హలో విద్యార్థులు గత ఉపన్యాసంలో నేను అయానిక్ సమతుల్యత గురించి చర్చిస్తున్నాను , అయానిక్ సమతుల్యత అయానిక్ సమతౌల్యం అయానిక్ రియాక్షన్ అయానిక్ రియాక్షన్‌తో వ్యవహరిస్తుందని మనకు తెలుసు మరియు మనం అయానిక్ ప్రతిచర్యను చర్చించినప్పుడు మాత్రమే తిరిగి మార్చగలము సమతౌల్యం ఉదాహరణకు
ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క విచ్ఛేదనం యొక్క విచ్ఛేదనం కాబట్టి మీరు నీటిలో ఉంచినప్పుడు ఇది ch3cooh, ఇది మీకు అసిటేట్ ఇనుము మరియు h ప్లస్ అయాన్‌ను అందించడానికి విడదీస్తుంది కాబట్టి ప్రతిచర్య అయాన్లను కలిగి ఉంటుంది, మొదటి విషయం ప్రతిచర్య అయాన్లను కలిగి ఉంటుంది మరియు రెండవది సమతౌల్యం ఉంటుంది.

మీ అన్‌సోసియేటెడ్ జాతులు మరియు విడదీయబడిన అయాన్ల మధ్య సమతౌల్యం ఉంది, ఈ సందర్భంలో మాత్రమే మనం సమతౌల్య భావనను అన్వయించగలము కాబట్టి మనం ఎసిటిక్ యాసిడ్ ద్రావణానికి సమతౌల్య భావనను వర్తింపజేసినప్పుడు మీ సమతౌల్యం కోసం మేము వ్రాసిన విధానాన్ని వ్రాయవచ్చు.
ఉత్పత్తి ఉత్పత్తులకు సమానమైన ప్రతిచర్య సమతౌల్య స్థిరాంకం కాబట్టి ఇది అయాన్ల గుణకారం ఉత్పత్తి వైపు రియాక్టర్ ఏకాగ్రతతో విభజించబడింది కాబట్టి మొదటి విషయం అయాన్లు మరియు నేను గత ఉపన్యాసంలో చర్చించినది అయాన్లు ఎలక్ట్రోలైట్స్ ద్వారా ఉత్పన్నమవుతాయి కాబట్టి మీరు సజల ద్రావణంలో ఎలక్ట్రోలైట్‌లను ఉంచినప్పుడు ఎలక్ట్రోలైట్‌లు ఉత్పత్తి అవుతాయి సాధారణంగా మేము మూడు రకాల ఎలక్ట్రోలైట్‌లను చర్చిస్తాము.
యాసిడ్ మరొకటి బేస్ మరియు తరువాత ఉప్పు ఇప్పుడు పరిష్కరించండి రెండవ భాగం రివర్సిబుల్ రివర్సిబుల్ కాదు అన్ని అయానిక్ ప్రతిచర్యలు రివర్సిబుల్ కాదు అన్ని అయానిక్ ప్రతిచర్యలు రివర్సిబుల్ కాదు చాలా వాటిని తిరిగి మార్చలేము ఉదాహరణకు మీ డిస్సోసియేషన్ ఆఫ్ స్ట్రాంగ్ యాసిడ్ ఒక బలమైన ఆమ్లం ఉదాహరణకు s ఇక్కడ ఇది పూర్తిగా విడదీస్తుంది అంటే మీకు s ప్లస్ n మరియు cl మైనస్ i ఇవ్వడం దాదాపుగా కొలుకోలేనిది కాబట్టి ప్రతిచర్యలు రివర్సిబుల్ కానప్పుడు లేదా ప్రతిచర్యలు తిరిగి పొందలేనప్పుడు మనం ఇక్కడ సమతౌల్య భావనను వర్తింపజేయలేము అదేవిధంగా బలమైన స్థావరాల విచ్ఛేదనం గురించి ఆలోచించవచ్చు బలమైన స్థావరాలు ఉదాహరణకు nah సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు మీరు చాలు సజల ద్రావణంలో ఇది na ప్లస్ సజల ప్లస్ cl మైనస్ xని ఇస్తుంది మరియు చివరిది కరిగే లవణాలు కరిగే ఉప్పు యొక్క విచ్ఛేదనం యొక్క మీ విచ్ఛేదనం, ఉదాహరణకు ns ఇక్కడ ఇది కూడా తిరిగి పొందలేనిది, ఇది మీకు na ప్లస్ సమానం ప్లస్ క్లోరైడ్ అయాన్‌ను అందిస్తుంది కాబట్టి బలమైన ఆమ్లాల విచ్ఛేదనం బలమైన స్థావరాలు లేదా కరిగే లవణాలు కోలుకోలేనివి మరియు మేము ఇప్పుడు సమతౌల్య భావనను వర్తింపజేయలేము, ఇక్కడ మేము దరఖాస్తు చేసుకోగలము, vkc యొక్క విచ్ఛేదనం కోసం మేము దరఖాస్తు చేసుకోవచ్చు, ఉదాహరణకు మీ ఎసిటిక్ యాసిడ్ కాబట్టి ఇది మీకు ch త్రీ కో మైనస్ సజల ప్లస్ h ప్లస్‌ని అందించడానికి విరిగిపోతుంది.
సజల ఇనుము కాబట్టి ఇది మీ రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ మరియు మేము ఇక్కడ సమతౌల్య స్థిరాంకాన్ని వర్తింపజేస్తాము,

ఈ ప్రతిచర్య కోసం మేము సమతౌల్య స్థిరాంకాన్ని వ్రాస్తున్నాము, దీనిని యాసిడ్ డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం యాసిడ్ డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం అని పిలుస్తారు మరియు ఇది ఎసిటిక్ యాసిడ్ ద్వారా h ప్లస్‌లో మీ cs మూడు కో మైనస్‌కు సమానంగా ఉంటుంది.

ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క గాఢత అదేవిధంగా మనకు బలహీనమైన స్థావరాల యొక్క విచ్ఛేదనం ఉంది ఉదాహరణకు బలహీనమైన స్థావరాలు మీరు నీటిలో అమ్మోనియా ఘనపదార్థాలను కలిగి ఉంటారు, అది మీకు nh నాలుగు ప్లస్ సజల ప్లస్ OS మైనస్ ఈక్విల్‌లను ఇస్తుంది , ఆపై మళ్లీ మేము ఇక్కడ k అని వ్రాయవచ్చు, ఇది వేస్ట్ డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం అని మీరు చెప్పవచ్చు మరియు ఇది అమ్మోనియం ప్లస్ h మైనస్ ఫిన్స్ త్రీకి సమానం కాబట్టి ఇది మేము సమతౌల్య భావనను అన్వయించగల విధానము మూడవ విషయము ఉదాహరణ పొదుపుగా
కరిగే మట్టిలో కరిగే ద్రావకం యొక్క మీ ద్రావణీయత ఉదాహరణకు ag ఇక్కడ ఉంది , ecl మీకు ag ప్లస్ cn మైనస్ ఇస్తుంది కాబట్టి ఇది సజలమైనది ఇది
సజల రూపం ఈ మూడు రకాలు మేము ఉదాహరణకు అగ్నో త్రీని తీసుకుంటే అది రివర్సిబుల్ కాదు, ఎందుకంటే ఇది కరిగే ఉప్పు మరియు ఇది మీకు ag ప్లస్ సజల మరియు మూడు మైనస్‌లను ఇస్తుంది, అలాగే ఇది పూర్తిగా విడదీస్తుంది, ఇది పూర్తిగా విడదీయబడుతుంది మరియు మీకు వెండి మరియు సజలాన్ని ఇస్తుంది ప్లస్ త్రీ మైనస్ ఎల్ ప్లస్ లేదు , అయితే నేను మరొక సాల్వ్ agcl తీసుకుంటే ఇది చాలా తక్కువగా కరిగే ఉప్పు మరియు ఇది మీకు ag ప్లస్ సజల ప్లస్‌ని ఇస్తుంది cl మైనస్ x కాబట్టి తక్కువ మొత్తంలో agcl మాత్రమే పరిష్కారానికి వెళుతుంది, అక్కడ దాదాపు అన్ని agno3 పరిష్కారానికి వెళుతుంది కాబట్టి ఇప్పుడు అయాన్లు ఎలా ఉత్పన్నమవుతాయో మరియు మనం సమతౌల్య భావనను ఎప్పుడు వర్తింపజేయగలమో మాకు తెలుసు కాబట్టి మేము
వెళ్లి మీ డిగ్రీని చర్చిద్దాం.
డిస్సోసియేషన్ డిసోసియేషన్ డిగ్రీ అనేది
మేము అయానిక్ సమతౌల్యం యొక్క ప్రశ్నలతో వ్యవహరిస్తున్నప్పుడు మీరు తరచుగా చూసే పదం, కాబట్టి డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ అనేది
మీ యాసిడ్ బేస్ లేదా సాల్ట్ బేస్ లేదా అయానిక్ రూపంలో ఉన్న ఉప్పు యొక్క మోల్స్ యొక్క మోల్స్.
యాసిడ్ ఆధారిత సాల్ట్ బేస్ యొక్క మోల్‌కి అయానిక్ రూపం అయానిక్ రూపం కూడా ఉదాహరణకు నేను ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క ఒక మోల్ ఎసిటిక్ యాసిడ్ తీసుకుని, నేను నీటిలో ఉంచితే అది మీకు ch3co మైనస్ ప్లస్ h ప్లస్

సజలాన్ని ఇస్తుంది కాబట్టి నేను 1 0తో ప్రారంభించాను 0 కొన్ని పుట్టుమచ్చలు సజల రూపంలో వెళ్తాయి, మోల్‌లోని మోల్ మొత్తాన్ని అయానిక్ రూపంలోకి వెళ్లేటటువంటి మొత్తాన్ని మీ డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ అంటారు, ఉదాహరణకు ఎసిటిక్ యాసిడ్ ఆల్ఫా మోల్ మీ అయోనికి వెళితే.

c రూపం అంటే అసిటేట్ అయాన్ యొక్క ఆల్ఫా మోల్ ఏర్పడుతుంది మరియు h ప్లస్ యొక్క ఆల్ఫా మోల్ ఏర్పడుతుంది మరియు మనకు మిగిలి ఉన్నది ఒక మైనస్ ఆల్ఫా కాబట్టి ఎసిటిక్ ఆమ్లం యొక్క ఆల్ఫా మోల్ అయానిక్ రూపానికి పోయింది మరియు ఇక్కడ మిగిలి ఉన్నది ఒక మైనస్ ఆల్ఫా మరియు ఉత్పత్తి చేయబడిన అయాన్లు అసిటేట్ అయాన్ యొక్క ఆల్ఫా మోల్ మరియు h ప్లస్ ఐరన్ యొక్క ఆల్ఫా మోల్ కాబట్టి ఇది డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ ఇక్కడ ఆల్ఫా అనేది డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ, ఎందుకంటే మొత్తం ఒక మోల్ ఎసిటిక్ యాసిడ్‌లో ఆల్ఫా మోల్ ద్రావణానికి వెళ్ళింది.

కాబట్టి నేను ch త్రీ కో మైనస్ ప్లస్ h ప్లస్ నేను c జీరో జీరోతో ప్రారంభించిన మరొక ఏకాగ్రత ch త్రీ కోను తీసుకున్నానని అనుకుందాం, అప్పుడు ఆల్ఫా అనేది ch3cooh యాసిడ్ లేదా ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క మోల్‌కు అయానిక్ రూపంలోకి వెళ్లిన మీ మొత్తం ch3cooh అని మాకు తెలుసు.

ఆల్ఫా అనేది అసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క మొత్తం మోల్‌కు మీ మోల్ సంఖ్య కాబట్టి మీకు సి ఆల్ఫా ఉంది కాబట్టి ఎసిటిక్ యాసిడ్‌ని వాడతారు సరే కాబట్టి మనం మిగిలిన ఎసిటిక్ యాసిడ్‌ను సి మైనస్ సి ఆల్ఫా అని వ్రాయవచ్చు, కాబట్టి మనం ఆల్ఫా నుండి గుణించిన దాన్ని ఒక పుట్టుమచ్చకు ఉంటుంది మరియు మా వద్ద ఎసిటిక్ యాసిడ్ మోల్స్ యొక్క సి సంఖ్య ఉంది కాబట్టి ఒక మోల్ మీకు మీ అయాన్ల యొక్క ఆల్ఫా మోల్‌ను ఇస్తే c మోల్ ఇనుము యొక్క సి ఆల్ఫా మోల్‌ను ఇస్తుంది కాబట్టి cc మైనస్ ఇ మైనస్ సి ఆల్ఫా మరియు ఇక్కడ మీరు సి ఆల్ఫా సి ఆల్ఫాను ఉత్పత్తి చేస్తారు మరియు వ్రాయడానికి మరొక మార్గం c వన్ మైనస్ ఆల్ఫా సి ఆల్ఫా సి ఆల్ఫా ఇప్పుడు మేము మీ ప్రారంభ ఏకాగ్రత మరియు డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ పరంగా ka అని వ్రాయవచ్చు, ఇది ఆల్ఫా, కాబట్టి ఇది అసిటేట్ అయాన్ అని h ప్లస్ మీ ch త్రీతో విభజించబడిందని ఎలా వ్రాస్తాము cooh మరియు ఇది c ఆల్ఫాను c ఆల్ఫాగా c వన్ మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగించబడింది కాబట్టి మేము మీ ఆల్ఫా పరంగా kaని వ్యక్తపరచగలము, ఇది అసిడిటీ ప్రాతిపదికన డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీని కలిగి ఉంటుంది, కాబట్టి ఈ సమీకరణం ch త్రీ కోహ్ మీకు ch త్రీ కూ మైనస్ ఇస్తూ మళ్లీ వ్రాద్దాం ప్లస్ h ప్లస్ మీకు సి వన్ మైనస్ ఆల్ఫా మిగిలి ఉంది మరియు ఇక్కడ మీరు సి ఆల్ఫా సి ఆల్ఫాను పొందుతారు కాబట్టి కా మీ సి ఆల్ఫాతో సి ఆల్ఫాలో సి వన్ మైనస్ ఆల్ఫాతో సమానం మరియు ఇది సి వన్ మైనస్ ఆల్ఫాతో ca స్క్వేర్ ఆల్ఫా ఎస్ స్క్వేర్ ఇది ఒక ver కాబట్టి y బలహీనమైన ఆమ్లం ఒకటి ఆల్ఫా కంటే చాలా ఎక్కువ కాబట్టి ఒక మైనస్ ఆల్ఫా అంటే ఒక మైనస్ ఆల్ఫా అంటే దాదాపు ఒకదానికి సమానం కాబట్టి ka అనేది ca స్క్వేర్ ఆల్ఫా s స్క్వేర్‌తో c వన్ మైనస్ ఆల్ఫా ఒకటి కాబట్టి c రద్దు చేయబడుతుంది సి ఆల్ఫా స్క్వేర్ సి ఆల్ఫా స్క్వేర్ కాబట్టి కా అనేది సి ఆల్ఫా స్క్వేర్‌తో సమానం, కాబట్టి నాకు ఆల్ఫా తెలిస్తే నేను కాను లెక్కించగలను మరియు అదే విధంగా కైకి ఆల్ఫాను లెక్కించగలను ఆల్ఫా ఆల్ఫా ఎలా ఉంటుందో ఆల్ఫా ఆల్ఫా కేవలం సితో సితో కా అని మనం ఆల్ఫా సి గుర్తుంచుకోవాలి h ప్లస్ అయాన్‌కి సమానం మరియు కనుక మనకు ka అని తెలిస్తే h ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రతను కూడా లెక్కించవచ్చు మరియు అది కేవలం c గా ఆల్ఫా లేదా c లోకి h ప్లస్ అయితే c ఆల్ఫా cని ఆల్ఫా నుండి ka ద్వారా c అని కనుక మీరు kని c లోకి మార్చవచ్చు.

నాకు ఆల్ఫా తెలిస్తే, నేను కాను లెక్కించగలను , మనకు కా తెలిస్తే, మనం ఆల్ఫాను లెక్కించవచ్చు మరియు ద్రావణంలో అయాన్ల సాంద్రతను కూడా లెక్కించవచ్చు, ఉదాహరణకు ఈ సందర్భంలో h ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రత ఎలా ఉంటుందో నేను మీకు చూపించాను.

ఇప్పుడు మనం కూడా అదే విధంగా లెక్కించవచ్చు మీ బలహీనమైన స్థావరానికి మరొక ఉదాహరణను తీసుకోండి ఉదాహరణకు మనం అమ్మోనియా ద్రావణం nh నాలుగు ప్లస్ సజల ప్లస్ ఓహ్ మైనస్ x ప్లస్ కాబట్టి kb సమానం ఇక్కడ మేము c వన్ మైనస్ ఆల్ఫా అని వ్రాయవచ్చు ఇది దాదాపు స్థిరంగా ఉంటుంది c ఆల్ఫా c ఆల్ఫా కాబట్టి c ఆల్ఫా లోకి c ఆల్ఫాను c వన్ మైనస్ ఆల్ఫాతో విభజించి, అది బలహీనమైన ఆధారం కనుక మనం కేవలం c స్క్వేర్ ఆల్ఫా స్క్వేర్‌ని c లేదా c ఆల్ఫా స్క్వేర్‌తో వ్రాయవచ్చు కాబట్టి ఆల్ఫా రూట్ కింద c ద్వారా kbkbకి సమానం మరియు ఇప్పుడు మీరు ఓహ్ మైనస్ అంటే ఓహ్ మైనస్ అని చూస్తారు c ఆల్ఫాకు సమానం కాబట్టి మీరు kbని cలోకి కలిగి ఉంటారు కాబట్టి మీరు kb విలువ తెలిస్తే మీరు ఓహ్ మైనస్ ఏకాగ్రతను లెక్కించవచ్చు, మీకు kb విలువ తెలిస్తే, ఇప్పుడు ఉప్పు జలవిశ్లేషణ గురించి మీ చర్చ గురించి చర్చిద్దాం, దాని గురించి చర్చిద్దాం.

నీటి డిస్సోసియేషన్ గురించి

నీరు కూడా బలహీనమైన ఎలక్ట్రోలైట్ మరియు ఇది మీకు h ప్లస్ వాయిస్ మైనస్ అనే ద్రావణంలో ఇస్తుంది i మీరు s two o ప్లస్ s two o అని కూడా వ్రాయవచ్చు మీకు s three o ప్లస్ h minus n సరే కాబట్టి k సమానం మేము ఈక్విని దరఖాస్తు చేసుకోవచ్చు లైబ్రియం కాన్సెప్ట్ k సమానం s మూడు o ప్లస్‌కి ఓహ్ మైనస్‌కి s two y స్క్వేర్‌తో భాగించబడుతుంది ఇది స్థిరం కాబట్టి kని s two y స్క్వేర్‌కి మనం kw అని కూడా పిలుస్తారు మరియు ఇది s మూడు o ప్లస్‌కి h మైనస్‌కి సమానం మూడు o ప్లస్ ఇన్ yh మైనస్ r కాబట్టి kw సమానం s మూడు o ప్లస్ లోకి s మూడు o ప్లస్ h మైనస్ సైన్ ఏకాగ్రత మరియు ఇది పవర్ మైనస్ పద్నాలుగు ఒకటి నుండి పదికి పవర్ మైనస్ పద్నాలుగు మీ మోల్ స్క్వేర్ dm మైనస్ కు సమానం 6 మరియు 8 ఆహ్ ఇది 300 కెల్విన్ 298 కెల్విన్ వద్ద ఉంది ప్రాథమికంగా స్వచ్ఛమైన నీటి కోసం స్వచ్ఛమైన నీరు కాబట్టి kw విలువను అయానిక్ ఉత్పత్తి అని కూడా అంటారు మరియు ఉత్పత్తి విలువ 1 నుండి పది నుండి పవర్ మైనస్ పద్నాలుగు మోల్ స్క్వేర్ పర్ డిఎమ్ ఆరుకి మూడు వందల వరకు ఉంటుంది.

లేదా రెండు తొంబై ఎనిమిది కెల్విన్ స్వచ్ఛమైన నీటి కోసం రెండు తొంబై ఎనిమిది కెల్విన్‌లు వ్రాస్తాం ఇప్పుడు నేను 10 పవర్ మైనస్ 2 మోలార్ ఎస్ఎల్ఎల్‌కి PHను లెక్కించవలసి వస్తే ph యొక్క సాధారణ ఉదాహరణను తీసుకుందాం కాబట్టి ముందుగా మనం h ప్లస్ అయాన్ తెలుసుకోవాలి.

మీ h నుండి ఏకాగ్రత ప్లస్ అయాన్ ph మీ మైనస్ లాగ్ h ప్లస్ h ప్లస్ కాబట్టి s ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రత అంటే ఏమిటి కాబట్టి h ప్లస్ scl నుండి రావచ్చు మరియు sc అనేది బలమైన ఆమ్లం అని మాకు తెలుసు కాబట్టి మీరు 10 నుండి పవర్ మైనస్‌తో ప్రారంభించినట్లయితే అది పూర్తిగా విడదీస్తుంది 2 మోలార్ 10 నుండి పవర్ మైనస్ 2 మోలార్ s ప్లస్ అయాన్‌ను scl నుండి పొందుతుంది, మనం
s 2 నుండి s ప్లస్‌ని కూడా పొందవచ్చు, అయితే ఇది రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ మరియు పొందిన h ప్లస్ మొత్తం తక్కువగా ఉంటుంది, ఇది 10 నుండి 10 వరకు ఉంటుంది.
పవర్ మైనస్ 7 ఖచ్చితంగా ఇది మీ సాధారణ ఐరన్ ప్రభావంపై ఆధారపడి ఉంటుంది, ఇది scl యొక్క పవర్ మైనస్ ఏడు ఇంపెడెన్స్‌కి సరిగ్గా పదికి సమానం కాదు సరే, ఇది సాధారణ అయాన్ ప్రభావం కారణంగా పవర్ మైనస్ 7కి పది కంటే తక్కువగా ఉంటుంది, ఇది నేను వివరిస్తాను మీరు తర్వాత 10 నుండి పవర్ మైనస్ 7 మరియు 10 నుండి పవర్ మైనస్ 2 వరకు ఈ ఏకాగ్రత 10 నుండి పవర్ మైనస్ 2 మోలార్‌తో పోల్చితే చాలా తక్కువగా ఉంటుంది మరియు అందువల్ల ద్రావణంలో దాదాపు అన్ని h ప్లస్ scl ద్వారా అందించబడుతుంది మరియు తద్వారా h ప్లస్ మరియు ఏకాగ్రత పది ఉంటుంది పవర్ మైనస్ రెండు నుండి పది నుండి పవర్ మైనస్ రెండు మరియు ph కేవలం మైనస్ లాగ్ h ప్లస్‌కి సమానంగా ఉంటుంది, ఇది పవర్ మైనస్ 2కి మైనస్ లాగ్ 10 మరియు అది 2కి సమానం.
కాబట్టి 10 పవర్ మైనస్ 2 మోలార్ scl రెండు ఉంటుంది
కానీ ఇప్పుడు మనం పవర్ మైనస్ 8 మోలార్ స్కేల్‌కు 10 యొక్క మరొక ఉదాహరణ తీసుకుందాం , ఈ సందర్భంలో మళ్లీ ఏమి జరుగుతుందో scl పూర్తిగా విడదీస్తుంది మరియు మీరు 10 నుండి పవర్ మైనస్ 8 మోలార్‌తో ప్రారంభించినట్లయితే మీకు లభిస్తుంది.
10 పవర్ మైనస్ 8 8 మోలార్ హెచ్ ప్లస్ మోలార్ హెచ్ ప్లస్ అయితే ఇక్కడ మేము s two s two యొక్క డిస్సోసియేషన్‌ను విస్మరించలేము
ఎందుకంటే s two o will now ఇది దాదాపు మైనస్ ఏడు ఇప్పుడు మీ 10 తో పోలిస్తే ఇప్పుడు చిన్నది కాదు లేదా నిర్లక్ష్యం చేయవచ్చు పవర్ మైనస్ 8 మోలార్ పవర్ మైనస్ 7 నుండి పవర్ మైనస్ 8 మోలార్ కంటే 10 కంటే ఎక్కువ వచ్చింది కాబట్టి ఈ సందర్భంలో s 2 o
h ప్లస్ యొక్క ph లేదా h2o సహకారంతో s నుండి o వరకు ఉపేక్షించబడదు.
మేము తప్పనిసరిగా scl నుండి h ప్లస్ మరియు s2o మీరు నుండి h ప్లస్‌ని జోడించాలి ఇక్కడ s యొక్క ఖచ్చితమైన మొత్తానికి దీన్ని జోడించాలి లేదా h ప్లస్ r యొక్క ఖచ్చితమైన మొత్తానికి h ప్లస్ r జోడించాలి , మేము s two oని నిర్లక్ష్యం చేసామా అని మీరు చూస్తారు, అప్పుడు పవర్ మైనస్ ఎనిమిది మోలార్‌కు ప్లస్ మరియు పది మరియు మనం ph ని గణిస్తే ఇది ఎనిమిదికి సమానం అవుతుంది అది ఎనిమిదికి సమానం అవుతుంది ఇది సరికాదు ఇది సరికాదు ph అనేది ఎనిమిదికి సమానం సరైనది కాదు కాబట్టి ఆమ్ల ఆమ్ల ద్రావణం యొక్క ph ఎప్పటికీ ఏడు కంటే ఎక్కువగా ఉండదు
కాబట్టి మనం ఎలా చేయగలం h ప్లస్ అయాన్ స్థిరాంకాలను గణించండి కాబట్టి h ప్లస్ అయాన్ పవర్ మైనస్ 7 ప్లస్ 10 పవర్ మైనస్ 8 కి దాదాపు 10 పవర్ మైనస్ 7 1 ప్లస్ 0.
1 కి సమానంగా ఉంటుంది, ఆపై మీరు మైనస్ లాగ్ h ఉపయోగించి phని లెక్కించవచ్చు అదనంగా ఇది దాదాపు 6. 9 ఏదో ఉంటుంది కాబట్టి మీరు గుర్తుంచుకోవాలి కాబట్టి h ప్లస్ అయాన్‌ను మాత్రమే నిర్లక్ష్యం చేయవచ్చని గుర్తుంచుకోవాలి h ప్లస్ నీటి నుండి ఇనుమును మాత్రమే విస్మరించవచ్చు , అది మీ ఆమ్లం లేదా బేస్ యొక్క సాంద్రత ఇప్పుడు పవర్ మైనస్ 7 మోలార్‌కు 10 కంటే ఎక్కువగా ఉన్నప్పుడు మాత్రమే విస్మరించబడుతుంది.
ఉదాహరణకు పాలీ ప్రొటెక్షన్‌ని తీసుకుందాం es రెండు కాబట్టి నాలుగు లు రెండు కాబట్టి నాలుగు ఇప్పుడు ఈ పాలీప్రొటిక్ యాసిడ్ మొదటి దశ చాలా ఉంటుంది కాబట్టి మొదటి డిస్సోసియేషన్ దాదాపుగా కోలుకోలేనిది దాదాపు కోలుకోలేని rk విలువ మీ పెద్దది చాలా పెద్దది అయితే రెండవది కోలుకోలేనిది కొంత కోలుకోలేనిది కావచ్చు
అది దాని కంటే తక్కువ విడదీయవచ్చు మొదటిది మొదటిదాని కంటే తక్కువ కాబట్టి కా 1 దీనిని కా 1 అంటారు, ఇది మొదటి విచ్ఛేదం మరియు రెండవ అనుబంధం అయిన అకా 2 ఉంది కాబట్టి కా 2 ఎల్లప్పుడూ చాలా సరళంగా ఉండే దాని కంటే తక్కువగా ఉంటుంది, ముందుగా మీరు h ప్లస్‌ని తొలగిస్తున్నారు తటస్థ జాతుల నుండి ఈ హెచ్ ప్లస్ అయాన్ నుండి ఇనుము , రెండవ సందర్భంలో మీరు ప్రతికూల జాతుల నుండి హెచ్ ప్లస్ ఐరన్‌ను తీసివేయడానికి ప్రయత్నిస్తున్నప్పుడు ప్రతికూల జాతుల నుండి సానుకూల అయాన్‌ను తీసివేయడం నిజంగా కఠినమైనది కాబట్టి అంత సులభమైన ప్రక్రియ కాదు మరియు కా టూ జరగబోతోంది.
చిన్నగా ఉండండి కాబట్టి మేము బలమైన ఆమ్లం బలమైన బేస్ గురించి చర్చించాము, మీ కరిగే ఉప్పు బలహీనమైన ఆమ్లం బలహీనమైన బేస్ ఇప్పుడు మేము ఉప్పు కోసం వెళ్లాము సరే, వాటి ఉప్పు రెండు రకాలుగా ఉంటుందని నేను మీకు చెప్పాను కరిగేది కరగనిది లేదా మేము చెప్పగలం పొదుపుగా కరిగే పొదుపుగా కరిగే కరిగే కరిగే ద్రావణం పూర్తిగా ద్రావణంలో పూర్తిగా ద్రావణానికి వెళుతుంది, అది ద్రావణంలోకి వెళ్లి పూర్తిగా విడదీయబడుతుంది.
నీటిలో వేస్తే మీకు ag ప్లస్ సజల మరియు మూడు మైనస్ సమానం లేదు మరియు ఇది తిరుగులేని ప్రతిచర్య అని అర్థం, ఇది gno3 పూర్తిగా కరుగుతుంది, ఇది ద్రావణంలో ఉంటుంది మరియు మీకు అయాన్లను ఇస్తుంది , అయితే

మీరు agcl తీసుకుంటే అది జరుగుతుంది ద్రావణంలోకి వెళ్లకుండా కేవలం ఒక చిన్న భాగం మాత్రమే ద్రావణానికి వెళుతుంది మరియు దాని ఆధారంగా మేము మొదట కరిగే లవణాలను చర్చిస్తాను కాబట్టి కరిగే
కరిగే జలవిశ్లేషణ యొక్క జలవిశ్లేషణ నాలుగు రకాలను మేము ముందుగా పరిగణించబోతున్నాము బలమైన ఆమ్లం యొక్క మీ ఉప్పు మరియు బలహీన ఆమ్లం యొక్క బలమైన బేస్ రెండవ ఉప్పు మరియు మొదటి సందర్భంలో బలమైన బేస్ మీరు ఉదాహరణ nacl తీసుకుంటారు రెండవ సందర్భంలో మేము ch త్రీ కూనా కాబట్టి సోడియం ఉప్పును తీసుకుంటాము కాబట్టి ఇది బలమైన ఆధారం మరియు avkc ఇప్పుడు మీ బలమైన ఆమ్లం మరియు బలహీనమైన బేస్ బలహీనమైన బేస్ యొక్క మూడవ కేస్ డిస్కస్ సాల్ట్ ఉంది మరియు నాల్గవది
ఆహ్ బలహీనమైన ఆమ్లం యొక్క ఉప్పు ఉప్పు గురించి చర్చించవచ్చు, క్షమించండి బలహీనం యాసిడ్ మరియు దీనితో ఇక్కడ ఉదాహరణ ఇక్కడ మీ ah శక్తి శక్తి మరియు నాలుగు cl ఉంది కాబట్టి ఇది scl యొక్క ఉప్పు, ఇది బలమైన ఆమ్లం మరియు అమ్మోనియా ద్రావణం, ఇది బలహీనమైన బేస్ మరియు చివరగా ఇది మీ సోడియం ఆమ్లం అమ్మోనియం అసిటేట్ కాబట్టి ఇది బలహీనమైన ఆమ్లం ఈ రెండింటిలో మీ బలహీనమైన బేస్ ఉప్పు కాబట్టి ముందుగా మీ బలమైన ఆమ్లం యొక్క ఉప్పు బలమైన ఆమ్లం మరియు బలమైన బేస్ గురించి చర్చిద్దాం మరియు మేము కూడా మొదట చర్చిస్తాము, వారు ఎలా ప్రవర్తిస్తారో చర్చిస్తాము మరియు ఆ తర్వాత ఏమి జరుగుతుందో చర్చిద్దాం మన దగ్గర బలమైన ఆమ్లం మరియు బలమైన బేస్ ఉంటే ద్రావణం యొక్క ph అంటే మొదటి విషయం మీది ఇది మీ ఉప్పు, ఇది బలమైన బేస్ సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ యొక్క ఉప్పు మరియు బలమైన ఆమ్లం మీ హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం అని మాకు తెలుసు.

ఇది బలమైన ఎలక్ట్రోలైట్ అన్ని కరిగే లవణాలు బలమైన ఎలక్ట్రోలైట్ కాబట్టి మనం కేవలం na ప్లస్ ప్లస్ cl మైనస్ అని వ్రాయవచ్చు మరియు ఇప్పుడు నీటిలో na ప్లస్ నీటి సమక్షంలో ఎలా ప్రవర్తిస్తుందో అది కేవలం హైడ్రేటెడ్ na ప్లస్ సజల మరియు cl మైనస్ మళ్లీ s రెండు ocl మైనస్ x అవుతుంది ప్లస్ కాబట్టి ఈ ద్రావణంలో హెచ్ ప్లస్ అయాన్ వచ్చేది నీటి నుండి వస్తుంది మరియు 298 k వద్ద
aw అనేది పవర్ మైనస్ పద్నాలుగు మోల్ స్క్వేర్ dm మైనస్ సిక్స్ మైనస్ కు సమానం అని మాకు తెలుసు కాబట్టి మీ h ప్లస్ ఐరన్ లేదా ఓహ్ మైనస్ ఐరన్ అవుతుంది సమానంగా ఉండండి మరియు kw అనేది h ప్లస్ ఓహ్ మైనస్ s స్క్వేర్‌లోకి అని మనకు తెలుసు కాబట్టి అది కేవలం h ప్లస్ స్క్వేర్ అని వ్రాయవచ్చు కాబట్టి s ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రత పవర్ మైనస్ 7 మోలార్‌కు ఒకదానికి సమానంగా ఉంటుంది కాబట్టి అది రూట్ kw కింద ఉంటుంది
మరియు కాబట్టి ph మీ సరళతగా ఉంటుంది, కాబట్టి బలమైన నేల యొక్క ఏదైనా సజల ద్రావణం కోసం బలమైన ఆమ్లం యొక్క బలమైన ఉప్పు మరియు బలమైన వ్యర్థం ph ఇప్పుడు సురక్షితంగా ఉంటుంది, ఇప్పుడు v కేసుల రెండవ కేసు ఉప్పును మరియు ఉదాహరణకు సోడియం అసిటేట్ పచ్చికను తీసుకోండి.

ఐయం అసిటేట్ కాబట్టి సోడియం అసిటేట్ అసిటిక్ ఆమ్లం యొక్క ఉప్పు, ఇది బలహీనమైన ఆమ్లం మరియు సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ బలమైన బేస్ మరియు ఇది కరిగే ఉప్పు అని నేను మీకు చెప్పాను కాబట్టి ఇది పూర్తిగా నీటిలో కలిసిపోతుంది కాబట్టి ch త్రీ కో మైనస్ ప్లస్ n ప్లస్ ఇప్పుడు సజల ద్రావణంలోని ద్రావణంలో అయాన్ల ప్రవర్తన గురించి నేను మీకు చివరిసారి చెప్పినట్లు మీకు గుర్తుంటే, na ప్లస్ నీటిలో ఉన్నప్పుడు ఏమి జరుగుతుందో గుర్తుంచుకోండి, అది మీకు na ప్లస్ సమానం nm ప్లస్ ch త్రీ కో గురించి ఏమి ఇస్తుంది మైనస్ ఈ అయాన్ కేవలం హైడ్రేట్ అవ్వదు కానీ అది మీకు ఎసిటిక్ యాసిడ్ ప్లస్ ఓహ్ మైనస్ అయాన్ గాఢతను ఇస్తుంది మరియు చాలా సందర్భాలలో మీరు పొందబోయే ఓహ్ మైనస్ గాఢత మీరు నీటి నుండి పొందే ఓహ్ మైనస్ కంటే ఎల్లప్పుడూ ఎక్కువగా ఉంటుంది.

నేను పోహ్ యొక్క phని లెక్కించాలనుకుంటున్నాను , ఓహ్ మైనస్ విలువ ఎలా ఉంటుందో తెలుసుకోవాలి కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్యను మళ్లీ పరిశీలిద్దాం ch త్రీ కో మైనస్ ప్లస్ s రెండు o మీకు ch త్రీ కోహ్ ప్లస్ ఓహ్ మైనస్ సో th ఇది మీ ప్రతిచర్య మరియు ఇప్పుడు నేను ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క యాసిడ్ డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం తెలిస్తే h మైనస్ అయాన్ ఏమిటో లెక్కించాలి,
ఇది j అని మనం చెప్పగలం కాబట్టి మనం kh అని వ్రాస్తాం ఇది జలవిశ్లేషణ స్థిరాంకం, దీనిని ఈ ప్రతిచర్యకు kg సమతౌల్యం అంటారు.

kh ఇది మీ ఉప్పు యొక్క జలవిశ్లేషణ కాబట్టి kh అనేది s త్రీ కూహ్‌కి సమానం, ఓహ్ మైనస్‌తో భాగించబడిన మూడు కో వన్ ఇప్పుడు మళ్లీ నేను మీ c ఉప్పు సాంద్రత అని అనుకుంటే, ఇది మళ్లీ కరిగే ఉప్పు కాబట్టి c అవుతుంది కాబట్టి ఇది కేవలం సముద్రపు ఉప్పు ప్రారంభ సాంద్రత సముద్రపు ఉప్పు మరియు ఈ ప్రతిచర్య ఈ ఆల్ఫా అని నేను తీసుకుంటే మరియు మనకు c ఆల్ఫా సి ఆల్ఫా వస్తుంది అంటే అది cs యొక్క ఒక మోల్ నుండి మూడు కో మైనస్ అయాన్ ఆల్ఫా మోల్ మీదిగా మార్చబడింది ca త్రీ cos ఈ సందర్భంలో మనం కేవలం ఈ సమీకరణాన్ని వ్రాయవచ్చు మరియు ఇక్కడ c ఆల్ఫా c ఆల్ఫా ద్వారా c వన్ మైనస్ ఆల్ఫా సరే కాబట్టి kh అనేది ఎసిటిక్ అసిటేట్ అయాన్ ఓహ్ మైనస్ ఎసిటిక్ యాసిడ్ ఓహ్ మైనస్ cs నిష్పత్తి మైనస్ అయాన్ లేదా మీరు వ్యక్తీకరించవచ్చు నిబంధనలు ఆల్ఫా కూడా ఇప్పుడు మనం kh అని వ్రాద్దాం kh అంటే ch త్రీ కూహ్ అని ఓహ్ మైనస్‌తో విభజించబడింది ch త్రీ కూ మైనస్ i ok ch త్రీ కో మైనస్ ఇన్ మరియు ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క యాసిడ్ డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం ఇది ch త్రీ కో మైనస్ h ప్లస్ అని కూడా మనకు తెలుసు.

ch త్రీ కోచ్ త్రీ కో ద్వారా ఇప్పుడు kh ను గుణించి మీరు kh లోకి kh ను గుణించుకుందాం, మీ ch త్రీ కో మైనస్ నుండి oh minus by ch three coo minus in ch three co minus in h ప్లస్ by ch three cooh కాబట్టి ఇది రద్దు అవుతుంది ఈ రద్దును రద్దు చేస్తుంది కాబట్టి ఇది కేవలం kwకి సమానం కాబట్టి kw అనేది మీ

khకి సమానం కాబట్టి kw అనేది ka అని మాకు తెలుసు కాబట్టి మేము khని లెక్కించవచ్చు మరియు kh అనేది c ఆల్ఫా ca స్క్వేర్ ఆల్ఫా స్క్వేర్‌కి c ఒక మైనస్ ద్వారా సమానం అని మాకు తెలుసు ఆల్ఫా అంటే ఆల్ఫా కంటే ఒకటి చాలా పెద్దది అయితే మేము కేవలం సి ఆల్ఫా స్క్వేర్ సి ఆల్ఫా స్క్వేర్ అని వ్రాయవచ్చు మరియు అలా వ్రాయవచ్చు లేదా ఓహ్ మైనస్ సి ఆల్ఫాకు సమానం కాబట్టి ఓహ్ మైనస్ సి ఆల్ఫాకు సమానం కాబట్టి మీ ఖ్ విల్ అని వ్రాయవచ్చు.

ఉంటుంది మరియు kh c ఆల్ఫా చతురస్రానికి సమానం మరియు నేను దీన్ని c రెండు వైపులా cతో గుణిస్తే, ఈ c khలోకి c ఆల్ఫా s స్క్వేర్ అవుతుంది , ఇది ఓహ్ మైనస్ s స్క్వేర్ మరియు కాబట్టి h మైనస్ ఓహ్ మైనస్ ఏకాగ్రతతో సమానంగా ఉంటుంది c మరియు kh లోకి మేము ఇప్పటికే kh అనేది మీ kwకి ka ద్వారా cకి సమానం అని లెక్కిస్తాము కాబట్టి ఈ సమీకరణం oh minus ion concentration kw by ka in c ని ఉపయోగించి పరిష్కారం యొక్క phని లెక్కించడానికి ఉపయోగించవచ్చు, ఇక్కడ మనం మైనస్ లాగ్ ఓహ్ మైనస్ సమానం సగం మీ kw ని ka ద్వారా c లోకి లాగ్ చేయండి కాబట్టి సగం లాగ్ kw మైనస్ లాగ్ కా ప్లస్ లాగ్‌లు ఇది మైనస్ గుర్తుతో ఉంటుంది కాబట్టి ఇక్కడ మైనస్ గుర్తును ఉంచుదాం మరియు పోహ్ మైనస్ లాగ్ అవుతుంది ఓహ్ మరియు ఈ సమీకరణం నుండి మనం ఆహ్ మనం ఏమి లెక్కించగలము పోహ్ ద్రావణం మరియు పోహ్ ప్లస్ పిహెచ్ 14కి సమానం కాబట్టి మీరు మీ ద్రావణం యొక్క పిహెచ్‌ని లెక్కించగలుగుతారు కాబట్టి మేము ముందుగా బలమైన ఆమ్లం యొక్క ఉప్పు మరియు nacl మరియు vk బలహీన ఆమ్లం మరియు బలమైన వ్యర్థాల ఉప్పు వంటి బలమైన వ్యర్థాలను చర్చించాము.

మేము బలమైన ఉప్పు గురించి చర్చిస్తాము ఆమ్లం మరియు బలహీనమైన బేస్ ఉదాహరణకి ah ఎనర్జీ ఫోర్స్ గురించి ఇక్కడ చర్చించాము శక్తి శక్తి మళ్ళీ ఇది కరిగే ఉప్పు మేము ద్రావణంలో ఉంచినప్పుడు ఇది పూర్తిగా విరిగిపోతుంది కాబట్టి ఇది మీ సముద్రపు ఉప్పు కాబట్టి ఇది మీకు ns4 vb గాఢతను కూడా ఇస్తుంది పరిష్కరించబడింది సరే కాబట్టి ప్రాథమికంగా ప్రతి ఒక్కటి nh4కి వెళుతుంది మరియు ఒకటి ఇప్పుడు n నాలుగు ప్లస్ అయాన్ నీటితో మీకు ns మూడు సమానం ప్లస్ సజల ప్లస్ లు మూడు పైగా ఇస్తుంది క్షమించండి ఆహ్ అవును s మూడు u ప్లస్ ఇది మీ రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ ఇది మీ రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ మరియు కాబట్టి మీరు kh is equal to ns three x three o plus by ns four Plusతో భాగించండి మరియు ns3 నెట్‌వర్క్ సొల్యూషన్ మీకు nh4 ప్లస్‌ని ఇస్తుందని మాకు తెలుసు, ఇందులో మీ వాయిస్ మైనస్ అయాన్ సజల సజలంలో ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మీ kb kb మీకు సమానం ns4 ప్లస్ ఓహ్ మైనస్‌ని ns మూడుతో భాగించాము మరియు ఇప్పుడే మనం kh ను లెక్కించాము, ఇది ns మూడు సమానం s మూడు o ప్లస్ nh నాలుగుతో భాగించబడుతుంది ప్లస్ ఈ సందర్భంలో మనం kb ని kh లోకి గుణిస్తే అది b అవుతుంది e kwకి సమానం, మీ బలహీనమైన బేస్ యొక్క kw మరియు kb మనకు తెలిస్తే మనం kh గణించవచ్చు మరియు ఒకసారి మనం khను గణించవచ్చు మరియు ఒకసారి మనం ఓహ్ మైనస్ అయాన్ ఏకాగ్రత మరియు ఓహ్ మైనస్ అయాన్ ఏకాగ్రత లేదా h ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రతను లెక్కించవచ్చు, కాబట్టి మనం ఎలా లెక్కించవచ్చో మళ్లీ వ్రాస్దాం.

ఇది ns నాలుగు ప్లస్ లు రెండు ఆన్‌లు మూడు సమానం ప్లస్ s మూడు o ప్లస్ మొదట్లో మీరు సమతౌల్యత వద్ద సముద్రపు ఉప్పు సున్నాను కలిగి ఉంటారు, ఇది సముద్రపు ఉప్పు ఒకటి మైనస్ ఆల్ఫా మరియు ఇది c ఆల్ఫా c ఆల్ఫా మరియు ఇది kw ద్వారా kb మాత్రమే కాదు మేము cs స్క్వేర్ ఆల్ఫా s స్క్వేర్‌కి సమానం అని లెక్కించాము, ఇది c వన్ మైనస్ ఆల్ఫా మరియు ఆల్ఫా చాలా చిన్నది అయితే మనం c ఆల్ఫా స్క్వేర్ అని వ్రాయవచ్చు కాబట్టి ca స్క్వేర్ ఆల్ఫా చతురస్రం కేవలం kh లోకి c అవుతుంది మరియు ఇది h ప్లస్ సిన్ స్క్వేర్ తప్ప మరేమీ కాదు.

లేదా s మూడు ఒక చతురస్రం మరియు ఇది c లోకి మీ h కాబట్టి h ప్లస్ అయాన్ ఏకాగ్రతను kh యొక్క వర్గమూలాన్ని ca వర్గమూలంగా kh నుండి c లోకి తీసుకోవడం ద్వారా లెక్కించవచ్చు మరియు kh లోకి ck kw ద్వారా kv లోకి అని మాకు తెలుసు.

c కాబట్టి ఇది చాలా ఉంది సజల ద్రావణంలో అయాన్లు ఎలా ప్రవర్తిస్తాయో
ఈ సమీకరణాన్ని ఎలా పొందాలో మీరు అర్థం చేసుకుంటే సులభం
, మట్టి మరియు హైడ్రో ఇది స్థిరంగా ఉంటుంది అనేది మీ అయానిక్ ఉత్పత్తికి సంబంధించినది మరియు హైడ్రోలిసిస్ స్థిరాంకం విషయంలో ఒక సమీకరణాన్ని వ్రాయడం చాలా సులభం.

మీ ka లేదా kb kh అని తెలుసుకున్న తర్వాత, మీరు తీసుకున్న ఉప్పును బట్టి ద్రావణంలో మీ హెచ్ ప్లస్ అయాన్ రోహ్ మైనస్ అయాన్ సాంద్రతను లెక్కించవచ్చు మరియు మీరు s ప్లస్ ఐరన్ లేదా మైనస్ అయాన్ అని తెలుసుకున్న తర్వాత మీరు మీ ph ను లెక్కించగలుగుతారు పరిష్కారం కాబట్టి ఉదాహరణకు ఇక్కడ మేము మైనస్ లాగ్ h ప్లస్‌ని తీసుకుంటాము, ఇది మీకు మైనస్ సగం క్షమించండి మైనస్ మీ లాగ్ kw మైనస్ లాగ్ kb ప్లస్ లాగ్ c ఇస్తుంది మరియు ఇది మీ ph మైనస్ సగానికి సమానం మీరు చూసే మైనస్ సగం లాగ్ kw మీది మైనస్ లాగ్ kw అనేది pkw లేదా మీరు మీ pkw అంటే మైనస్ సగం pkw అని వ్రాయవచ్చు మరియు మైనస్ log kb అనేది pkb ప్లస్ లాగ్ r మైనస్ సగం లాగ్ c హాఫ్ pkb ప్లస్ హాఫ్ లాగ్ c అని వ్రాయవచ్చు.

లూషన్ ఇప్పుడు ద్రావణంలో ఏ రకమైన ఉప్పు ఉందో మాకు తెలిస్తే, చివరిది మీ బలహీనమైన ఆమ్లం బలహీనమైన ఆమ్లం మరియు బలహీనమైన బేస్ బలహీన ఆమ్లం మరియు బలహీనత ఉదాహరణకు మేము అమ్మోనియం అసిటేట్ అమ్మోనియం అసిటేట్ యొక్క ద్రావణాన్ని మళ్లీ తీసుకోవచ్చు కాబట్టి ఇది కరిగే ఉప్పు.

ఇది కేవలం సరైనది మరియు వంద శాతం ద్రావణంలో ఉంచబడుతుంది, అది విడదీస్తుంది, ఇది మీకు ch త్రీ కూ

మైనస్ ప్లస్ ns  ఫోర్ ప్లస్ ఒకే ఇస్తుంది మరియు మీరు ఉంచినప్పుడు అసిటేట్ అయాన్ సజల ద్రావణంలో ఎలా ప్రవర్తిస్తుంది అనే దాని గురించి ఆలోచిస్తే అది ప్రాథమికంగా h  ను సంగ్రహిస్తుంది.
త్రీ కూహ్ ప్లస్ ఓహ్ మైనస్ n  మరియు kh  మీ ch  త్రీ కోహ్‌కి సమానంగా ఉంటుంది, ఓహ్ మైనస్‌తో భాగించబడుతుంది ch  త్రీ కో మైనస్ అయినప్పుడు అమ్మోనియం ప్లస్ అయాన్ హైడ్రోలైజ్ చేస్తుంది అమ్మోనియం ప్లస్ అయాన్ హైడ్రోలైజ్ చేస్తుంది ఇది నీటిలో ఇద్ది అమ్మోనియా అమ్మోనియా ప్లస్ s  థ్రియో ప్లస్ ఇస్తుంది  సొల్యూషన్ h3o  ప్లస్ సొల్యూషన్ కాబట్టి దాని ఆధారంగా మళ్లీ మీరు
మీ అసిటేట్ అయాన్‌కి kh  మరియు మీ అమ్మోనియం ప్లస్ ఐరన్‌కి kh  అని వ్రాయవచ్చు మరియు చివరకు మీరు h ప్లస్‌ని లెక్కించవచ్చు ఇతర లవణాల కోసం నేను చేసిన విధంగానే ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK