બાય z બે બરાબર u એક બાય e બે જે ઇલેક્ટ્રોકેમિકલ સમાનતાનો ગુણોત્તર છે રાસાયણિક સમાનતાના ગુણોત્તર બરાબર હવે અમને જણાવો કે અમારું ધ્યાન કેન્દ્રિત કરો અમારું ધ્યાન કેન્દ્રિત કરો અમારું ધ્યાન ફરીથી કેટલીક ઔદ્યોગિક પ્રક્રિયા પર કેન્દ્રિત કરો ઔદ્યોગિક પ્રક્રિયાનો અર્થ છે કે તમે જાણો છો બ્રિન સોલ્યુશનના બ્રિન સોલ્યુશનનું વિદ્યુત વિસ્થેદન બ્રાઈન સોલ્યુશન સોલ્યુશન બ્રાઈન એટલે સોડિયમ ક્લોરાઇડ સોલ્યુશન ઠીક છે

તેથી આમાં કેસ એનોડ પ્રતિક્રિયા આપણે બે એનોડ પ્રતિક્રિયાઓ લખી શકીએ છીએ જેમ કે બે CL માઈનસ c1 બે ગેસ વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોનને જન્મ આપે છે તેના અનુરૂપ e કંઈપણ ઓછા એક પોઈન્ટ ત્રણ છ વોલ્ટ અને ચાર ઓહ ચાર જે ઓછા o બે ગેસ વત્તા બે પાણી વત્તા ચાર ઇલેક્ટ્રોન સમાન છે અહીં e nought બરાબર છે માઈનસ શૂન્ય પોઈન્ટ ચાર વોલ્ટ ઠીક છે

તેથી થર્મોડાયનેમિકલી આ પ્રતિક્રિયા તરફેણ કરવી જોઈએ પરંતુ મુદ્દો એ છે કે આ ખૂબ જ ધીમી ગતિની રીતે ખૂબ જ ધીમી છે

તેથી જો તે ધીમી હોય તો તે સમસ્યા છે પરંતુ તે જ સમયે અન્ય પ્રતિક્રિયા ગતિની રીતે ઝડપી છે

તેથી તેથી શું થશે કે આ પ્રતિક્રિયા અસરકારક રહેશે મારો મતલબ છે કે આ પ્રતિક્રિયા મુખ્ય હશે ઠીક છે

તેથી આ પ્રતિક્રિયા જો કે આ થર્મોડાયનેમિકલી તરફેણમાં છે પરંતુ ગતિશીલ રીતે આ

તેથી ગતિવિજ્ઞાન થર્મોડાયનેમિક્સને વેશે

તેથી ગતિને નિયંત્રિત ઉત્પાદન તરીકે ગતિશીલ રીતે નિયંત્રિત થશે મુખ્ય બનો

તેથી આ પ્રતિક્રિયા થશે આમ થશે અને અને કેથોડ કેથોડ પ્રતિક્રિયા માટે તે ફરીથી એક વત્તા પ્લસ ઇલેક્ટ્રોનમાં બે પ્રતિક્રિયાઓ છે જે ના પ્રવાહીમાં જાય છે તે શૂન્ય છે તે માઈનસ બે પોઈન્ટ સાત વોલ્ટની બરાબર છે અને એનોડ પ્રતિક્રિયા તે છે પાણી વત્તા બમણું ઇલેક્ટ્રોન જે તમને મેળવે છે તે તમને મેળવે છે જે તમને h બે ગેસ વત્તા બે જે બાદ કરે છે જ્યાં e nought ઉહ વત્તા 0.41 વોલ્ટ છે

તેથી આ પ્રતિક્રિયા થશે અન્ય પ્રતિક્રિયાની તરફેણ કરો

તેથી યોખ્ખી પ્રતિક્રિયા એ તમારી nac1 પ્લસ પાણી હશે જે કેથોડ વત્તા h2 ગેસ પર nh ને જન્મ આપે છે જે કેથોડ પર પણ છે અને એનોડ પર પ્લસ c1 ટુ ગેસ બરાબર છે

તેથી આ રીતે તમે જાણો છો એવું થઈ રહ્યું છે કે તમે તેમાં બ્રાઈન સોલ્યુશન નાખો છો અને મૂળભૂત રીતે ડાયાગ્રામ આના જેવો દેખાય છે તમારી પાસે અહીં સોડિયમ આયન સિલેક્ટિવ મેમ્બ્રેન છે તે આના જેવું દેખાય છે

તેથી અહીં h2 બહાર આવી રહ્યું છે ક્લોરિન તે બહાર આવી રહ્યું છે આ માઈનસ છે આ વત્તા ઠીક છે

તેથી ત્યાં મૂળભૂત રીતે આ તમે અહીં વિદ્યુત વિસ્થેદન-વિશ્લેષણ કરી રહ્યા છો તે ના, તે મૂળભૂત રીતે તમે સપ્લાય કરી રહ્યાં છો તમે જાણો છો કે આ

પ્રવાહ તમે બહારથી જાણો છો,
 તેથી આ બે કેથોડ પ્રતિક્રિયાઓ બરાબર છે
 તેથી તેથી શું થઈ રહ્યું છે કે તમારી પાસે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ બહાર આવી રહ્યું છે અને પાણી અહીં સોડિયમ ક્લોરાઇડ નાખવામાં આવે છે અને
 અહીં ખર્ચવામાં આવેલ બ્લિન્ડ સ્પોન્ડ બ્રાઇન બહાર કાઢવામાં આવે છે ,
 તેથી આ એક વત્તા પસંદગીયુક્ત પટલમાં સોડિયમ આયન સિલિકેટવ મેમ્બ્રેન છે અને સોડિયમ આયન આ દિશામાં આગળ વધશે અને વધુ થશે આ
 દિશામાં આગળ વધો
 તેથી આ ચોક્કસપણે શું થઈ રહ્યું છે તે તમે જાણો છો જ્યારે બ્રાઇન સોલ્યુશન પર વિદ્યુત વિસ્થેપન-વિશ્લેષણ હાથ ધરવામાં આવે છે ત્યારે ઠીક છે,
 તેથી વિદ્યુત વિસ્થેપન-વિશ્લેષણની અન્ય એપ્લિકેશન શું હોઈ શકે છે અન્ય એપ્લિકેશન કેટલીક ધાતુઓ અશુદ્ધ ધાતુઓનું ઇલેક્ટ્રોલિટીક રિફાઇનિંગ
 હોઈ શકે છે જેથી તમે તમે રિફાઇન જાણી શકો છો જેમ કે ધારો કે તમે કહ્યું છે ઉદાહરણ તરીકે આહ બે સિલ્વર ઇલેક્ટ્રોડ બરાબર છે તો એક કહે છે
 આહ જે એનોડ પર છે તે આહ છે ઉદાહરણ તરીકે કહી કે તે અશુદ્ધ છે અને કેથોડમાં બીજો એક શુદ્ધ સ્વરૂપ છે
 તેથી જ્યારે તમે તેને ઇલેક્ટ્રોલાઇઝ કરશો ત્યારે શું થશે પછી અશુદ્ધ આહ યાંદી ઓગળી જશે અને શુદ્ધ યાંદી અન્યમાં જમા થશે આ રીતે તમે જાણી
 શકો છો કે તમે આ અશુદ્ધ ધાતુને શુદ્ધ કરો અને આહ સુધી તમે શુદ્ધ ધાતુ જાણો છો
 તેથી બીજી એપ્લિકેશન એલ્યુમિનિયમનું ઇલેક્ટ્રોલાઇટીક રિફાઇનિંગ હોઈ શકે છે તે પછીની સ્ટોરેજ બેટરી છે આઈ મીન સ્ટોરેજ જેમ કે પ્રાથમિક
 સ્ટોરેજ બેટરી અથવા પ્રાથમિક સ્ટોરેજ સેલ પ્રાથમિક સ્ટોરેજ સેલ અથવા સેકન્ડરી સ્ટોરેજ સેલ બરાબર છે તે એ છે કે આ રિચાર્જ થવા માટે સક્ષમ છે
 અને રિચાર્જ બરાબર છે અને ઇલેક્ટ્રોડ પ્રતિક્રિયા બંને દિશામાં આગળ વધી શકે છે મારો મતલબ છે કે તે ઇલેક્ટ્રોલિસિસ છે અથવા કદાચ સામાન્ય
 વીજળીનું ઉત્પાદન છે
 તેથી ઇલેક્ટ્રિકલ ચાર્જ કરતી વખતે તમે જાણો છો કે કામ થઈ ગયું છે . કોષ પર
 તેથી જ્યારે તમે તેને ચાર્જ કરો છો ત્યારે કોષ પર વિદ્યુત કાર્ય થાય છે અને તેના પરિણામે પ્રતિક્રિયાને દબાણ કરવા માટે મુક્ત ઊર્જાની જરૂર પડે છે
 જેથી આ મુક્ત ઊર્જા પછાત અથવા અંદરના ભાગમાં પ્રતિક્રિયાને દબાણ કરવા માટે મુક્ત ઊર્જા પ્રદાન કરશે. રિવર્સ દિશામાં બરાબર છે હવે પ્રાથમિક
 સ્ટોરેજ સેલના કિસ્સામાં સામાન્ય ફ્લેશલાઇટ સેલ જુઓ અથવા બેટરી સામાન્ય ફ્લેશલાઇટ બેટરી ઓકે કાર્યક્ષમતા સાથે રિચાર્જ કરી શકાતી નથી
 તમે રિચાર્જ કરી શકતા નથી આ રિચાર્જ કરવું વધુ સારું નથી કારણ કે કદાચ કોઈ અકસ્માત થઈ શકે છે કારણ કે તે શું તે મારા મતલબ માટે ડિઝાઇન
 કરવામાં આવી છે તે એવી રીતે ડિઝાઇન કરવામાં આવી છે કે તમને એક જ વપરાશમાં એકવાર વીજળી મળશે પરંતુ તમે તેને સેકન્ડરી સીની જેમ ચાર્જ
 કરીને તેનો ફરીથી ઉપયોગ કરી શકતા નથી. ઠીક છે અને તે કેટલી વિદ્યુત ઊર્જા વિતરિત કરી શકે છે તે વિદ્યુત ઊર્જાનો જથ્થો તે વિતરિત કરી શકે છે તે
 તેના પર નિર્ભર રહેશે કે તમે કેટલા રાસાયણિક પદાર્થને જાણો છો જ્યારે તમે જાણો છો કે સંગ્રહિત રસાયણ સમાપ્ત થઈ જાય પછી બેટરી વાઇફ સમાપ્ત
 થઈ જાય અથવા બેટરી બરાબર મરી જાય છે,
 તેથી આ લાક્ષણિક છે મારો મતલબ ગૌણ સ્ટોરેજ સેલ અને પ્રાથમિક એહ પ્રાથમિક સ્ટોરેજ સેલ વચ્ચેનો તફાવત છે કે જે તમે વીજળીનો સંગ્રહ કરી
 શકો છો પરંતુ મુદ્દો એ છે કે તમે મર્યાદિત સમયગાળા માટે વીજળીનો સંગ્રહ કરી શકતા નથી પરંતુ મારો મતલબ એ છે કે તે અમુક છે . અમુક મર્યાદિત
 સમયગાળો અમુક મર્યાદિત સમયગાળા માટે હવે યાલો આપણે આપણું ધ્યાન ગૌણ સ્ટોરેજ સેલ તરફ ફેરવીએ, ગૌણ સ્ટોરેજ સેલ એ લીડ એસિડ
 સ્ટોરેજ સેલ છે લીડ એસિડ સ્ટોરેજ સેલ લીડ એસિડ સ્ટોરેજ સેલ તે આહ ગેસ્ટન પ્લાન્ટ છે તે એક દ્વારા કરવામાં આવે છે. 1859માં gIaston ah
 pIateau ઠીક છે કોષ આ pb સોલિડ pbsO4 પછી h2so4 જેવો છે
 તેથી જ તે લીડ એસિડ એક્વાસ પછી pbsO4 પછી pbo2 છે
 તેથી આ રીતે નેટ સેલ પ્રતિક્રિયા છે નેટ સેલ પ્રતિક્રિયા pb વત્તા p છે bo બે વત્તા બે એચ બે
 તેથી ચાર બરાબર કે જે તમને બે પીબીએસઓ ચાર વત્તા બે એચ બે મેળવે
 તેથી જ્યારે ડિસ્ચાર્જ થઈ રહ્યું હોય ત્યારે તમે તેમાંથી વીજળી બહાર કાઢો છો આ પ્રતિક્રિયાની સામાન્ય દિશા છે જ્યારે તમે તેને ચાર્જ કરો છો ત્યારે
 પ્રતિક્રિયા પાછળની દિશામાં ચલાવવામાં આવ્યું છે, એટલે કે તે ચાર્જ થઈ રહ્યું છે અને બીજો બરાબર ડિસ્ચાર્જ થઈ રહ્યો છે અને શું થાય છે કે તે
 ડિસ્ચાર્જ થયા પછી તમે જોશો કે અમુક માત્રામાં પાણી ઉત્પન્ન થાય છે
 તેથી સામાન્ય રીતે સલ્ફ્યુરિક એસિડ h2so4 rho h2so4 ની ઘનતા લગભગ બમણી છે આરએચઓ પાણી
 તેથી જ્યારે ડિસ્ચાર્જ થઈ રહ્યું હોય ત્યારે તમે જાણો છો કે તમારું આ એહ સલ્ફ્યુરિક એસિડ સોલ્યુશન છે જે આ એહનું ઇલેક્ટ્રોલાઇટ છે જે આ કોષનું
 સક્રિય ઇલેક્ટ્રોલાઇટ છે તે ઓકે ઓકે છે
 તેથી સામાન્ય રીતે h2so4 ની સાંદ્રતા કે જેનો ઉપયોગ આ ગૌણ સંગ્રહ કોષમાં થાય છે. લગભગ 6 મોલ પ્રતિ ડેસીમીટર ક્યુબ ઓકે અને નોર્મલ સેલ
 વોલ્ટેજ સેલ વોલ્ટેજ લગભગ 2.1 વોલ્ટ છે 298 આઠ કેલ્વિન ઓકે હવે આહ આમાં શું પ્રોબ્લેમ છે આ આહ લીડ એસિડ કોષની સમસ્યા આટલી
 પીઆર હોઈ શકે છે obIem સમસ્યાઓ એવી હોઈ શકે છે કે તે તેનું વજન છે આહ તમે જાણો છો કે વજન વધારે છે
 તેથી વજન એક સમસ્યા છે કારણ કે તમારે સાલ્પસ સાથે આટલી મોટી માત્રામાં બ્લેડ સામેલ કરવાની જરૂર છે
 તેથી વજન એક સમસ્યા છે
 તેથી શિયાળાના સમયમાં સલ્ફ્યુરિક એસિડની સ્નિગ્ધતા સ્નિગ્ધતા શિયાળા દરમિયાન આહ દરમિયાન વધારો થાય છે અને પરિણામે એક પ્લેટમાંથી
 બીજી પ્લેટમાં આયનોનો આહ પ્રવાહ વધે છે તે તમે જાણો છો કે તે સુસ્ત બને છે અને પરિણામે તે પ્રવાહ ઘટાડે છે
 તેથી પ્રવાહ ઘટાડે છે
 તેથી જ શિયાળાના સમય દરમિયાન સમસ્યા આવી શકે છે , તમે જાણો છો કે કાર શરૂ કરવામાં આવી છે, તમે જાણો છો કે ત્યાં કેટલીક સમસ્યા આવી
 શકે છે જ્યારે શિયાળાના સમય દરમિયાન અને તેમાં થોડો આંતરિક પ્રતિકાર હોવાથી તે ધીમે ધીમે ડિસ્ચાર્જ થઈ શકે છે, જો તે ખૂબ ચાર્જ કરવામાં
 આવે તો નંબર ચાર હોઈ શકે છે. ઝડપી ચાર્જિંગ માટે ઝડપી
 તેથી h 2 ઉત્ક્રાંતિ એટલી બધી છે કે તે તમને ખબર છે કે તે થશે તમે જાણો છો અમ પર મારો મતલબ કે h 2 ના બબલ્સ લીડ સપાટી પર હશે અને
 તેથી જ્યારે કોટેડ હોય ત્યારે લીડ લીડ લીડ ઓક્સાઇડ કે જે એક ઇલેક્ટ્રોડ બનાવે છે
 તેથી લીડ ઓક્સાઇડ લીડમાંથી દૂર કરવામાં આવશે અને પરિણામે જે ઇલેક્ટ્રોડમાં ફેરફાર કરવામાં આવે છે
 તેથી આખરે તે કોષને નુકસાન પહોંચાડશે
 તેથી લાક્ષણિક રેખાકૃતિ આ શ્રેણીની જેમ છે કે તમે જાણો છો કે ઇલેક્ટ્રોડ છે અને એક છે બીજાની વચ્ચે દાખલ કરો
 તેથી આ તમારું p પ્લસ કેથોડ છે આ pb કેથોડ કેથોડ પ્લેટ પ્લેટ pb સાથે pb o2 કોટિંગ સાથે છે અને આ મૂળભૂત રીતે તમારી pb એનોડ પ્લેટ
 જમણી છે અને આખી વસ્તુ ડૂબી છે આખી વસ્તુ h2so4 સાથે સલ્ફ્યુરિક એસિડ h2so4 માં ડૂબી છે આપેલ સ્પેસિફિકેશન સાથે બરાબર છે જેથી
 તે સ્ટોરેજ બેટરી નેટનું ઉદાહરણ છે આગળ આપણે ડ્રાય સેલ ડ્રાય સેલ પર આવીશું તે લેક લાન્સનો ડ્રાય સેલ લા ક્લેન્સ ડ્રાય સેલ છે તે આહમાં છે તે
 1866 માં આની શોધ થઈ હતી બરાબર
 તેથી મૂળભૂત રીતે ઇલેક્ટ્રોડ પ્રતિક્રિયાઓ પ્રતિક્રિયાઓ આના જેવી હોય છે એનોડ પર તમારી પાસે ઝિંક ટુ ઝિંક ટુ પ્લસ પ્લસ બે વાર ઇલેક્ટ્રોન ઓકે
 છે અને તમારી પાસે બ્રાસ કેપ સાથે કાર્બન કેથોડ છે જે તમે કદાચ બજારમાં જોયું હશે કે તમે આ બમણી બેટરી જાણો છો અથવા બેટરીને ત્રણ ગણો

કરો જેથી ટેક્નોલોજી આના જેવી છે તમારી પાસે ઝિંક છે જે તમે જાણો છો કપ અથવા ઝિંક કન્ટેનર અને તમારી પાસે આ એક કવર જેવું છે અને પછી તમારી પાસે આ કાર્બન ઇલેક્ટ્રોડ છે અને તમારી પાસે આની ઉપર એક મેટલ કેપ છે જેથી કરીને i ને જોડે મતલબ કે વિદ્યુત કનેક્શન બરાબર છે તેથી આહ

તેથી તમારી પાસે અહીં nh_4c_1 ની પેસ્ટ છે અને તમારી પાસે ત્યાં mno_2 છે અને mno_2 મેંગેનીઝ ડાયોક્સાઇડ પણ છે

તેથી કાર્બન કેથોડ કેથોડ પ્રતિક્રિયા બે mn o બે વત્તા બે h પ્લસ છે જે એમોનિયમમાંથી આવે છે આયન ઓકે વત્તા બે વાર ઇલેક્ટ્રોન જે આટલું mn બે ઓ ત્રણ વત્તા h બે ઓકે મેળવે છે તો ઠીક છે અથવા જો તમે nh_4 c_1 પછી અથવા nh_4 પ્લસના રૂપમાં લખો તો તમારે અહીં nh_3 લખવું જોઈએ જેમ કે જો તમે આને બદલો nh_4 પ્લસ પછી બે nh ફોર પ્લસ પછી તમારે વત્તા બે nh ત્રણ ઓકે લખવું પડશે

તેથી સેલ્ફ સેલ્ફ ડિસ્ચાર્જને કારણે તેની પાસે મર્યાદિત શેલ્ફ લાઇફ છે કારણ કે તેમાં થોડો આંતરિક પ્રતિકાર છે જેનાથી આ વીજળી ડિસ્ચાર્જ થાય છે તેથી વોલ્ટેજ વોલ્ટેજ છે. 1.5 વોલ્ટ અને સેલ રીએક્ટિયોન કોષની પ્રતિક્રિયા આપણે આ રીતે લખી શકીએ છીએ ઝીંક ઝીંક વત્તા 2 mn o_2 ઘન વત્તા બે nh_4 c_1 જલીય જે તમને ઝીંક ક્લોરાઇડ વત્તા mn_2 o_3 ઘન વત્તા બે nh_3 વત્તા પાણી મેળવે છે અથવા તે નીચે પ્રમાણે આગળ વધી શકે છે અથવા મારો મતલબ કે આનાથી આગળ આવું થઈ શકે છે. નીચે પ્રમાણે પ્રતિક્રિયા આગળ વધી શકે છે. તેનું માર્કેટિંગ કરવામાં આવે છે જેમ કે તમે જાણતા હોવ કે કેટલીક સામગ્રી સાથે બહારનું જેકેટ આપવું, કદાચ અમુક પ્લાસ્ટિક અથવા અમુક અન્ય સામગ્રી પેપર પેપર પેકેજિંગ ત્યાં હોઈ શકે છે તેથી આ આ ડ્રાય સેલનું સૌથી જૂનું સંસ્કરણ છે જે વીજળી સેલ તરીકે ઓળખાય છે. હવે આલ્કલી સેલનું આધુનિક સંસ્કરણ આલ્કલી સેલનું આધુનિક સંસ્કરણ અલ્કલીનું આધુનિક સંસ્કરણ અથવા અથવા આ પ્રકારના સેલના આ પ્રાથમિક સંગ્રહ સંગ્રહનું આધુનિક સંસ્કરણ તે 1949 માં શોધાયું હતું કે કોહનો ઉપયોગ કરવામાં આવ્યો હતો કોહનો ઉપયોગ કરવામાં આવ્યો હતો આ એમોનિયમ ક્લોરાઇડની જગ્યાએ એમોનિયમ ક્લોરાઇડની જગ્યાએ જે મૂળભૂત રીતે આ જસત ધાતુને કાટ લાગે છે તે ઝીંક ધાતુને કાટ કરે છે આ ઝીંક ધાતુને કાટ લાગે છે

તેથી અહીં શું થઈ રહ્યું છે તમે કોહ અને ઝીંક પાવડર ઝીંક પાવડરનો ઉપયોગ કરો છો અને તે વધુ વધે છે કરંટ મળે છે ઉચ્ચ વર્તમાન રેટિંગ ઉચ્ચ વર્તમાન રેટિંગ અને વોલ્ટેજ લગભગ વોલ્ટેજ લગભગ 1.5 થી 1.65 બરાબર છે અને યોખ્મી પ્રતિક્રિયા એ પ્રતિક્રિયા છે જે ઝિંક વત્તા 2 mno_2 હોઈ શકે છે જે તમને ઝિંક ઓક્સાઇડ વત્તા mn બે અથવા ત્રણ મેળવે છે

તેથી આ આ છે આલ્કલાઇન સેલ કહેવાય છે જે આ લેક લાન્સ સેલનું આધુનિક સંસ્કરણ છે બરાબર

તેથી આ મૂળભૂત રીતે તમે જાણો છો કે આ ડ્રાય સેલ અને આ ડ્રાય સેલ અને આ અથવા પ્રાથમિક સ્ટોરેજ અને સેકન્ડરી સ્ટોરેજના સંદર્ભમાં અમારી ચર્ચા પૂર્ણ કરે છે જેથી આ તમારા પ્રાથમિક અથવા ગૌણ સ્ટોરેજ વિશેની ચર્ચા ઠીક છે

તેથી સારાંશ આપતી વખતે આપણે વ્યાખ્યાનના આ ચોક્કસ ભાગમાં શું શીખ્યા કે અમે મૂળભૂત તફાવત વચ્ચેના તફાવત સાથે અમારી ચર્ચા શરૂ કરી છે e આ ગેલ્વેનિક સેલ સેલ અને ઇલેક્ટ્રોલિટીક સેલ વચ્ચે એક કિસ્સામાં આપણે તેમાંથી વીજળી મેળવીએ છીએ જે રાસાયણિક ઊર્જા છે તે વિદ્યુત ઊર્જામાં રૂપાંતરિત થઈ છે આ કિસ્સામાં તમે બહારથી વીજળી લાગુ કરો છો જેથી કેટલાક કિસ્સાઓમાં કુદરતી પ્રતિક્રિયાની જરૂર પડી શકે. પ્રાકૃતિક પ્રતિક્રિયામાં કુદરતીની દિશાને ઉલટાવી દો,

તેથી જો તમે કોષને યોગ્ય રીતે પૂર્વગ્રહ કરો છો, તો પ્રતિક્રિયાની કુદરતી દિશા ઉલટાવી દેવામાં આવશે અને પરિણામે તમે જાણો છો કે વિદ્યુત વિચ્છેદન-વિશ્લેષણ થઈ શકે છે જેથી એપ્લિકેશન તરીકે i ઉદાહરણ તરીકે ઇલેક્ટ્રિક વિદ્યુત વિચ્છેદન-વિશ્લેષણના ઉદાહરણ તરીકે અમે આ પીગળેલા મીઠાના વિદ્યુત વિચ્છેદનની ચર્ચા કરી છે અથવા વિવિધ ઇલેક્ટ્રોલાઇટ્સના ઇક્વસ ટ્રાવેલનું વિદ્યુત વિચ્છેદન હોઈ શકે છે અને અમે ચર્ચા કરી છે કે જો ત્યાં એક કોમ સંખ્યાબંધ સ્પર્ધાત્મક પ્રતિક્રિયાઓ હોય તો કઈ પ્રતિક્રિયા અન્ય પર પ્રભુત્વ ધરાવે છે. અને તે સંભવિતના મૂલ્ય દ્વારા નક્કી કરવામાં આવે છે જે સંભવિતનું મૂલ્ય છે એટલે સંભવિતની તીવ્રતા અને અમુક સીએમાં પ્રક્રિયાના ગતિશાસ્ત્ર અથવા કદાચ કેટલાક કિસ્સાઓમાં તમે જાણો છો કે પ્રક્રિયાની થર્મોડાયનેમિક્સ પણ મહત્વપૂર્ણ છે આગળ આપણે ઇલેક્ટ્રો વિદ્યુત વિચ્છેદન-વિશ્લેષણના આ ફેરાડેના કાયદા વિશે વાત કરી ત્યાં બે કાયદા છે

તેથી અમે આ કાયદાઓની ચર્ચા કરી અને પછી અમે અમારું ધ્યાન અમે વાત કરી તેના તરફ દોર્યું આ પ્રાથમિક સ્ટોરેજ અને સેકન્ડરી સ્ટોરેજ વિશે પ્રાથમિક સ્ટોરેજના ઉદાહરણ તરીકે અમે આ આહ આ લેક લેન્સ સેલ અને લીડ એસિડ સેલ વિશે વાત કરી હતી અને સેકન્ડરી સ્ટોરેજના ઉદાહરણ તરીકે આહ આ પૂર્ણ થાય છે, મારો મતલબ છે કે આજની ચર્ચા તમે ઇલેક્ટ્રોકેમિસ્ટ્રી પર જાણો છો. આગલા દિવસે મારો મતલબ છે કે આગલો વર્ગ આ ફ્યુઅલ સેલ લેશે કે તે એક મહત્વપૂર્ણ મહત્વનો ખ્યાલ છે

તેથી આપણે ફ્યુઅલ સેલનો મૂળ વિચાર કાઢી નાખીશું અને પછી આપણે આ બીજા મહત્વપૂર્ણ મુદ્દા પર આગળ વધીશું જેને કાટ કહેવાય છે. પછી તમારો આભાર