మా చివరి ఉపన్యాసంలో ఎలక్ట్రోకెమిస్ట్రీ తరగతికి స్వాగతం, మీరు ఈ స్లయిడ్‌ని గుర్తుకు తెచ్చుకుంటే మేము ఇప్పుడు ఈ ఎలక్ట్రోలైటిక్ సెల్‌ను చర్చించడం ప్రారంభించాము కాబట్టి ఇది సాధారణ సందర్భంలో డేనియల్ సెల్, కానీ మీకు తెలిసినట్లయితే అనువర్తిత సంభావ్య వ్యత్యాసం 1.1 కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది. రివర్స్ సెన్స్‌లో పక్షపాతంతో ఉంటే, అప్పుడు రివర్స్ రియాక్షన్ జరగడం వల్ల రాగి కరిగిపోతుంది మరియు కాపర్ సున్నా నుండి కాపర్ సల్ఫేట్ మరియు జింక్ మెటల్ అంటే జింక్ టూ ప్లస్ సైన్ జింక్ మెటల్‌కి తిరిగి వస్తుంది కాబట్టి ఆహ్ ప్రాథమికంగా విద్యుద్విశ్లేషణ ఇప్పుడు జరుగుతుంది సాధారణ ఆహ్, ప్రతిచర్య యొక్క ఈ సహజ దిశ ఇది మరియు ఆ సందర్భంలో డెల్టా గ్రా ప్రతికూలంగా ఉంటుంది, అయితే మీరు ఈ డెల్టా జిని రివర్స్ సెన్స్‌లో ప్రతికూలంగా చేస్తే, మీరు ఈ ఎలక్ట్రోడ్‌కు వ్యతిరేకంగా రివర్స్ పొటెన్షియల్ డ్రాప్‌ను వర్తింపజేస్తారని నా ఉద్దేశ్యం. ఈ రివర్స్ రియాక్షన్ ఇప్పుడు జరుగుతుంది సాధారణంగా దాని మధ్య తేడా ఏమిటి అంటే ఆ సందర్భంలో అది ఎలక్ట్రోలైటిక్ సెల్ అవుతుంది, ఇక్కడ విద్యుద్విశ్లేషణ ఇప్పుడు జరుగుతుంది ఏమిటి గాల్వానిక్ సెల్ మరియు ఎలెక్ట్రోలైటిక్ సెల్ మధ్య వ్యత్యాసం కాబట్టి ఎలక్ట్రాన్లు చాలా గాల్వానిక్ సెల్ మరియు ఎలెక్ట్రోలైటిక్ సెల్స్ కాబట్టి ఇక్కడ గాల్వానిక్ సెల్ ఎలక్ట్రాన్లు యానోడ్ వద్ద ఉత్పత్తి అవుతాయి ఎలక్ట్రాన్లు యానోడ్ వద్ద ఉత్పత్తి చేయబడతాయి మరియు అవి కాథోడ్ వద్ద వినియోగించబడతాయి మరియు సహజంగా అవి అవుతాయి. కాథోడ్‌లో వినియోగించబడుతుంది అంటే ప్లస్ మరియు ఎలక్ట్రోలైటిక్ సెల్ ఎలక్ట్రాన్‌లు బాహ్య విద్యుత్ మూలం నుండి వస్తాయి, అందుకే మీరు సెల్ రివ్ అయ్యేలా బాహ్య కరెంట్‌ని సరఫరా చేస్తే రివర్స్ బయాస్డ్ సరే అని నేను చెప్పున్నాను. కాథోడ్‌కి సరఫరా అవుతుంది అంటే కాథోడ్‌కి ఎలక్ట్రాన్ సరఫరా చేయబడి, వాటిని క్యాథోడ్‌గా ఉన్న యానోడ్ నుండి తీసివేస్తుంది . కాథోడ్ సరే కాబట్టి ఆహ్ సాధారణంగా ఇక్కడ ఎలక్ట్రాన్లు సరఫరా చేయబడిన కొన్ని రసాయన పరివర్తన ఫలితంగా సెల్ లోపల నుండి ఎలక్ట్రాన్లు ఉత్పన్నమయ్యే తేడా ఇది బయటి నుండి ఈ కణానికి ఎలక్ట్రాన్లు ఫీడ్ అవుతాయి మరియు అక్కడ రసాయన ప్రతిచర్య జరుగుతుంది , ఉదాహరణకు ఎలక్ట్రోలైటిక్ సెల్ విషయంలో మీకు తెలిసిన క్లాసిక్ క్లాసిక్ ఉదాహరణ కరిగిన ఆల్కలీ హాలైడ్ యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ మీకు తెలుస్తుంది. ఇందులో సోడియం క్లోరైడ్ వంటి కరిగిన క్షార హాలైడ్‌ల లిక్విలాసిస్ యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ ఉంది, ఇది కరిగిన స్థితిలో ఉంది సరే కాబట్టి ఇది సోడియం మెటల్ సోడియం మెటల్ తయారీకి పారిశ్రామిక పద్ధతి యొక్క పద్ధతి సరే ఇప్పుడు ఆహ్ కాబట్టి ఈ సందర్భంలో ఏమి జరుగుతుంది కాబట్టి కాథోడ్ వద్ద కాథోడ్ కాబట్టి యానోడ్ మరియు కాథోడ్ రెండింటిలోనూ ప్రతిచర్యలు జరుగుతున్నాయి కాబట్టి కాథోడ్ రియాక్షన్ కాథోడ్ ప్రతిచర్య మిమ్మల్ని ద్రవంలోకి చేర్చే తగ్గింపు మరియు సంబంధిత సంభావ్యత మైనస్ 2.71 వోల్ట్ యానోడ్ రియాక్షన్ యానోడ్ రియాక్షన్ Cl మైనస్ గేట్‌లకు సమానం. గ్యాస్ రూపంలో సగం cl రెండు ప్లస్ ఎలక్ట్రాన్ మరియు సంబంధిత పొటెన్షియల్ మైనస్ వన్ పాయింట్ త్రీ ఆరు వోల్ట్‌లకు సమానం, ఇది నెట్ రియాక్షన్ నెట్ రియాక్షన్‌కు మొత్తం నాలుగుగా మీకు వస్తుంది సోడియం ప్లస్ cl మైనస్ ద్రవ రూపంలో na సున్నాకి మరియు గ్యాస్ రూపంలో సగం cl రెండుకి దారితీస్తుంది కాబట్టి ఈ ప్రక్రియ కోసం నికర e ఈ ప్రక్రియకు e సున్నా మైనస్ నాలుగు పాయింట్ వన్ వోల్ట్ సరే ఇప్పుడు అది ఉంది కరిగిన స్థితి ఇది కరిగిన కరిగిన ఉప్పులో ఉందని గుర్తుంచుకోండి, ఇది ఈక్వాస్ సొల్యూషన్ కాదు సరే, ఇప్పుడు మీరు ఈ సజల ద్రావణాన్ని ఎక్కడ ఉపయోగిస్తున్నారో మరొక ఉదాహరణ గురించి ఆలోచించండి , ఉదాహరణకు నికెల్ క్లోరైడ్ యొక్క సమాన ద్రావణాన్ని చెప్పండి . ఇక్కడ మీరు విద్యుద్విశ్లేషణ చేసినప్పుడు మీరు గుర్తుంచుకోవాల్సిన విషయం ఏమిటంటే , మీరు జడ ఎలక్ట్రోడ్‌ను ఉపయోగించాలని నా ఉద్దేశ్యంలో ఒకటి తెలుసుకోవాలి కాబట్టి ఈ సందర్భంలో కార్బన్ ఎలక్ట్రోడ్‌లు సాధారణంగా ఉపయోగించబడతాయి కాబట్టి కార్బన్ ఎలక్ట్రోడ్‌లు సాధారణంగా కరిగిన సోడియం క్లోరైడ్ యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణకు ఉపయోగిస్తారు. తదుపరిది నికెల్ క్లోరైడ్ యొక్క సజల ద్రావణం కోసం ఈ సందర్భంలో ఆహ్ ప్లాటినం ఎలక్ట్రోడ్లు ఉపయోగించబడతాయి కాబట్టి ప్లాటినం ఎలక్ట్రోడ్లు ఉపయోగించబడతాయి ఈ కాథోడ్ ప్రతిచర్య కాథోడ్ ప్రతిచర్య నికెల్ టూ ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ లాగా ఉంటుంది, అది తగ్గింపు n మీకు నికెల్ సున్నా ఘన మరియు సంబంధిత ఇ నాట్ మైనస్ సున్నా పాయింట్ రెండు నాలుగు వోల్ట్ యానోడ్ యానోడ్ సమానం 2 సెల్ మైనస్ cl మైనస్ మీకు cl2 గ్యాస్ మరియు రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ ఇ నాట్ మైనస్ ఒక పాయింట్ మూడు ఆరు వోల్ట్‌లకు సమానం కాబట్టి నికర ప్రతిచర్య నికర ప్రతిచర్య అనేది నికెల్ టూ ప్లస్ టూ cl మైనస్ మీకు నికెల్ సాలిడ్ ప్లస్ టూ నికెల్ సాలిడ్ ప్లస్ cl టూ గ్యాస్ వస్తుంది మరియు నెట్ 0 అనేది 1.6కి సమానం ప్రతికూల విలువ 1.6 వోల్ట్ ఒకే అంటే ఆహ్ యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ అంటే ఆక్వా ద్రావణం సమాన పరిష్కారం ఆహ్ యొక్క ప్రతిధ్వని సొల్యూషన్ అంటే మీకు ఏదో బాగా తెలుసు కొందరికి ఎలక్ట్రోలైట్ తెలుసు కాబట్టి విద్యుద్విశ్లేషణ విషయంలో మీరు నీటి విద్యుద్విశ్లేషణ గురించి మాట్లాడాలని అనుకున్నప్పుడు, నీటి యొక్క యానోడ్ విద్యుద్విశ్లేషణ విద్యుద్విశ్లేషణలో ఏమి జరుగుతోంది సరే కాబట్టి యానోడ్ యానోడ్ రియాక్షన్ h2o మీకు అందుతుంది హాఫ్ o2 గ్యాస్ ప్లస్ టూ ఐస్ హెచ్ ప్లస్ ప్లస్ రెండు ఎలక్ట్రాన్ ఇక్కడ ఇ నాట్ ఈక్వల్ టు మైనస్ వన్ పాయింట్ టూ త్రీ వోల్ట్ కాథోడ్ కాథోడ్ రియాక్షన్ రెండు హెచ్ టూ ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ మీకు హెచ్ టూ గ్యాస్ ప్లస్ టూ ఓహ్ మైనస్ ఇ నాట్ ఈక్వల్ t o మైనస్ జీరో పాయింట్ ఎనిమిది మూడు వోల్ట్ కాబట్టి ఇవి జరిగేవి కాబట్టి పై ప్రతిచర్యల మధ్య పోటీ ఉంటుంది, అంటే ఈ ప్రతిచర్యలు నేను ఈ ప్రతిచర్యలను ప్రస్తావించాను ah మరియు నా ఉద్దేశ్యం ఈ ప్రతిచర్య ఉంటుంది, ఉదాహరణకు ah ఉండవచ్చు పై ప్రతిచర్య మధ్య పోటీ అంటే ఈ ప్రతిచర్యతో ఈ ప్రతిచర్య లేదా ఆహ్ నికెల్ స్థానంలో ఇంకేదైనా కరిగిపోయిందని అనుకుందాం కాబట్టి ఆ అవకాశం కూడా ఉంది అంటే ఈ ప్రతిచర్య మరియు కరిగిన ఎలక్ట్రోలైట్‌తో కూడిన ప్రతిచర్య మధ్య పోటీ ah ఇప్పుడు అక్కడ ఉన్న నీటిలో మనం ఎలక్ట్రోలైట్ అహ్ ఎలక్ట్రోలైట్‌ను నీటిలో ఎందుకు కరిగించాలి అనేదే ప్రశ్న ఎందుకంటే ఆహ్ స్వచ్ఛమైన నీరు స్వచ్ఛమైన నీటికి దాని నిరోధకత చాలా ఎక్కువగా ఉంటుంది, కాబట్టి విద్యుత్ ఎప్పుడు వెళుతుందో మీకు తెలియక భారీ ప్రతిఘటనను ఎదుర్కొంటుంది కేవలం స్వచ్ఛమైన నీటి ద్వారా కాబట్టి దానిని తగ్గించడానికి మీరు కొన్ని ఎలక్ట్రోలైట్‌లను జోడించాలి, తద్వారా ఎలక్ట్రో విద్యుత్ గుండా వెళుతుంది మరియు మరియు అవసరమైన ప్రతిచర్య జరుగుతుంది సరే ఇప్పుడు చెప్పండి ఉదాహరణకు మీ వద్ద సోడియం క్లోరైడ్ ఉందని అనుకుందాం, కాబట్టి సోడియం క్లోరైడ్‌తో సమానంగా ఉంటుంది, ఆహ్ మీ వద్ద సజల సోడియం క్లోరైడ్ ఉందనుకోండి, కాబట్టి ప్రారంభానికి సమానమైన ద్రావణం ఉంది కాబట్టి ఏమి జరగబోతోంది కాథోడ్ రియాక్షన్ కాథోడ్ అంటే తగ్గింపు కాథోడ్ రియాక్షన్ అంటే ఫేవరెడ్ రియాక్షన్ టు హెచ్ టూ ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ మీకు హెచ్ టూ గ్యాస్ ప్లస్ టూ హెచ్ మైనస్ లాగా ఉంటుంది, ఇక్కడ ఆహ్ ఈ పొటెన్షియల్ పొటెన్షియల్ లాగా ఇ ఈక్వల్ గా ఉంటుందని మీకు తెలుసు 0.41 వోల్ట్, h మైనస్ యొక్క గాఢత పది నుండి పవర్ మైనస్ ఏడు మోలార్ వరకు ఉంటే అది ఇలా ఉండేది మరియు యానోడ్ రియాక్షన్ యానోడ్ రియాక్షన్ క్లోరైడ్ మైనస్ ప్లస్ వాటర్ అవుతుంది, అది మీకు సగం cl2 సగం cl2 ప్లస్ ఎలక్ట్రాన్‌ను అందజేస్తుంది. ఏమీ లేదు మైనస్ సున్నా పాయింట్ తొమ్మిది ఐదు వోల్ట్ సరే కాబట్టి మీకు ఇక్కడ పోటీ ఉందని చూడండి సరే మీకు ఇక్కడ పోటీ ఉంది, ఇది ఒక ప్రతిచర్య యానోడ్ ప్రతిచర్య మరియు మరొకటి ఉండవచ్చు మొత్తంగా యానోడ్ ప్రతిచర్య కాబట్టి ఈ సందర్భంలో ఈ సందర్భంలో ఇది దీని కంటే తక్కువ ప్రతికూలంగా ఉందని మీరు చూస్తారు కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య దీని కంటే అనుకూలంగా ఉంటుందని భావిస్తున్నారు మరియు మీరు ఆలోచించే మరొక ప్రతిచర్య కూడా ఉంది కాథోడ్ సందర్భంలో కాథోడ్ ప్రతిచర్య సోడియం సోడియం ఆహ్ లిక్విడ్‌లోకి వచ్చే సోడియం ప్లస్ ప్లస్ ఎలక్ట్రాన్‌ను తగ్గించడం లాగా ఉంటుంది, కానీ దాని సంభావ్యత ఏదీ మైనస్ టూ పాయింట్ సెవెన్ వోల్ట్ ఒకే కాబట్టి

కాబట్టి ఇది మీకు చాలా తెలుసు. ప్రతికూల కోణంలో పెద్దది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య అనుకూలించబడదు కానీ ఈ ప్రతిచర్య అనుసరించబడుతుంది కాబట్టి నికర ప్రతిచర్య cl మైనస్ ప్లస్ వాటర్ అవుతుంది, అది మీకు రెండు h రెండు వాయువు లేదా h రెండు s ప్లస్ సగం సగం cl రెండు ప్లస్ 2 oh మైనస్ సరే కాబట్టి మీరు దాన్ని సముచితంగా బ్యాలెన్స్ చేయవచ్చు అది ఏమైనప్పటికీ సమస్య కాదు కాబట్టి ఈ వైపు మీకు రెండు గం మైనస్ సరే కాబట్టి ప్రాథమికంగా మీకు ఆహ్ త్రీ హెచ్ టూ ఇక్కడే మూడు గం టూ ఒకే కాబట్టి మీరు దాన్ని సముచితంగా బ్యాలెన్స్ చేయవచ్చు s o ఈ సందర్భంలో మీ ఈ సందర్భంలో e మైనస్ 0.95 వోల్ట్ అయితే ఈ సంఖ్యలు అంత ముఖ్యమైనవి కావు కానీ ఏమైనప్పటికీ నేను మీకు చెప్పాలనుకుంటున్నాను, పోటీ ఉన్నప్పుడు మీరు ఈ సంఖ్యలను సరి చూసుకోవాలి , తద్వారా ఏది నిర్ణయించబడుతుందో నిర్ణయిస్తుంది ఇతర వాటి కంటే అనుకూలంగా ఉండండి కాబట్టి నేను మీకు చెప్పినట్లుగా స్వచ్ఛమైన నీటి విద్యుద్విశ్లేషణ కోసం ఇది మీకు అధిక నిరోధకతను కలిగి ఉందని మీకు తెలుసు కాబట్టి విద్యుద్విశ్లేషణ చేయించుకోవడం కష్టం కాబట్టి స్వచ్ఛమైన నీటి నీటి విద్యుద్విశ్లేషణ అధిక నిరోధకత అధిక నిరోధకత కాబట్టి కష్టం విద్యుద్విశ్లేషణ చేయించుకోవడం కష్టం కాబట్టి ఆ సందర్భంలో కొద్దిగా యాసిడ్‌ని కలిపితే అది వాహకంగా మారుతుంది మరియు ప్రతిచర్య జరుగుతుంది కాబట్టి మీరు కొద్దిగా యాసిడ్‌ను జోడించినట్లయితే కాథోడ్ ప్రతిచర్య కాథోడ్ ప్రతిచర్య కావచ్చు . మీరు ప్లాటినమ్ ఆహ్ జత ప్లాటినం ఎలక్ట్రోడ్‌లను ఉపయోగిస్తారు, అప్పుడు కాథోడ్ దిశ రెండు గం టూ ప్లస్ టూగా ఉంటుంది, అది మీకు h టూ గ్యాస్‌తో పాటు రెండు హెచ్ మైనస్ ఇ ఏదీ మైనస్ సున్నా పాయింట్ ఎనిమిది ధ్రకు సమానం. ee వోల్ట్ యానోడ్ రియాక్షన్ యానోడ్ రియాక్షన్ నీరు మీకు సగం o రెండు o రెండు గ్యాస్ ప్లస్ టూ హెచ్ ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ మరియు ఇక్కడ ఇ నాట్ మైనస్ వన్ పాయింట్ టూ త్రీ వోల్ట్‌కి సమానం కాబట్టి నెట్ రియాక్షన్ అనేది మూడు నీటి ద్రవం, అది మీకు h ని అందజేస్తుంది మీకు h2 గ్యాస్ ప్లస్ హాఫ్ o2 ప్లస్ ఇతర OK మరియు నికర ee e ఏదీ మైనస్ టూ పాయింట్ సున్నా ఆరు వోల్ట్‌లకు సమానం, తర్వాత మనం ఒక ముఖ్యమైన విషయానికి వెళ్తాము ఆహ్, ఇది ప్రాథమికంగా విద్యుద్విశ్లేషణ నియమాలు. ఫారడేస్ మైఖేల్ ఫారడే ఫారడే యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ నియమం అని పిలుస్తారు, ఇది 1832లో మైఖేల్ ఫారడే మైఖేల్ ఫారడే ద్వారా జరిగింది సరే కాబట్టి చట్టాలు ఈ మొదటి నియమం వలె ఉంటాయి విద్యుద్విశ్లేషణ మొదటి నియమం ఎలక్ట్రోడ్ వద్ద ఏర్పడిన పదార్థం యొక్క బరువు కాబట్టి చట్టం ఒక ఫారడే చట్టం నంబర్ వన్ కాబట్టి బరువు పదార్థం యొక్క పదార్థ బరువు యొక్క ఎలక్ట్రోడ్ బరువుతో ఏర్పడిన పదార్థం అంటే విద్యుద్విశ్లేషణ సమయంలో విద్యుద్విశ్లేషణ సమయంలో ఎలక్ట్రోడ్ ఎలక్ట్రోడ్ వద్ద ఏర్పడిన ఈ విద్యుద్విశ్లేషణ పదార్థం నుండి ఏర్పడే పదార్థం నేరుగా వానికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది . ఒక జత ఎలక్ట్రోడ్‌ల ద్వారా ఎలక్ట్రోలైట్ గుండా వెళుతున్న విద్యుత్ పరిమాణానికి ఎలెక్ట్ చేయబడిన పరిమాణం, ద్రవ్యరాశి qకి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది లేదా మీరు ద్రవ్యరాశిని zకి సమానం అని వ్రాయవచ్చు, ఇక్కడ z అనేది ఎలక్ట్రోకెమికల్. సమానత్వం ఎలక్ట్రోకెమికల్ ఈక్వివలెన్స్ అంటే ఏమిటి ఎలక్ట్రోకెమికల్ ఈక్వివలెన్స్ కాబట్టి q ఒకదానికి సమానం అయినప్పుడు m zకి సమానం కాబట్టి ఎలక్ట్రోలైట్ ద్వారా ఒక కూలంబ్ విద్యుత్ ప్రసరించినప్పుడు సంబంధిత ఎలక్ట్రోలైట్ యొక్క ఏ ద్రవ్యరాశి అయినా ఏర్పడిందా అంటే మీకు తెలిసిన సంబంధిత పదార్థం ఎలక్ట్రోడ్ వద్ద ఏర్పడిన దానిని ఆ నిర్దిష్ట పదార్థ సంఖ్య రెండు యొక్క ఎలెక్ట్రోకెమికల్ సమానత్వం అంటారు. ఆహ్ లా నంబర్ టూ ఉంది, వివిధ పదార్థాల బరువు వివిధ పదార్థాల బరువు పదార్థాలు అంటే ఈ ఎలక్ట్రోయాక్టివ్ పదార్థాలు అదే గడిచే ప్రక్రియ ద్వారా ఏర్పడినవి. అదే పరిమాణంలో విద్యుత్తు యొక్క విద్యుత్ పరిమాణం e కి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది ప్రతి పదార్థం యొక్క ప్రతి పదార్థం యొక్క సమానమైన బరువుతో సమానమైన బరువు అంటే మీ w1 బై w 2 m 1 by m 2 w లేదా ద్రవ్యరాశి u 1 ద్వారా e 2కి సమానం లేదా లేదా q q కనుక వ్రాయవచ్చు దానికి సమానం మీరు వ్రాయవచ్చు z 1 దానిని z 2తో భాగిస్తే అది e 1 ద్వారా e 2కి సమానం లేదా మీరు z 1 ద్వారా e 2కి సమానం అని వ్రాయవచ్చు లేదా మీరు z 1ని z రెండు u ఒకటికి e రెండు అని వ్రాయవచ్చు, అది ఎలక్ట్రోకెమికల్ సమానత్వం యొక్క నిష్పత్తి రసాయన సమానత్వం యొక్క నిష్పత్తికి సమానం సరే ఇప్పుడు మన దృష్టిని మన దృష్టిని కేంద్రీకరించండి అని మాకు తెలియజేయండి పారిశ్రామిక ప్రక్రియ పారిశ్రామిక ప్రక్రియకు తిరిగి వెనుకకు తిరిగి మన దృష్టిని కేంద్రీకరించండి అంటే ఉప్పునీటి ద్రావణం యొక్క ఉప్పునీరు ద్రావణం ఉప్పునీరు అంటే సోడియం క్లోరైడ్ ద్రావణం యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ మీకు తెలుసు. కేస్ యానోడ్ రియాక్షన్ రెండు cl మైనస్ వంటి రెండు యానోడ్ రియాక్షన్‌లను వ్రాయవచ్చు, ఇది cl టూ గ్యాస్ మరియు రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్‌కి దారి తీస్తుంది, దానికి సంబంధించిన ఇ నాట్ మైనస్ వన్ పాయింట్ త్రీ సిక్స్ వోల్ట్ మరియు ఫోర్ ఓహ్ ఫోర్ ఇది మైనస్ ఓ టూ గ్యాస్ ప్లస్ టూ వాటర్ ప్లస్ ఫోర్ ఎలక్ట్రాన్‌కి సమానం ఇక్కడ ఇ ఏమీ సమానం కాదు మైనస్ జీరో పాయింట్ ఫోర్ వోల్ట్ ఒకే కాబట్టి థర్మోడైనమిక్‌గా ఈ రియాక్షన్‌కు అనుకూలంగా ఉండాలి కానీ పాయింట్ ఏమిటంటే ఇది చాలా నెమ్మదిగా గతిపరంగా చాలా నెమ్మదిగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది నెమ్మదిగా ఉంటే అది సమస్య కానీ అదే సమయంలో ఇతర ప్రతిచర్య గతిపరంగా వేగంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య ప్రభావవంతంగా ఉంటుందని నా ఉద్దేశ్యం అంటే ఈ ప్రతిచర్య ప్రముఖంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య థర్మోడైనమిక్‌గా అనుకూలంగా ఉన్నప్పటికీ గతిపరంగా ఇది కాబట్టి గతిశాస్త్రం థర్మోడైనమిక్స్‌ను తీసుకుంటుంది కాబట్టి గతిపరంగా నియంత్రిత ఉత్పత్తిగా గతిపరంగా నియంత్రించబడుతుంది. ప్రధానమైనది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య జరుగుతుంది కాబట్టి మరియు కాథోడ్ కాథోడ్ రియాక్షన్ కోసం అది మళ్లీ ప్లస్ ప్లస్ ఎలక్ట్రాన్‌లో రెండు రియాక్షన్‌లు నా లిక్విడ్‌కి చేరుకుంటాయి ఇ ఏదీ మైనస్ టూ పాయింట్ సెవెన్ వోల్ట్ మరియు యానోడ్ రియాక్షన్‌కి సమానం నీరు మరియు రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ మీకు హెచ్ టూ గ్యాస్ ప్లస్ టూ వస్తుంది, ఇది మైనస్ అయిన చోట ఇ నాట్ ఉహ్ ప్లస్ 0.41 వోల్ట్ కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య జరుగుతుంది ఇతర ప్రతిచర్య కంటే అనుకూలంగా ఉంటుంది కాబట్టి నికర ప్రతిచర్య మీ nacl ప్లస్ నీరు కాథోడ్ వద్ద nh మరియు h2 గ్యాస్‌ను పెంచుతుంది, అది కూడా కాథోడ్ వద్ద ఉంటుంది మరియు యానోడ్ వద్ద cl టూ గ్యాస్‌ను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఈ విధంగా మీకు ఏమి తెలుస్తుంది మీరు ఉప్పునీటి ద్రావణాన్ని ఉంచడం జరుగుతుంది మరియు ప్రాథమికంగా రేఖాచిత్రం ఇలా కనిపిస్తుంది , ఇక్కడ మీకు సోడియం అయాన్ సెలెక్టివ్ మెమ్బ్రేన్ ఉంది, కాబట్టి h2 ఇక్కడ క్లోరిన్ వస్తోంది, ఇది బయటకు వస్తోంది ఇది మైనస్ ఇది ప్లస్ సరే కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా ఉంది మీరు ఇక్కడ విద్యుద్విశ్లేషణ చేస్తున్నారు, అది కాదు ప్రాథమికంగా మీరు సరఫరా చేస్తున్నారు, మీ నుండి ఈ కరెంట్ మీకు బయటికి తెలుసు కాబట్టి ఈ రెండూ కాథోడ్ ప్రతిచర్యలు సరే, కాబట్టి మీరు సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ బయటకు వచ్చి నీరు రావడంతో ఏమి జరుగుతోంది ఇక్కడ సోడియం క్లోరైడ్ పోస్తారు మరియు ఇక్కడ ఖర్చు చేసిన ఉప్పునీరు తీయబడుతుంది కాబట్టి ఇది ప్లస్ సెలెక్టివ్ మెమ్బ్రేన్ మెమ్బ్రేన్‌లోని సోడియం అయాన్ సెలెక్టివ్ మెమ్బ్రేన్ మరియు సోడియం అయాన్ ఈ దిశను కదిలిస్తుంది . ఉప్పునీటి ద్రావణంపై విద్యుద్విశ్లేషణను నిర్వహించినప్పుడు ఇది ఖచ్చితంగా ఏమి జరుగుతుందో మీకు తెలుసు కాబట్టి విద్యుద్విశ్లేషణ యొక్క ఇతర అప్లికేషన్ ఏది కావచ్చు విద్యుద్విశ్లేషణ యొక్క ఇతర అప్లికేషన్ కొన్ని లోహాల అశుద్ధ లోహాల విద్యుద్విశ్లేషణ శుద్ధి కావచ్చు . ఉదాహరణకు ఆహ్ రెండు సిల్వర్ ఎలక్ట్రోడ్‌లు సరే అని మీరు చెప్పారనుకోండి, అలా శుద్ధి చేయడాన్ని మీరు తెలుసుకోవచ్చు కాబట్టి ఒకటి ఆహ్ అని చెప్పండి, యానోడ్ వద్ద ఉన్నది అహ్ అని చెప్పండి, ఉదాహరణకు ఇది అశుద్ధమైనది మరియు మరొకటి క్యాథోడ్‌లోనిది స్వచ్ఛమైన రూపం కాబట్టి మీరు దానిని విద్యుద్విశ్లేషణ చేసినప్పుడు ఏమి జరుగుతుంది, అప్పుడు అశుద్ధమైన వెండి కరిగిపోతుంది మరియు స్వచ్ఛమైన వెండి ఈ విధంగా మరొకదానికి జమ చేయబడుతుంది

కాబట్టి మరొక అప్లికేషన్ అల్యూమినియం యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ శుద్ధి కావచ్చు తదుపరిది స్టోరేజ్ బ్యాటరీ అంటే ప్రాథమిక నిల్వ బ్యాటరీ లేదా ప్రైమరీ స్టోరేజ్ సెల్ ప్రైమరీ స్టోరేజ్ సెల్ లేదా సెకండరీ స్టోరేజ్ సెల్ వంటి స్టోరేజ్ సరే కాబట్టి ఆహ్ వ ఇది రీఛార్జ్ అయ్యేలా రీఛార్జ్ చేయగలదు మరియు ఎలక్ట్రోడ్ రియాక్షన్ రెండు దిశలలోనూ కొనసాగవచ్చు, అంటే ఇది విద్యుద్విశ్లేషణ అయినా లేదా సాధారణ విద్యుత్ ఉత్పత్తి అయినా కావచ్చు కాబట్టి ఎలక్ట్రికల్‌ను ఛార్జ్ చేసే సమయంలో పని పూర్తయిందని మీకు తెలుసు . సెల్‌పై కాబట్టి మీరు దానిని ఛార్జ్ చేసినప్పుడు సెల్‌పై విద్యుత్ పని జరుగుతుంది మరియు దాని ఫలితంగా ప్రతిచర్యను బలవంతం చేయడానికి అవసరమైన ఉచిత శక్తి అవసరం కాబట్టి ఇది వెనుకకు లేదా ఇన్‌లో ప్రతిచర్యను బలవంతం చేయడానికి ఉచిత శక్తిని అందిస్తుంది. ప్రైమరీ స్టోరేజ్ సెల్ విషయంలో రివర్స్ డైరెక్షన్‌లో సరే ఇప్పుడు సాధారణ ఫ్లాష్‌లైట్ సెల్‌లను చూడండి లేదా బ్యాటరీ సాధారణ ఫ్లాష్‌లైట్ బ్యాటరీని సమర్థతతో రీఛార్జ్ చేయడం సాధ్యపడదు మీరు రీఛార్జ్ చేయలేరు రీఛార్జ్ చేయడం మంచిది కాదు ఎందుకంటే బహుశా ఏదైనా ప్రమాదం జరగవచ్చు d ఇది రూపొందించబడింది అంటే మీరు ఒకే ఉపయోగంలో ఒకసారి విద్యుత్‌ను పొందే విధంగా రూపొందించబడింది, అయితే మీరు దానిని సెకండరీ సి లాగా ఛార్జ్ చేయడం ద్వారా తిరిగి ఉపయోగించలేరు సరే మరియు అది బట్వాడా చేయగలిగిన ఎలక్ట్రికల్ ఎనర్జీ మొత్తం అది బట్వాడా చేయగలదు అనేది మీకు తెలిసిన రసాయన పదార్థం మీద ఆధారపడి ఉంటుంది, అయితే నిల్వ చేయబడిన రసాయనం అయిపోయిన తర్వాత అది తయారు చేయబడిందని మీకు తెలుసు లేదా బ్యాటరీ డైస్ ఒకే కాబట్టి ఇవి సెకండరీ స్టోరేజీ సెల్ మరియు ప్రైమరీ ఆహ్ ప్రైమరీ స్టోరేజ్ సెల్ మధ్య ఉన్న విలక్షణమైన తేడాలు, మీరు విద్యుత్‌ను నిల్వ చేయవచ్చు కానీ పాయింట్ ఏమిటంటే మీరు పరిమిత వ్యవధిలో విద్యుత్‌ను నిల్వ చేయలేరు కానీ నా ఉద్దేశ్యం అది కొంత కొంత పరిమిత కాలానికి కొంత పరిమిత కాలం ఇప్పుడు మనం సెకండరీ స్టోరేజీ సెల్ సెకండరీ స్టోరేజీ సెల్ వైపు దృష్టి సారిద్దాం a సీస యాసిడ్ స్టోరేజ్ సెల్ లెడ్ యాసిడ్ స్టోరేజ్ సెల్ లెడ్ యాసిడ్ స్టోరేజ్ సెల్ ఇది ఆహ్ గాస్టన్ ప్లాంటే ద్వారా చేయబడుతుంది 1859లో గ్లాస్టన్ ఆహ్ పీఠభూమి సరే, సెల్ ఈ pb ఘన pbso4 లాగా ఉంది, ఆపై h2so4 కాబట్టి ఇది లెడ్ యాసిడ్ ఆక్వాస్ మరియు pbso4 తరువాత pbo2 కాబట్టి ఇది నికర సెల్ రియాక్షన్ అంటే నెట్ సెల్ రియాక్షన్ pb ప్లస్ p బో టూ ప్లస్ టూ హెచ్ టూ కాబట్టి నాలుగు సమానం అంటే మీకు రెండు పిబిఎస్ఓ ఫోర్ ప్లస్ టు హెచ్ టూ వస్తుంది కాబట్టి డిశ్చార్జ్ జరుగుతున్నప్పుడు మీరు దాని నుండి విద్యుత్‌ను బయటకు తీస్తారు అంటే మీరు ఛార్జ్ చేసినప్పుడు ప్రతిచర్య యొక్క సాధారణ దిశ ఇది ఆపై ప్రతిచర్య వెనుకబడిన దిశలో నడపబడింది అంటే అది ఛార్జింగ్ అవుతోంది మరియు మరొకటి డిశ్చార్జ్ అవుతోంది మరియు అది డిశ్చార్జ్ అయిన తర్వాత కొంత మొత్తంలో నీరు ఉత్పత్తి చేయబడుతుందని మీరు చూస్తారు కాబట్టి సాధారణంగా ah సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ h2so4 rho h2so4 సాంద్రత సుమారు రెండు రెట్లు ఉంటుంది rho నీరు కాబట్టి డిశ్చార్జ్ జరుగుతున్నప్పుడు మీ ఈ ఆహ్ సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ ద్రావణం మీకు తెలుసు, ఇది ఈ ఆహ్ యొక్క ఎలక్ట్రోలైట్ మరియు ఈ సెల్ యొక్క క్రియాశీల ఎలక్ట్రోలైట్ ఇది బాగా కరిగించబడుతుంది కాబట్టి సాధారణంగా ఈ సెకండరీ స్టోరేజ్ సెల్‌లో ఉపయోగించే h2so4 గాఢత అది డెసిమీటర్ క్యూబ్‌కు దాదాపు 6 మోల్ సరే మరియు సాధారణ సెల్ వోల్టేజీల సెల్ వోల్టేజ్ 298 ఎనిమిది కెల్విన్ వద్ద దాదాపు 2.1 వోల్ట్ ఉంది సరే ఇప్పుడు ఆహ్ దీనితో సమస్యలు ఏమిటి అహ్ ఈ ఆహ్ లెడ్ యాసిడ్ సెల్ సమస్య చాలా pr కావచ్చు ఒబ్లెమ్ సమస్యలు దాని బరువు లాగా ఉండవచ్చు, కాబట్టి బరువు ఎక్కువ అని మీకు తెలుసు, ఎందుకంటే మీరు సల్ఫస్‌తో పాటు ఈ పెద్ద మొత్తంలో బ్లేడ్‌ను కలిగి ఉండాలి కాబట్టి బరువు సమస్య కాబట్టి శీతాకాలంలో సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం యొక్క స్నిగ్ధత స్నిగ్ధత శీతాకాలంలో ఆహ్ సమయంలో పెరుగుతుంది మరియు దాని ఫలితంగా ఒక ప్లేట్ నుండి మరొక ప్లేట్‌కు అయాన్ల ప్రవాహం పెరుగుతుంది, ఇది మీకు పెద్దగా తెలుసు, అది నిదానంగా మారుతుంది మరియు దాని ఫలితంగా కరెంట్ తగ్గుతుంది కాబట్టి కరెంట్ తగ్గుతుంది , అందుకే చలికాలంలో సమస్య రావచ్చు , కారు స్టార్ట్ చేయడం మీకు తెలుసా, చలికాలంలో ఉన్నప్పుడు ఏదైనా సమస్య రావచ్చని మీకు తెలుసు మరియు దానికి కొంత అంతర్గత నిరోధం ఉన్నందున, చాలా నెమ్మదిగా డిశ్చార్జ్ కావచ్చు, అది చాలా ఛార్జ్ చేయబడితే అది ఇప్పుడు నంబర్ 4 కావచ్చు. వేగవంతమైన ఛార్జింగ్ కోసం కాబట్టి h 2 పరిణామం చాలా వేగంగా ఉంటుంది, ఇది మీకు తెలుసు కాబట్టి ఇది జరుగుతుందని మీకు తెలుసు , అంటే h 2 యొక్క బుడగలు సీసం ఉపరితలంపై ఉంటాయి కాబట్టి దానితో పూత పూయబడినప్పుడు దారి తీస్తుంది లెడ్ లెడ్ ఆక్సైడ్ ఒక ఎలక్ట్రోడ్‌ను ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి లెడ్ ఆక్సైడ్ సీసం నుండి తీసివేయబడుతుంది మరియు దాని ఫలితంగా ఎలక్ట్రోడ్ సవరించబడుతుంది కాబట్టి చివరికి అది సెల్‌ను దెబ్బతీస్తుంది కాబట్టి సాధారణ రేఖాచిత్రం మీకు తెలిసిన ఈ శ్రేణిలో ఎలక్ట్రోడ్‌లు ఉన్నాయని మరియు ఒకటి ఇది మీ p ప్లస్ కాథోడ్ కాబట్టి ఇది pb o2 పూతతో pb ఉన్న pb కాథోడ్ ప్లేట్ ప్లేట్ మరియు ఇది ప్రాథమికంగా మీ pb యానోడ్ ప్లేట్ సరైనది మరియు మొత్తం మొత్తం మునిగిపోయింది సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం h2so4 లో h2so4 తో ముంచబడుతుంది ఇచ్చిన స్పెసిఫికేషన్‌తో సరే కాబట్టి ఇది స్టోరేజ్ బ్యాటరీ నెట్‌కి ఉదాహరణ, తదుపరి మేము డ్రై సెల్ డ్రై సెల్‌కి వస్తాము అది లేక్ లాన్స్ యొక్క డ్రై సెల్ లా క్లాన్స్ డ్రై సెల్ ఇది ఆహ్ లో ఉంది ఇది 1866 లో కనుగొనబడింది కాబట్టి ప్రాథమికంగా ఎలక్ట్రోడ్ ప్రతిచర్యలు యానోడ్‌లో ప్రతిచర్యలు ఇలా ఉంటాయి, మీకు జింక్ నుండి జింక్ టూ ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ ఒకే ఉంటుంది మరియు మీకు ఇత్తడి టోపీతో కార్బన్ క్యాథోడ్ ఉంది, మీరు బహుశా మార్కెట్‌లో చూసి ఉండవచ్చు, ఈ బ్యాటరీ డబుల్ అని మీకు తెలుసు. లేదా బ్యాటరీని మూడు రెట్లు పెంచండి కాబట్టి మీకు తెలిసిన జింక్ లేదా జింక్ కంటైనర్‌ని కలిగి ఉన్న సాంకేతికత ఇలా ఉంటుంది మరియు మీరు ఒక కవర్ వంటిది కలిగి ఉంటారు, ఆపై మీరు ఈ కార్బన్ ఎలక్ట్రోడ్‌ని కలిగి ఉంటారు మరియు దీని పైన ఒక మెటల్ క్యాప్ ఉంది, అది నన్ను కలుపుతుంది అంటే ఎలక్ట్రికల్ కనెక్షన్‌ని ఒకే చేస్తుంది కాబట్టి మీరు ఇక్కడ nh4cl పేస్ట్ కలిగి ఉన్నారు మరియు అక్కడ mno2 మాంగనీస్ డయాక్సైడ్ కూడా ఉంది కాబట్టి కార్బన్ క్యాథోడ్ క్యాథోడ్ రియాక్షన్ రెండు mn o టూ ప్లస్ టూ హెచ్ ప్లస్ అమ్మోనియం నుండి వస్తుంది అయాన్ ఒకే ప్లస్ రెండుసార్లు ఎలక్ట్రాన్ కాబట్టి mn టూ ఓ త్రీ ప్లస్ హెచ్ టూ ఒకే వస్తుంది కాబట్టి లేదా మీరు nh4 cl రూపంలో వ్రాస్తే లేదా nh4 ప్లస్ అని వ్రాస్తే, మీరు దీన్ని రీప్లేస్ చేస్తే ఇక్కడ లాగా nh3 అని వ్రాసి ఉండాలి. nh4 ప్లస్ ఆపై రెండు nh నాలుగు ప్లస్ అప్పుడు మీరు ప్లస్ రెండు nh మూడు OK వ్రాయవలసి ఉంటుంది కాబట్టి స్వీయ స్వీయ ఉత్సర్గ కారణంగా ఇది పరిమిత షెల్ఫ్ జీవితాన్ని కలిగి ఉంటుంది, ఎందుకంటే ఈ విద్యుత్ విడుదలయ్యే కొంత అంతర్గత నిరోధకతను కలిగి ఉంది కాబట్టి వోల్టేజ్ అనేది వోల్టేజ్. 1.5 వోల్ట్ మరియు సెల్ రియాక్ tion సెల్ ప్రతిచర్య మేము జింక్ జింక్ ప్లస్ 2 mn o2 ఘన ప్లస్ రెండు nh4 cl సజల మీరు జింక్ క్లోరైడ్ ప్లస్ mn2 o3 ఘన ప్లస్ రెండు nh3 ప్లస్ నీరు పొందే విధంగా వ్రాయవచ్చు లేదా అది క్రింది విధంగా కొనసాగవచ్చు లేదా నా ఉద్దేశ్యం అంతకు మించి ఇది జరగవచ్చు జింక్ సాలిడ్ ప్లస్ టూ ఎమ్నో టూ సాలిడ్ ప్లస్ టూ ఎన్‌హెచ్ ఫోర్ సిఎల్ ఈక్వల్స్ ప్లస్ టూ హెచ్ టూ లిక్విడ్ మీకు జింక్ క్లోరైడ్ ప్లస్ ఎమ్ఎన్ ఓహ్ హోల్ టు సాలిడ్ ప్లస్ టూ ఎన్‌హెచ్ 3 గ్యాస్‌ను అందజేస్తుంది కాబట్టి ఇది విలక్షణ ప్రతిచర్య మరియు ఇది మీకు తెలిసిన కొన్ని మెటీరియల్‌తో బయటి జాకెట్ ఇవ్వడం లాగా మార్కెట్ చేయబడింది, బహుశా కొంత ప్లాస్టిక్ లేదా ఇంకొన్ని మెటీరియల్ పేపర్ పేపర్ ప్యాకేజింగ్ ఉండవచ్చు కాబట్టి ఇది విద్యుత్ సెల్ అని పిలువబడే ఈ డ్రై సెల్ యొక్క పాత వెర్షన్ పురాతన వెర్షన్ ఇప్పుడు ఆల్కలీ సెల్ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ ఆల్కలీ సెల్ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ ఆల్కలీ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ లేదా లేదా ఈ రకమైన సెల్ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ ఈ ప్రాథమిక నిల్వ నిల్వ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ ఇది 1949లో కనుగొనబడింది, ఇది కోహ్ ఉపయోగించబడింది, కోహ్ ఉపయోగించబడింది ఈ

అమ్మోనియం క్లోరైడ్ స్థానంలో ఈ అమ్మోనియం క్లోరైడ్ స్థానంలో ఉంది, ఇది ప్రాథమికంగా ఈ జింక్ లోహానికి తినివేయు జింక్ మెటల్‌కు క్షీణిస్తుంది, ఇది జింక్ మెటల్‌కు క్షీణిస్తుంది, కాబట్టి ఇక్కడ ఏమి జరుగుతుందో మీరు కోహ్ మరియు జింక్ పౌడర్ జింక్ పౌడర్‌ని ఉపయోగిస్తారు మరియు ఇది అధిక ధరను పొందుతుంది. కరెంట్ అధిక కరెంట్ రేటింగ్‌ను పొందుతుంది మరియు వోల్టేజ్ వోల్టేజ్ దాదాపు 1.5 నుండి 1.65 వరకు ఉంటుంది మరియు నికర ప్రతిచర్య జింక్ ప్లస్ 2 mno2 కావచ్చు, అది మీకు జింక్ ఆక్సైడ్‌తో పాటు mn రెండు o త్రీని అందజేస్తుంది కాబట్టి ఇది ఉహ్ ఇది ఇదే ఈ లేక్ లాన్స్ సెల్ యొక్క ఆధునిక వెర్షన్ అయిన ఆల్కలీన్ సెల్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా ఈ డ్రై సెల్ మరియు ఈ డ్రై సెల్ మరియు ఇది లేదా ప్రైమరీ స్టోరేజ్ మరియు సెకండరీ స్టోరేజీకి సంబంధించి మా చర్చను పూర్తి చేస్తుందని మీకు తెలుసు. ప్రైమరీ లేదా సెకండరీ స్టోరేజీ గురించి చర్చ సరే కాబట్టి సంగ్రహించేటప్పుడు ఈ నిర్దిష్ట ఉపన్యాసంలో మనం నేర్చుకున్నది ప్రాథమిక వ్యత్యాసంతో మా చర్చను ప్రారంభించాము ఇ ఈ గాల్వానిక్ సెల్ సెల్ మరియు ఎలక్ట్రోలైటిక్ సెల్ మధ్య ఒక సందర్భంలో మేము దాని నుండి విద్యుత్తును పొందుతున్నాము, అంటే రసాయన శక్తి విద్యుత్ శక్తిగా మార్చబడింది, ఈ సందర్భంలో మీరు బయట నుండి విద్యుత్తును వర్తింపజేస్తారు, తద్వారా కొన్ని సందర్భాల్లో సహజ ప్రతిచర్య మీకు అవసరం కావచ్చు. సహజ ప్రతిచర్య అంతటా సహజ దిశను తిప్పికొట్టడానికి సరే కాబట్టి మీరు సరైన పద్ధతిలో కణాన్ని పక్షపాతం చేస్తే , ప్రతిచర్య యొక్క సహజ దిశ రివర్స్ అవుతుంది మరియు దాని ఫలితంగా విద్యుద్విశ్లేషణ జరగవచ్చని మీకు తెలుసు. విద్యుత్ విద్యుద్విశ్లేషణకు ఉదాహరణగా మేము ఈ కరిగిన ఉప్పు విద్యుద్విశ్లేషణ గురించి చర్చించాము లేదా వివిధ విద్యుద్విశ్లేషణల యొక్క ఈక్వాస్ ద్రావణం యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ గురించి చర్చించాము మరియు కామ్ అనేక పోటీ ప్రతిచర్యలు ఉంటే కూడా మేము చర్చించాము . మరియు అది సంభావ్యత యొక్క విలువ ద్వారా నిర్ణయించబడుతుంది, అది సంభావ్యత యొక్క విలువ అంటే సంభావ్యత యొక్క పరిమాణం మరియు కొంత ca లో కూడా ప్రక్రియ యొక్క గతిశాస్త్రం లేదా కొన్ని సందర్భాల్లో ప్రక్రియ యొక్క థర్మోడైనమిక్స్ కూడా ముఖ్యమైనవి అని మీకు తెలుసు, తరువాత మేము ఈ ఫారడే యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ నియమం గురించి మాట్లాడాము రెండు చట్టాలు ఉన్నాయి కాబట్టి మేము ఈ చట్టాలను చర్చించాము మరియు తరువాత మేము మాట్లాడాము ప్రైమరీ స్టోరేజీకి ఉదాహరణగా ఈ ప్రైమరీ స్టోరేజ్ మరియు సెకండరీ స్టోరేజ్ గురించి మేము దీని గురించి మాట్లాడుకున్నాము ఈ లేక్ లాన్స్ సెల్ మరియు లెడ్ యాసిడ్ సెల్ సెకండరీ స్టోరేజీకి ఉదాహరణగా ఆహ్ ఇది పూర్తయింది ఆహ్ అంటే ఈరోజు ఉహ్ చర్చ మీకు తెలిసిన ఎలక్ట్రోకెమిస్ట్రీ గురించి మరుసటి రోజు నా ఉద్దేశ్యం తదుపరి తరగతి ఈ ఫ్యూయల్ సెల్‌ను తీసుకుంటుంది, అది ఒక ముఖ్యమైన ముఖ్యమైన భావన కాబట్టి మేము ఇంధన సెల్ యొక్క ప్రాథమిక ఆలోచనను తీసివేస్తాము, ఆపై మేము ఈ మరొక ముఖ్యమైన సమస్యకు వెళ్తాము, దీనిని తుప్పు అని పిలుస్తారు. అప్పుడు ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK