కాస్మెటిక్ ప్రెషర్ ఆస్మాసిస్ మరియు ఓస్మోటిక్ ప్రెషర్ అనే కొలిగేటివ్ ప్రాపర్టీ కింద మనం ఒక ముఖ్యమైన అంశం గురించి చర్చించబోతున్నాం.
ఇది ఓస్మోటిక్ ప్రెజర్ అంటే ఏమిటో అర్థం చేసుకోవడానికి ప్రయత్నిద్దాం, ఈ
బీకర్‌లో రెండు పెద్దవి ఉందా, నా దగ్గర స్వచ్ఛమైన ద్రావకం మాత్రమే స్వచ్ఛమైన
ద్రావకం మరియు మరొక బీకర్ ఉంది నా దగ్గర సొల్యూషన్ సొల్యూషన్ ఉంది మరియు ఇప్పుడు ఈ రెండు
బీకర్‌లు ట్యూబ్ ద్వారా కనెక్ట్ చేయబడ్డాయి కానీ మధ్యలో
సెమీ పెర్మెబుల్ మెమ్బ్రేన్ సెమీ పారగమ్య మెమ్బ్రేన్ అని పిలవబడేది సెమీ పారగమ్య
పొర అంటే చిన్న ద్రావణి అణువు గుండా వెళ్ళేలా చేస్తుంది కానీ అది
ఎలాంటి ద్రావణాన్ని అనుమతించదు పరమాణువు గుండా వెళుతుంది కాబట్టి ఇక్కడ మనకు స్వచ్ఛమైన ద్రావకం ఉంది, ఇక్కడ
మనకు ఒక పరిష్కారం ఉంది కాబట్టి ఈ వైపు మనకు ఆహ్ కొన్ని ద్రావణ అణువులు ఉన్నాయి, కాబట్టి అవి
వెళ్లవు కాబట్టి ఇక్కడ ఇది ఎల్లప్పుడూ స్వచ్ఛమైన ద్రావణిగా ఉంటుంది ఈ అహ్ సెమీ నుండి ద్రావణి అణువు
మాత్రమే వెళ్ళగల ఏకైక పరిష్కారం
పారగమ్య పొర ఆపై మేము పెరుగుదలను చూస్తాము కొంత
ఆహ్ ద్రావణి అణువు ఈ వైపు నుండి ఇక్కడికి వెళుతుంది సైడ్ ఆపై ఈ వైపు
క్రిందికి వెళ్తుంది మరియు ఈ థ్రెడ్ పెరుగుతుంది మరియు ఈ థ్రెడ్ పెరుగుతుంది మరియు పీడనానికి నేరుగా
సంబంధం కలిగి ఉండే ఎత్తులో ఈ మార్పు వస్తుంది
మరియు దీనిని ద్రవాభిసరణ పీడనం అని పిలుస్తారు సరే మరియు దీన్ని మళ్లీ నేను
ఇక్కడ ఒత్తిడిని వర్తింపజేస్తాను అంటే అలాంటిది పీడనం ద్రవాభిసరణ పీడనానికి సమానంగా ఉండాలి
మరియు ఈ ద్రవాభిసరణ పీడనం ప్రయోగాత్మకంగా ధృవీకరించబడింది, ఇది
ద్రవాభిసరణ పీడనం ఏకాగ్రతకు సమానం ఇది మొలారిటీ వాయువు స్థిరాంకం ఉష్ణోగ్రతతో గుణించబడుతుంది,
ఇది చాలా ముఖ్యమైనది రివర్స్ ఆస్మాసిస్ ద్వారా శుభ్రమైన వైర్ నీటిని పొందడానికి ఇది ఖచ్చితంగా ఉపయోగించబడుతుంది,
అంటే నేను ద్రవాభిసరణ పీడనం కంటే ఎక్కువ ఒత్తిడిని వర్తింపజేస్తే, నేను పంపగలను
పంపగలను, ఇది సెమీ పారగమ్య పొర ద్వారా మరొక వైపుకు వెళ్లే ద్రావకాన్ని బదిలీ చేయగలదు మరియు ఈ
వైపు ఉంటుంది కేవలం స్వచ్ఛమైన ద్రావకం త్రాగదగిన నీరు మాత్రమే ఫర్వాలేదు మరియు దీనికి చాలా సాంకేతిక ప్రాముఖ్యత ఉంది
lution నా దగ్గర 0.
1 మోలాల్ ద్రావణం ఉంటే
, మరిగే బిందువులో మార్పు డెల్టా t kb m అవుతుంది మరియు kb సుమారు
0.
5 ఉంటుంది కాబట్టి డెల్టా t ఉడకబెట్టడంలో సుమారు 0.
05 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ చాలా చిన్న మార్పు ఉంటుంది
అయితే దీని విషయమేమిటంటే సరే చూద్దాం నేను
ఈ సందర్భంలో చాలా పలచబరిచిన పరిష్కారం కాబట్టి 0.
1 మోలాల్ సుమారుగా 0.
1 మోలార్‌కు సమానం సరే
, మొలాలిటీ మొలారిటీ యొక్క నిర్వచనాన్ని చూద్దాం ద్రావణం యొక్క మోల్‌లను
ద్రావకం బరువుతో విభజించడం అంటే మొలారిటీ అంటే ఏమిటి మొలారిటీ ద్రావణం యొక్క
మోల్‌లను ద్రావణం యొక్క పరిమాణంతో విభజించబడింది, కాబట్టి మేము ఒక లీటరు ద్రావణంలో ఎక్కువ
లేదా తక్కువ ఒక కేజీ ఉంటుంది, ఇది నీటికి చాలా మంచి ఊహ, ఆ సందర్భంలో మొలాలిటీ మరియు
మొలారిటీ ఇప్పుడు ఒకే విధంగా ఉంటాయి కాబట్టి గది ఉష్ణోగ్రత వద్ద 0.
1 మోలార్
సుమారుగా 0.
1 మోలాల్ 0.
1 మోలార్ ఉంటుంది కాబట్టి 0.
1 మోలాల్ ద్రావణం డెల్టా కోసం
మరిగే ఉష్ణోగ్రతలో మార్పు 0.
052 అయితే ద్రవాభిసరణ ఉష్ణోగ్రతలో మార్పు ఒత్తిడిని
గణిద్దాం, కాబట్టి 0.
1 మోలార్ ద్రావణం కోసం ఇది 0.
1 గుణించబడుతుంది
తక్కువ ఉష్ణోగ్రత 0 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ ఉంటుంది కాబట్టి ఈ RT

22.
4 లీటర్ atm కాబట్టి నేను 2.
2 atm ఒత్తిడిని పొందబోతున్నాను, అది సులువుగా కొలవగలిగేది.

ఇది వాతావరణం ద్వారా చేసే ఒత్తిడి కంటే రెండింతలు ఎక్కువ.
ఇది పాయింట్ సున్నా ఐదు
నాలుగు పాయింట్ వన్ మోల్ అని మీరు చూస్తారు మరియు ఇది 2.
2 atm కాబట్టి
మనం ఏకాగ్రత లేదా పరమాణు బరువును లెక్కించడానికి ప్రయత్నిస్తున్నప్పుడు ఈ ద్రవాభిసరణ పీడనం చాలా ముఖ్యమైనది.

అణువులు భారీగా ఉండే జీవ వ్యవస్థలో చాలా పెద్దగా ఉంటాయి, అవి చాలా పెద్ద బరువును కలిగి ఉంటాయి కానీ ఏకాగ్రత చాలా తక్కువగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే పుట్టుమచ్చలు ఒక పుట్టుమచ్చ అయి ఉండవచ్చు వేల గ్రాముల బరువు ఉండవచ్చు
కాబట్టి ఏకాగ్రత చాలా తక్కువగా ఉన్నప్పుడు ఇంకా తక్కువ గాఢత
మిల్లీమోల్ లాంటిది మరియు ఒకటి చిన్నది కాబట్టి మనం డెల్టా చాలా తక్కువగా
ఉండబోతున్నాం, అయితే ఆస్మాటిక్ ప్రెషర్‌లో చెప్పుకోదగ్గ మార్పును మనం ఇంకా పొందవచ్చు.
d   ఏకాగ్రతను గణించడానికి చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది
లేదా మనకు ఏకాగ్రత తెలిస్తే ఈ
బయోలాజికల్ ప్రోటీన్‌ల పరమాణు బరువు మరియు అలాంటివి సరే మనం ఒక ఉదాహరణ చేద్దాం ఉహ్ 200 సెంటీమీటర్ క్యూబ్ సజల
ద్రావణం ప్రోటీన్‌లో 1.
2 6 గ్రాముల ప్రోటీన్ ఉంటుంది 300 కెల్విన్ వద్ద అటువంటి ద్రావణం యొక్క ద్రవాభిసరణ పీడనం
2.
57 టు 10 పవర్ 3 బార్ ప్రోటీన్ యొక్క మోలార్ ద్రవ్యరాశిని
గణించండి 200 సెంటీమీటర్ల క్యూబ్ సజల ద్రావణం వాల్యూమ్‌ను మరోసారి చదవనివ్వండి
200 సెంటీమీటర్ క్యూబ్ అంటే 0.
2 లీటర్లు 1.
26 గ్రాముల ద్రావణంలో 1.
26 గ్రాముల
ప్రోటీన్ ఉంటుంది c అనేది ఏకాగ్రత సరే, ఇక్కడ
ఉన్న ఏకాగ్రత అనేది మోలార్ ఏకాగ్రత కాబట్టి ఇది ద్రావణం యొక్క వాల్యూమ్‌తో భాగించబడిన ద్రావణం యొక్క మోల్స్‌గా నిర్వచించబడింది, కాబట్టి నేను ఊహించినప్పటి నుండి
ntration   చాలా తక్కువగా ఉంటుంది కాబట్టి ద్రావణం
యొక్క ఘనపరిమాణం ద్రావణం యొక్క వాల్యూమ్‌తో సమానంగా ఉంటుంది కాబట్టి మేము ఈ పరిమాణాన్ని పొందబోతున్నాము
0.
2 పరమాణు బరువు n2 అనేది కేవలం 1.
26 గ్రాముల
ద్రావణం యొక్క బరువును um మాలిక్యులర్ బరువుతో భాగించబడుతుంది.
తెలియని పరిమాణం కాబట్టి మేము ఈ
సమాచారాన్ని పూర్తి చేస్తాము మరియు మేము 1.
26 w 2ని 0.
2లోకి పొందుతాము మరియు సరైన యూనిట్‌లో r కి సమానం కాబట్టి నాకు
ఇది ఒక బార్ యూనిట్‌లో అవసరం మరియు అది ఒక మోల్‌కు 0.
083 083 లీటర్ బార్‌గా ఉంటుంది.

అది 300 కెల్విన్ కాబట్టి w2 మాత్రమే తెలియదు కాబట్టి నేను దానిని తిరిగి వ్రాస్తాను
కాబట్టి w 2 1.
26 నుండి 0.
083 కి 300 అవుతుంది 0.
2 నుండి
2.
57 నుండి 10 పవర్ మైనస్ 3కి భాగించబడుతుంది కాబట్టి నేను ఈ మొత్తం సమాచారాన్ని ప్లగ్

Pujyor@IITK

చేస్తే నేను w పొందబోతున్నాను ఒక మోల్‌కు రెండు అరవై ఒక్క వేల సున్నా రెండు గ్రాములు సరే కాబట్టి ఇది భారీ ప్రోటీన్ మాలిక్యూల్
ఇప్పుడు నేను వీక్షకులకు ఓ వ్యాయామంగా వదిలివేస్తాను , అదే పరిష్కారం కోసం నేను కోరితే
గడ్డకట్టే పాయింట్‌లో మార్పును లెక్కించండి మరియు మరిగే బిందువు
నిజంగా నెగ్లీగా ఉంటుంది gible మరియు మేము దానిని బహుశా ప్రయోగాత్మకంగా కొలుస్తాము
సరే, దాని ద్రావణంలోని ఒక లీటరు లో ఉండే 300 కెల్విన్ 30 గ్రాముల గ్లూకోజ్‌లో మరొక సమస్యను
చేద్దాం ద్రావణం యొక్క ద్రవాభిసరణ పీడనం 1.
52 అయితే 1 4.
98 బార్ యొక్క ఆస్మాటిక్ పీడనాన్ని కలిగి ఉంటుంది.

అదే ఉష్ణోగ్రత వద్ద బార్ దాని ఏకాగ్రత 300 కెల్విన్ వద్ద ఉంటుంది
కాబట్టి ఉష్ణోగ్రత 300 కెల్విన్ 36 గ్రాముల గ్లూకోజ్ వద్ద ఉబ్బస పీడనం కోసం ఉష్ణోగ్రత ముఖ్యం
కాబట్టి ద్రావణం యొక్క ఘన బరువు 36 గ్రాములు 1 లీటర్‌లో ఉంటుంది కాబట్టి
వాల్యూమ్ 1 లీటర్ ఉంటుంది ద్రావణం యొక్క ద్రవాభిసరణ పీడనం 1.
52 బార్ అయితే, 4.
98 బార్ యొక్క స్వయంచాలక
పీడనం 1.
52 బార్ అయితే దాని ఏకాగ్రత ఎంత అయితే
ఈ సమీకరణంలో pi అనేది crtకి సమానం కాబట్టి నాలుగు పాయింట్ తొమ్మిది బార్ c కి సమానం 36 గ్రాములు అంటే గ్లూకోజ్ పరమాణు బరువుతో భాగించబడుతుంది c 6 c6h12o6 కాబట్టి 72 ప్లస్ 12 ప్లస్ 96 కాబట్టి 6 10 a 180 in
1 లీటర్ rt 1.
52 బార్ ఓస్మాటిక్ ప్రెషర్ అని అడుగుతోంది అప్పుడు
ఏ ఏకాగ్రత సరే కనిపిస్తుంది ఈ సమాచారానికి విలువ అవసరం లేదు
కాబట్టి c కేవలం 1.
52 ద్వారా 0.
083తో భాగించబడి 300 కెల్విన్‌గా ఉంటుంది మరియు సమాధానం
పాయింట్ సున్నా ఎనిమిది మూడు మూడు వందల పాయింట్లతో భాగించబడిన ఆరు పాయింట్ సున్నా ఆరు వన్ మోలార్ సరే
ఇప్పుడు చర్చిద్దాం ఆహ్ అసాధారణ మోలార్ మాస్‌లు సరే కాబట్టి మనం ఉపయోగించడం చూశాము కొలిగేటివ్ లక్షణాలు మనం ah మోలార్ ద్రవ్యరాశిని లెక్కించగలము ఉదాహరణకు ఈ సమీకరణాన్ని ఉపయోగించి
ఉడకబెట్టడం యొక్క డెల్టాని ఉపయోగించి
మేము ద్రావణం యొక్క మోలార్ ద్రవ్యరాశిని లెక్కించాము, అయితే మేము
అయానిక్ కాని ద్రావణం గురించి మాట్లాడుతున్నాము అయానిక్ ద్రావణం గురించి ఏమి జరుగుతుందో ఆ ద్రావణం ద్రావణంలోకి వెళితే
మరియు అది డైమెరైజ్ కావచ్చు లేదా అది విడదీయవచ్చు, ఉదాహరణకు నేను నీటిలో ఉంచితే
nscl తీసుకుంటే అది na ప్లస్ రిక్వెస్ట్‌తో పాటు cl మైనస్ xతో విడదీయబడుతుంది
ఇది పూర్తిగా విడదీయబడుతుందని ఊహించలేము మరియు మేము 0.
1 మోలాల్ మరియు ప్లస్
మరియు 0.
1 మోలాల్ cl మైనస్‌లను పొందబోతున్నాము మరియు ఏమీ మిగలదు కాబట్టి అది ఊహ చాలా మంచిది సరే మరియు
కొలిగేటివ్ ప్రాపర్టీ అనేది మీరు ఏ ద్రావకం ఉపయోగిస్తున్నారనే దానిపై ఆధారపడి ఉండదని మాకు తెలుసు
సున్నా పాయింట్ వన్ మోలార్ cl
మైనస్ మరియు ఈ సమీకరణంలోకి వెళ్లే మొత్తం ఏకాగ్రత 0.
2 మోలార్
అవుతుంది, ఉదాహరణకు అది కేవలం 50 శాతాన్ని మాత్రమే విడదీస్తే

‘‘‘
యాభై శాతం మాత్రమే విడదీయబడుతుంది, ఆపై సున్నా
పాయింట్ వన్ మోల్ naclలో మిగిలి ఉన్నది సున్నా పాయింట్ సున్నా పాయింట్ సున్నా ఐదు మోలార్ nscl మరియు మిగిలినది
na ప్లస్ మరియు cl మైనస్ 0.
05 మరియు 0.

Pruthvi@IITK

05గా మారుతుంది కాబట్టి మొత్తం ఏకాగ్రత
మొలారిటీని పొందుతుంది.
ఈ సమీకరణంలోకి మీరు ఈ మూడు వ్యక్తిగత పరిమాణాలను జోడించబోతున్నారు, కాబట్టి పరిష్కారంలో ఆరంభం ఏదైనా ప్లస్ ఉంది cl మైనస్ ఉంటుంది కాబట్టి ఈ సమీకరణానికి
మీరు ప్రస్తుతం ఉన్న మొత్తం ద్రావణం యొక్క ఏకాగ్రతని కోరుకోవడం పర్వాలేదు, కాబట్టి మొత్తం ఏకాగ్రత ఇప్పుడు 0.
1 మోలాల్ కాదు కానీ 0.
15 మోల్ అవుతుంది
అప్పుడు 0.
1 నుండి 1 మైనస్ ఆల్ఫా
ద్రావణంలో అలాగే ఉంటుంది మరియు మిగిలినవి ఈ na ప్లస్ మరియు cl మైనస్ i లోకి మార్చబడతాయి అంటే 0.
1 ఆల్ఫా మరియు 0.
1 l అవుతుంది కాబట్టి మొత్తం
ఏకాగ్రత కేవలం ఈ మూడు పరిమాణాలను జోడిస్తుంది దీనికి మరియు నాకు తెలిసినట్లయితే డెల్టా t ఉంటే నాకు kb తెలిస్తే మరియు నేను ఎంత naclతో ప్రారంభించడానికి జోడించానో నాకు తెలిస్తే, నేను డిసోసియేషన్ డిగ్రీని లెక్కించగలను, ఇది చాలా ముఖ్యమైన పరిమాణం డిసోసియేషన్ మాత్రమే కాదు, కొన్నిసార్లు మనకు
కొంత సమ్మేళనం ఉంటుంది.
నా వ్యాసాల వద్ద ద్రావణంలో ఉంచితే
అది పాలిమరైజ్ చేయగలిగేలా పాలిమరైజ్ చేయగలదు కాబట్టి ఆ సందర్భంలో నేను
ఏకాగ్రత n మరియు పాలిమరైజేషన్ డిగ్రీ ఆల్ఫాతో ప్రారంభించినట్లయితే అప్పుడు మిగిలేది n ఒక మైనస్ ఆల్ఫా a మరియు మనం 2 ఎంత పొందబోతున్నాం అంటే n మోల్స్ n ఆల్ఫా మోల్స్
నుండి 2కి మార్చబడింది మరియు 2 యొక్క 2 మోల్స్ ద్వారా n ఆల్ఫాకి దారి తీస్తుంది.
కాబట్టి
మొత్తం గాఢతను గణించేటప్పుడు పుట్టుమచ్చల మొత్తం ఎంత ఉంటుంది.
గణనలోకి వెళితే ఇది ప్లస్
ఇది కాబట్టి ఈ సందర్భంలో ఏకాగ్రత తగ్గిపోయింది ఉదాహరణకు ఇప్పుడు నాకు
సాధారణ ah సమ్మేళనం ఉంటే, a am bn ఏకాగ్రత c డిగ్రీ
డిసోసియేషన్ అని అనుకుందాం, ఇది ఒక మైనస్ ఆల్ఫా క్షమాపణ డిగ్రీ డిసోసియేషన్ ఆల్ఫా అప్పుడు
ద్రావణంలో మిగిలి ఉండే ఈ సమ్మేళనం ఇది చాలా ఎక్కువ మరియు
ఆ అయాన్ యొక్క ఏకాగ్రత c ఆల్ఫా m మరియు
b అయాన్ యొక్క గాఢత c alpha ah n అవుతుంది కాబట్టి మొత్తం ఏకాగ్రత
అనేది ఇది ప్లస్ ఇది ప్లస్ అవుతుంది సరే ఈ కాన్సెప్ట్‌ను అర్థం చేసుకోవడానికి కొంత వ్యాయామం చేద్దాం
కాబట్టి ఇది ఉదాహరణ 2.
12 2 గ్రాముల బెంజోయిక్ యాసిడ్
25 గ్రాముల బెంజీన్‌లో కరిగిపోతుంది కాబట్టి మాంద్యం మరియు గడ్డకట్టే పాయింట్ 1.
62కి సమానం కెల్విన్ మోలార్ డిప్రెషన్
బెంజీన్ స్థిరాంకం ప్రతి మోల్‌కు 4.
9 కెల్విన్ కిలోలు అది ద్రావణంలో డైమర్‌ను ఏర్పరుచుకుంటే ఆమ్లం యొక్క శాతం అనుబంధం ఎంత,
సరే కాబట్టి మనకు 2 గ్రాముల బెంజోయిక్ యాసిడ్‌ని అందజేస్తారు కాబట్టి అది ద్రావకం కాబట్టి
ద్రావణం యొక్క బరువు 2 గ్రాముల బెంజోయిక్ ఆమ్లం.
c6h5 కూహ్ 25 గ్రాముల బెంజీన్‌లో కరిగిపోతుంది, కనుక ఇది 25 గ్రాముల బెంజీన్‌ను కరిగిస్తుంది కాబట్టి ఇది 25 గ్రాముల బెంజీన్‌ను కరిగిస్తుంది కాబట్టి 1.
62 కెల్విన్‌కి సమానమైన ఘనీభవన స్థానం కాబట్టి డెల్టా t 1.
62 కెల్ఫ్ మోలార్ డిప్రెషన్ స్థిరాంకం బెంజీన్‌కు kf 4 కిలోల మోల్‌విన్ స్థిరంగా ఉంటుంది.
యాసిడ్ డిసోసియేషన్ శాతము ఎంత, అది వ్యాసం కలిగిన ద్రావణాన్ని ఏర్పరుచుకుంటే
, ఆ ద్రావణంలోని ఈ బెంజోయిక్ యాసిడ్ నాకు దాని కంటే రెండు రెట్లు c6h5coohని ఇస్తుంది మరియు అదంతా పాడు
అన్నం కాదు ఎంత శాతం లేదా మరియు శాతాన్ని కలిగి ఉంటుంది అని అడుగుతోంది
అసోసియేషన్ సరే కాబట్టి శాతం అడుగుతోంది సరే కాబట్టి మేము మనకు తెలిసిన సమీకరణంతో ప్రారంభిస్తాము
, అంటే డెల్టా t అంటే గడ్డకట్టడం పాయింట్ కాబట్టి డిప్రెషన్‌తో సమానం కాబట్టి ఇది kfmkf ఇక్కడే ఇవ్వబడింది మరియు ప్రస్తుతం ఉన్న అన్ని జాతుల మొలాలిటీ అవసరం
c6h5coh మరియు దాని డైమర్ బెంజాయిక్ ఆమ్లం మరియు దాని డైమర్ కాబట్టి మేము ఈ 2 గ్రాములను

Pluto@IITK

బెంజోయిక్ ఆమ్లం యొక్క మోల్స్‌గా మార్చడానికి అవసరమైన మొలాలిటీని గణించడానికి 2 గ్రాములతో
ప్రారంభించాము కాబట్టి మనకు ఇది అవసరం.
పరమాణు
బరువు కాబట్టి పరమాణు బరువు ఉంటుంది ఆహ్ చెప్పండి ఒక కార్బన్ కాబట్టి అది 84 690
ప్లస్ 32 కాబట్టి ఇరవై రెండు కాబట్టి మనం బెంజీన్ యాసిడ్ యొక్క మోల్స్‌ని
రెండు డివైడర్‌లుగా ఒక ఇరవై రెండుగా పొందుతాము , ఆపై మనకు
కొంత వికర్షీకరణ ఉంటుంది కాబట్టి ప్రస్తుతం వికర్షీకరణ ఉంటుంది డైమెన్షన్ డిగ్రీని
ఆల్ఫా అని అనుకుందాం, కాబట్టి మనం 1 మైనస్ ఆల్ఫాని పొందబోతున్నాము మరియు మేము ఈ డయాయబైజేషన్ 2
బై 122 ఆల్ఫాను పొందబోతున్నాము, ఇది చాలా బెంజోయిక్ యాసిడ్ వ్యాసం కలిగిన మరియు కారణంగా వ్యాసం
యొక్క ఏకాగ్రత దానిలో
సగం ఉంటుంది కాబట్టి మొత్తం ఏకాగ్రత
ఇంతే అవుతుంది, క్షమించండి, ద్రావణంలో
ఉన్న బెంజోయిక్ యాసిడ్ యొక్క పుట్టుమచ్చల సంఖ్య ఇది మరియు పుట్టుమచ్చల సంఖ్యను మనం ఇంకా
లెక్కించాల్సిన అవసరం
ఉంది.
ద్రావణంలో ఉన్న వ్యాసం ఇలా ఉంటుంది కాబట్టి మనకు ద్రావకం యొక్క బరువు ఇవ్వబడుతుంది
కాబట్టి మొలాలిటీ రెండు ah జాతుల మొత్తం మొలాలిటీ రెండు ద్రావణాన్ని కేవలం
జోడించబడుతుంది కాబట్టి మనం 2ని 1 22తో భాగించబోతున్నాము ఒకటి ప్లస్ వన్ మైనస్ ఆల్ఫా ప్లస్ ఆల్ఫా
రెండు ద్వారా రెండు కాబట్టి ఇది పుట్టుమచ్చలు ఇరవై ఐదు గ్రాములతో భాగించబడుతుంది మరియు మనం
కేజీలోకి మార్చాలి కాబట్టి సున్నా పాయింట్ సున్నా పాయింట్ ఆరుతో ఒకటి మైనస్ ఆల్ఫాతో గుణించాలి కాబట్టి
అది అవుతుంది మొలారిటీ కాబట్టి ఇప్పుడు మనకు ఆల్ఫాను గణించడానికి అవసరమైన మొత్తం సమాచారం ఉంది
మరియు కేవలం 100తో గుణిస్తే అది నాకు ఆహ్ శాతం అనుబంధాన్ని ఇస్తుంది కాబట్టి
డెల్టా tf 1.
62 కెల్విన్ 4.
9కి సమానమైన 0.
661 మైనస్ ఆల్ఫా నుండి 2 ద్వారా 1 మైనస్ ఆల్ఫాను పొందబోతున్నాం 2 ద్వారా 1.
62తో భాగించబడిన 4.
9తో భాగించబడిన 0.
66 0.
500 కాబట్టి ఆల్ఫా పాయింట్ ఐదు సున్నా సున్నా అవుతుంది కాబట్టి ఆల్ఫా
ఒకటి అవుతుంది కాబట్టి ఇది దాదాపు వంద శాతం ఉహ్ అనుబంధం కాబట్టి ఆచరణాత్మకంగా
ఏమీ ఉండదు ఈ ప్రతిదీలో ఏమీ ఉండదు ఉంటుంది నేను బెంజీన్‌లో బాంజోయిక్ యాసిడ్ వేస్తే డైమండ్‌గా
మార్చండి
, సరే మరో సమస్య చేద్దాం తదుపరి వ్యాయామం సరే, దాన్ని చదవనివ్వండి
0.
6 మీటర్ల ఎసిటిక్ యాసిడ్ సాంద్రత కలిగిన మీటరుకు 1.
06 గ్రాములు ఒక లీటర్ నీటిలో కరిగించబడుతుంది
అంచనా బలం
0.
0205 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ వోల్టా ఫ్యాక్టర్ మరియు డిసోసియేషన్ స్థిరాంకం
గణించండి సరే ఒక అగ్ర కారకం అంటే ఏమిటో నేను మొదట నిర్వచించనివ్వండి కాబట్టి ఒక అగ్ర కారకం
పరిష్కారంలో ఉన్న జాతుల ఏకాగ్రత
అని నేను ప్రయోగాత్మక ఏకాగ్రత అని పిలుస్తాను మరియు సైద్ధాంతికంగా విభజించాను
ఏకాగ్రత సైద్ధాంతిక ఏకాగ్రత అనేది నేను
లెక్కిస్తున్న ఏకాగ్రత అంటే ఏదైనా ప్రతిచర్య ద్రావణంలో జరిగే ముందు ఏకాగ్రత
ఏదైనా విచ్ఛేదనం లేదా పాలిమరైజేషన్ జరుగుతుంది కాబట్టి ఏకాగ్రత
సైద్ధాంతిక ఏకాగ్రత సరే మరియు ఈ ఈ ఏకాగ్రత
అది నైతికతలో ఉండవచ్చు నేను గణించడానికి ప్రయత్నిస్తున్నట్లయితే, ఆహ్ మరియు మొలారిటీలో ఏదైనా
ఉండాలి
e ఆటోమేటిక్ ప్రెజర్ pi crtకి సమానం కాబట్టి నేను cని సైద్ధాంతికంగా ప్రత్యామ్నాయం చేస్తే
pi అనేది లెక్కించబడినదానికి వెళుతుంది మరియు నేను c ప్రత్యామ్నాయంగా ప్రయోగాత్మకంగా ఉంటే
ద్రావణంలో ఉన్న వాస్తవ
ఏకాగ్రత ప్రయోగాత్మకంగా ఉంటుంది కాబట్టి అది స్పష్టంగా ఉంటుంది
ఇది ప్రాథమికంగా pi ద్వారా pi ప్రయోగాత్మకం కాబోతోందో లేదో చూడటానికి నిలువుగా లేదా నేను

ఫ్రీజింగ్ పాయింట్ డిప్రెషన్ లేదా మరిగే బిందువు అహ్ అని గణిస్తున్నట్లయితే, డెల్టా t మళ్లీ kb బై m అని చెప్పండి, ఇది
మొలారిటీ మరియు మళ్లీ మనం పొందబోతున్నాం.
సైద్ధాంతిక ఏకాగ్రతను ప్రత్యామ్నాయం చేయండి అప్పుడు
నేను ఉపయోగిస్తున్న ఏకాగ్రతను
లేదా ప్రయోగాత్మకంగా ఉంచడం ద్వారా డెల్టా టి గణనను పొందబోతున్నాను లేదా ఉష్ణోగ్రతలో ఆందోళన ah ప్రయోగాత్మక మార్పు అనేది పరిష్కారంలో
ఉన్న ah భాగం యొక్క మొలారిటీని ఉపయోగించి కాబట్టి మళ్లీ మనం
ah డెల్టా tకి kb kb తో సమానమైన ఏకాగ్రత రెండు విధాలుగా రద్దు చేయబడుతుంది మరియు మళ్లీ
నేను డెల్టా t ప్రయోగాత్మకంగా మరియు డెల్టా t గణనను పొందుతాను లేదా సైద్ధాంతికంగా మీరు ఒక టౌ కారకాన్ని చూడగలరు
అనేది కేవలం ప్రయోగాత్మక గుణాత్మక లక్షణాలు ప్రయోగాత్మక గుణాత్మక
లక్షణాలను లెక్కించిన లెక్కించిన లెక్కించిన కొలిగేటివ్ లక్షణాలతో విభజించారు
కాబట్టి ఒక అగ్ర కారకం ఎలా నిర్వచించబడుతుంది కాబట్టి ఉదాహరణకు nacl
పూర్తిగా విడదీయబోతుంటే ఒక nacl నాకు రెండు ఇస్తుంది ah జాతులు ఒకటి na ప్లస్ మరియు మరొక c l మైనస్ కాబట్టి నా uh ప్రయోగాత్మక ఏకాగ్రత సైద్ధాంతిక ఏకాగ్రత కంటే రెండింతలు ఉంటుంది కాబట్టి
nscl విషయంలో ఒక అగ్ర కారకం రెండుగా ఉంటుంది, పూర్తిగా విడదీయబోతుంటే
సరే మేము ప్రయత్నించబోయే సమస్య ఒక అగ్ర కారకాన్ని లెక్కించమని అడుగుతోంది కాబట్టి
ఈ సమస్యలో మాకు 0.
6 మీటర్ల ఎసిటిక్ యాసిడ్ లీటరు ఎసిటిక్ యాసిడ్ ఇవ్వబడుతుంది, అది ఒక లీటరు నీటిలో కరిగిపోయే సాంద్రత కలిగి ఉంటుంది
కాబట్టి ద్రావకం పరిమాణం ఒక లీటరు , డిప్రెషన్ మరియు ఫ్రీజింగ్ పాయింట్ డెల్టా
tf గమనించబడింది జీరో పాయింట్ జీరో రెండు సున్నా ఐదు డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్
కారకం యొక్క వాంట్‌ను గణించండి కాబట్టి మనం i మరియు డిస్సోసియేషన్ కాన్స్టన్‌ను లెక్కించాలి
av ok కోసం చీమ kb యొక్క డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం ఈ క్రింది విధంగా నిర్వచించబడింది కాబట్టి ముందుగా నాకు
ఎసిటిక్ యాసిడ్ చర్యను వ్రాయనివ్వండి cs3cooh అది నీటిలోకి వెళ్లినప్పుడు
అది విడదీయబడుతుంది మరియు నాకు అసిటేట్ అయాన్ మరియు h ప్లస్ ఇస్తుంది
h ప్లస్ ఒకే ఇవ్వడానికి మరియు కాబట్టి kb అనేది cs మూడు coh యొక్క
ఏకాగ్రతతో భాగించబడిన ఆమ్ల అయాన్ యొక్క h ప్లస్ గాఢతగా నిర్వచించబడింది మరియు
ఇక్కడ ఉపయోగించిన ఏకాగ్రత యూనిట్ మొలారిటీ ఒకే మరియు మేము మీరు నిర్వచించిన ఈ సమీకరణాన్ని కూడా ఉపయోగించాలి
kfని mతో గుణిస్తే, ఇది మొలాలిటీ కాబట్టి, కానీ ఈ సమస్యలో మేము
మొలారిటీ మరియు మొలారిటీని ఒకేలా పరిగణిస్తాము ఎందుకు అంటే
ఒక లీటర్ నీరు ఒక కిలో నీటికి సమానం మరియు నేను 0.
6 జోడిస్తే ml ఎసిటిక్ యాసిడ్
ద్రావణం యొక్క పరిమాణాన్ని మార్చదు కాబట్టి మేము 1 లీటరు నీరు
1 కిలోల ద్రావణికి సమానం మరియు అది 1 లీటరు ఆహ్ ద్రావణానికి సమానం కాబట్టి నేను
ఏకాగ్రతను గణించబోతున్నట్లయితే t టోపీ అనేది ద్రావణం యొక్క పుట్టుమచ్చలు కాబట్టి అది
ఘనపు బరువును గణించగలము , తద్వారా ద్రావణం యొక్క బరువును సాంద్రతతో గుణిస్తే గుణించవచ్చు కాబట్టి
ద్రావకం బరువు 0.
6 నుండి 1.
06తో భాగించబడుతుంది, ఇది ద్రావణం యొక్క బరువు మరియు మనం
పరమాణు బరువుతో భాగిస్తే.
ద్రావకం 12 లేదా 24 ప్లస్ 4.
38 ప్లస్ 32 12 15 20 60 60 కాబట్టి ద్రావణం యొక్క బరువును విభజించిన పరమాణు
బరువు అంటే ద్రావకం యొక్క మోల్‌లను ద్రావకం బరువుతో భాగిస్తే
1 లీటరు నీరు 1 కిలోల నీటికి సమానం అని మేము ఊహిస్తున్నాము కాబట్టి మనం చేయవచ్చు 1
కేజీతో భాగించండి కాబట్టి ఇది నాకు మొలాలిటీని ఇస్తుంది మరియు నేను మొలారిటీని లెక్కించాలనుకుంటే
1 కిలోల నీరు లేదా 1 లీటర్ ద్రావకం నేను ద్రావణాన్ని జోడిస్తే
దాని వాల్యూమ్‌ను మార్చడం జరగదని భావించాను, కాబట్టి ఒక క్యారీకి బదులుగా నేను ఒక లీటరు వాడండి మరియు నాకు
మళ్లీ అదే సమాధానం వస్తుంది, ఇది కేవలం 0.
6 నుండి 1.

Dr.Tor@IITK

06ని 60తో
భాగించవచ్చు, నేను మొలారిటీ లేదా మోలార్ d ఇది ఒకే సంఖ్య కాబట్టి నేను 1.
06
ని 10 పవర్ మైనస్ 2 మోలార్ లేదా మోలార్‌గా పొందబోతున్నాను అది పర్వాలేదు కాబట్టి మేము
ఏకాగ్రత iని లెక్కించాము f డిసోసియేషన్ డిగ్రీ ఆల్ఫా అయితే
ప్రారంభ ఏకాగ్రత ఇక్కడే ఉన్నట్లయితే మరియు డిస్సోసియేషన్ డిగ్రీ ఆల్ఫా అయితే c
ని 1 మైనస్ ఆల్ఫాతో గుణిస్తే చాలా ఎసిటిక్ యాసిడ్ ద్రావణంలో ఉంటుంది మరియు మిగిలిన
భాగం వియోగాన్ని మారుస్తుంది మరియు ఇవ్వబోతోంది me c alpha of acetate ion and c alpha h plus n ఆ తర్వాత నేను ఆ మొత్తం సమాచారాన్ని తీసుకుని ఇక్కడ ఉంచితే
నేను c ఆల్ఫా చతురస్రాన్ని c 1 మైనస్ తో భాగించాను సరే మరియు ఇక్కడ c ఇవ్వబడిన చోట సరే కాబట్టి మేము kbని లెక్కించాల్సిన అవసరం ఉంది
కాబట్టి మనం ఇప్పుడు నేను లెక్కించాల్సిన మొత్తం ఏకాగ్రత గణించేటప్పుడు నేను ఉపయోగించబోయే మొత్తం ఏకాగ్రత గణించే సమయంలో
భాగానికి సంబంధించిన మొత్తం ఘనపదార్థం యొక్క ఏకాగ్రత ఉంటుంది
కాబట్టి ఇవన్నీ ఈ మూడు ద్రావణంలో కరిగిపోతాయి కాబట్టి
మొత్తం ఏకాగ్రత కేవలం ఇది ఇది ప్లస్ ఇది ప్లస్ అవుతుంది మరియు అది c 1
ప్లస్ ఆల్ఫా అవుతుంది కాబట్టి నా దగ్గర ఇప్పుడు మొత్తం సమాచారం ఉంది నాకు తెలుసు కాబట్టి ఆల్ఫాను లెక్కించాలి
ఇ ఆల్ఫా అప్పుడు నేను kbని గణించగలను మరియు నేను
కూడా ఒక అగ్ర కారకంపై లెక్కించగలను మరియు అది ప్రయోగాత్మక ఏకాగ్రతగా ఉంటుంది, ఇది
విచ్ఛేదనం తర్వాత ఉండే ఏకాగ్రత మరియు విచ్ఛేదనం ముందు ఏకాగ్రత
అంటే c కాబట్టి ఇది కేవలం ఒక ప్లస్ ఆల్ఫా కాబట్టి నేను ఆల్ఫాను లెక్కించవలసి ఉంటుంది మరియు నాకు కావాల్సిన అన్ని ఆహ్ సమాధానం ఉంటుంది కాబట్టి నేను ఈ సమీకరణంలో మొత్తం సమాచారాన్ని ప్లగ్ చేయబోతున్నాను
కాబట్టి దీని కోసం నాకు ఖచ్చితంగా kf అవసరం మరియు kf పట్టికలో ఇవ్వబడి ఉంటే మరియు నేను దాన్ని తీసుకోండి
అక్కడ నుండి అది మోల్‌కు 1.
86 ఆహ్ కెల్విన్ కిలో 1.
86 మరియు మొలాలిటీని మీరు ఇప్పటికే నిర్వచించారు c అంటే ఒక పాయింట్ సున్నా ఆరు నుండి పది పవర్ మైనస్ రెండు గుణించడం ఒకటి ప్లస్ ఆల్ఫా మరియు ఇప్పుడు నేను పాయింట్‌గా ఉండబోయే ఒక ప్లస్ ఆల్ఫాను లెక్కించగలను సున్నా రెండు సున్నా ఐదు
ఒక పాయింట్ ఎనిమిది ఆరుతో భాగించబడింది పాయింట్ సున్నా ఒకటి సున్నా ఆరు మరియు సమాధానం ఒక పాయింట్ సున్నా మూడు తొమ్మిది ఏడు లేదా ఒక
పాయింట్ సున్నా నాలుగు ఒక పాయింట్ సున్నా మూడు తొమ్మిది ఏడు కాబట్టి ఆల్ఫా
పాయింట్ సున్నా మూడు తొమ్మిది సెవ్ అవుతుంది n కాబట్టి మేము ఇప్పటికే ఒక అగ్ర కారకాన్ని లెక్కించాము
అది ఒక పాయింట్ సున్నా మూడు తొమ్మిది ఏడు ఇప్పుడు kb గురించి ఏమిటి , నేను ఈ సమాచారాన్ని 1.
0 ని 10 మైనస్ 2 ఆల్ఫా స్క్వేర్‌లో ఉంచితే 0.
0397 చదరపు 1 మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగించబడితే 1 మైనస్ 0.
0397 చూద్దాం మనకు ఏ సమాధానం వచ్చింది కాబట్టి మనం పొందబోయే సమాధానం
1.
74 నుండి 10 పవర్ మైనస్ 5 అవుతుంది కాబట్టి ఇది రౌండ్ రౌండ్‌లో
సమాధానం అని నేను అనుకుంటున్నాను సరే ఇది టెక్స్ట్ నుండి మరో సమస్యను చర్చిద్దాం
ఈబుక్ ఇన్‌సర్ట్ నుండి 3.
32 నుండి గణించండి
250 గ్రాముల నీటికి 10 గ్రాముల ch3 ch2 chcl cohని కలిపినప్పుడు నీటి
గడ్డకట్టే ప్రదేశంలో డిప్రెషన్ ఏర్పడుతుంది, కాబట్టి అతను డిప్రెషన్ మరియు ఫ్రీజింగ్ పాయింట్‌ను లెక్కించమని అడుగుతాడు కాబట్టి అతను డెల్టా tf ah అని అడుగుతున్నాడు కాబట్టి 10 గ్రాములు ద్రావణం యొక్క బరువు మరియు
టాండ్రమ్ మరియు ద్రావణం ch3 ch2 ch cl cooh కాబట్టి ఇందులోని 10 గ్రాములు 250 గ్రాముల నీటికి కలుపుతారు
కాబట్టి ద్రావకం యొక్క బరువు 250 గ్రాములు మరియు మనకు ఇవ్వబడుతుంది ka అనేది డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకానికి సమానం
ఈ ఆమ్లం 1.
4 నుండి 10 పవర్ మైనస్ 3 మరియు నీటికి kf 1.

Pavitor@IITK

86 కెల్విన్ ఒక పుట్టుమచ్చకి కిలోలో సరే కాబట్టి మనం డిప్రెషన్ మరియు ఫ్రీజింగ్ పాయింట్‌ని లెక్కించాలి కాబట్టి
సాధారణ ఫార్ములా kb m అవుతుంది మరియు అన్ని కాంపోనెంట్‌ల మొలారిటీ ఉన్న చోట
కేవలం సింప్లిసిటీ కోసం నేను దీన్ని వ్రాద్దాం కాబట్టి ఈ మొత్తం సమ్మేళనం కేవలం h
ఇది విడదీయబోతోంది మరియు పరిష్కారంలో నాకు h ప్లస్ ప్లస్ మైనస్‌ని ఇస్తుంది మరియు మళ్లీ
ఏకాగ్రత ఉంటే సైద్ధాంతిక ఏకాగ్రత హెక్టారుకు c అయితే, డిస్సోసియేషన్ తర్వాత విచ్ఛేదనం
యొక్క డిగ్రీ ఆల్ఫా అయితే, డిస్సోసియేషన్ తర్వాత h యొక్క ఏకాగ్రత
c గుణించబడుతుంది h ప్లస్ యొక్క 1 మైనస్ ఆల్ఫా గాఢత c ఆల్ఫా అవుతుంది మరియు
మైనస్ యొక్క గాఢత c ఆల్ఫా అవుతుంది కాబట్టి ఇప్పుడు నేను ka అని వ్రాయగలను, ఇది
h యొక్క ఏకాగ్రతగా నిర్వచించబడింది ప్లస్ మైనస్ యొక్క ఏకాగ్రతను గుణించి ha ah తో భాగించవచ్చు
ఇది c మరియు ఆల్ఫా పరంగా కాబట్టి h ప్లస్ c ఆల్ఫా యొక్క ఏకాగ్రత మైనస్ c
ఆల్ఫాగా పరిగణించబడుతుంది మరియు h యొక్క ఏకాగ్రత c ఒక మైనస్ ఆల్ఫా కాబట్టి దానిని ఉంచడం మరియు
ఒక c మేము తీసివేయడం
c ఆల్ఫా చతురస్రాన్ని 1 మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగించబోతున్నాం సరే ఇప్పుడు మనం cని గణించడానికి ప్రయత్నిద్దాం,
అది
విచ్ఛేదనం ముందు ద్రావణంలోని ద్రావణం యొక్క ఏకాగ్రత కాబట్టి c అంటే మనం మొలారిటీలో
రాయాలనుకుంటే
అది పుట్టుమచ్చలు అవుతుంది ద్రావణాన్ని కిలోలో ద్రావకం యొక్క ah బరువుతో భాగించబడుతుంది, అయితే మేము
మొలాలిటీ మరియు మొలారిటీని ఒకేలా పరిగణించబోతున్నాము ఎందుకంటే
మేము ద్రావకం యొక్క ద్రావణి బరువు 0.
250 గ్రాములు మరియు
ద్రావణం యొక్క పరిమాణం కూడా 0.
250 లీటర్లు అని భావించబోతున్నాము.
కాబట్టి ఆ సందర్భంలో మొలాలిటీ లేదా మొలారిటీ పరంగా
ఏకాగ్రత ఏకాగ్రతను లెక్కించడానికి ఒకేలా ఉంటుంది మనకు ఈ సమ్మేళనం యొక్క పరమాణు బరువు అవసరం
కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం యొక్క పరమాణు
బరువు 15 ప్లస్ 14 ప్లస్ 13 ప్లస్ 35.
5 అవుతుంది.
12 ప్లస్
113 ప్లస్ 30 నుండి 45 కాబట్టి ఇది 35 ప్లస్ 45 80 80 ప్లస్ 1529 ప్లస్ 13 42 మరియు 0.
5 అవుతుంది కాబట్టి ఇది 122.
5
కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం యొక్క పరమాణు బరువు 122.
5 కాబట్టి ద్రావణం యొక్క మోల్‌లు మరియు 2 ద్వారా 2 మొత్తం 2.
10 కలిగి ఉంటుంది సమాచారం n ఇప్పుడు లెక్కించేందుకు
c కాబట్టి ఇది 122.
5 తో భాగించబడిన 122.
5 తో భాగించబడిన ద్రావకం బరువు 0.
250 కిలోలు కాబట్టి కిలో ఉంటుంది మరియు నేను ఈ 0.
3265 పాయింట్‌ని మూడు రెండు ఆరుగా అంచనా వేస్తే, ఇప్పుడు నాకు ఆల్ఫా నుండి కాల్ అవసరం కాబట్టి ఈ
సమాచారాన్ని
నేను ఉంచబోతున్నాను.
ఇది ఈ సమీకరణంలో ఉంది కాబట్టి నేను పాయింట్ మూడు రెండు ఆరు ఆల్ఫా చతురస్రాన్ని ఒక మైనస్‌తో
భాగించాను
కాబట్టి ఇది వర్గ సమీకరణాన్ని పరిష్కరించడం కోసం అయితే మనం ఉజ్జాయింపును తగ్గించగలమో లేదో చూద్దాం,
ముందుగా
ఉజ్జాయింపు ఆల్ఫా అల్ఫా అయితే ఒకదానితో పోల్చితే ఆల్ఫా చాలా తక్కువగా ఉంటుంది.
ah 1.
4 నుండి 10
మైనస్ 3ని 0.
326తో విభజించి దాని వర్గమూలం కాబట్టి సమాధానం ఆల్ఫా పాయింట్ సున్నా ఆరు ఐదు ఐదుకి సమానం కాబట్టి
మేము ఆల్ఫాకు
సంబంధించి పాయింట్ సున్నా ఆరు ఐదు ఐదుని విస్మరించాము కాబట్టి మీరు పరిష్కారాన్ని
మెరుగుపరచాలనుకుంటే
మేము కేవలం డినామినేటర్ రీకాలిక్యులేటర్‌లో ఈ ఆల్ఫాను ప్రత్యామ్నాయం చేయబోతున్నాను,

Ptutor@IITK

అయితే మీరు ఈ వర్గ సమీకరణాన్ని పరిష్కరించకూడదనుకుంటే లేదా కొన్ని
సందర్భాల్లో కూడా ఎక్కువ ఆర్డర్ సమీకరణం ఉంటే నేను చేయగలను దాన్ని పునరావృతంగా ఉజ్జాయింపు
చేయడానికి ఇది చాలా మంచి పద్ధతి ఇక్కడ
ఆల్ఫాను లెక్కించండి మరియు మీరు పొందే ఆల్ఫాను కేవలం ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంచడం కొనసాగించండి మరియు
రెండు పునరావృత్తులు చాలా
బహుశా అది చాలా సార్లు కలుస్తుంది కూడా కానీ నేను చాలా సార్లు అది కలుస్తుంది
కాబట్టి దీన్ని తిరిగి భర్తీ చేయడం నేను చూశాను కాబట్టి నేను కాను పొందబోతున్నాను 0.
326 ఆల్ఫా చతురస్రాన్ని
1 మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగిస్తే అది 0.
9345 అవుతుంది మరియు ఇప్పుడు ఇక్కడ k ఇవ్వబడిన ఈ సమీకరణాన్ని ఉపయోగించి
నాకు 63 వస్తుంది కాబట్టి ఆల్ఫా కేవలం సున్నా ఆరు
మూడు మూడు కాబట్టి ఇది చాలా దగ్గరగా ఉంది కాబట్టి మేము ఇప్పుడు ఆల్ఫాను లెక్కించాము.

మేము డెల్టా tని లెక్కించాలి, ఇక్కడ m అనేది ఉన్న అన్ని జాతులలోని అన్ని జాతుల మొత్తం సాంద్రత
అవుతుంది హెచ్ ప్లస్ మైనస్ కాబట్టి నేను
ఏకాగ్రతను జోడిస్తే m కేవలం 1 ప్లస్ ఆల్ఫాతో గుణించాలి కాబట్టి నేను మొత్తం
సమాచారాన్ని ఇక్కడ ఉంచినట్లయితే kb ఇవ్వబడింది, క్షమించండి ఇది k fkf ఇవ్వబడింది 1.
86 cతో గుణిస్తే 1.
86 అంటే i
మేము ఇప్పటికే ఎక్కడో లెక్కించాము అంటే 0.
326ని ఒకదానితో గుణిస్తే ఆల్ఫా ఆల్ఫా పాయింట్
సున్నా ఆరు o ne ప్లస్ ఆల్ఫా వన్ పాయింట్ సున్నా ఆరు మూడు మూడు మరియు ఇప్పుడు మనం డెల్టా tfని 1.
86 గుణించి 0.
326 గుణించి 1.
0633 మరియు సమాధానం 0.
645 అని లెక్కించవచ్చు కాబట్టి ఫ్రీజింగ్ పాయింట్‌లో మార్పు
0.
645 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ కావాలంటే ఒకటి లేదా డిగ్రీ కెల్విన్ కావాలి ఆఫ్ వన్ టాప్ ఫ్యాక్టర్‌ను లెక్కించండి,
అది కేవలం ఒకటి ప్లస్ ఆల్ఫా అని మాకు తెలుసు కాబట్టి ఒక అగ్ర కారకం ఒకటి ప్లస్ ఆల్ఫా అని మేము
గత క్లాస్‌లో చర్చించాము మరియు అది ఒక పాయింట్ సున్నా ఆరు మూడు మూడు
సరే ఒకటి పరిష్కరించడానికి ప్రయత్నిద్దాం ఈ సెషన్‌లో చివరి సమస్య ఒకే తదుపరి సమస్య పందొమ్మిది
పాయింట్ ఐదు గ్రాముల ch రెండు fc coh 500 గ్రాముల నీటిలో కరిగిపోతుంది 500 గ్రాముల నీటిలో డిప్రెషన్
మరియు నీటి
గడ్డకట్టే స్థానం గమనించిన 1.
0 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్, కారకం
మరియు విచ్ఛేదన స్థిరాంకం యొక్క ఫ్లోరోఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క వాంట్‌ను గణించండి, సరే ఇది చాలా అయ్యో
, ఇది మనం ఇంతకు ముందు చర్చించుకున్న సమస్యకు చాలా పోలి ఉంటుంది సరే కాబట్టి 19.
5 గ్రాముల ఈ యాసిడ్ కాబట్టి ద్రావణం యొక్క బరువు
19.
5 గ్రాములు మరియు ద్రావణం ch2 fcooh disso 500 గ్రాముల నీటిలో ఉండాలి
కాబట్టి ద్రావకం యొక్క బరువు 500 గ్రాముల డిప్రెషన్ మరియు నీరు
1.
0 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్‌గా గమనించబడుతుంది, కాబట్టి డెల్టా tf ఇది ఒక పాయింట్ సున్నా డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ అని
గమనించవచ్చు, ఇది
ఒక అగ్ర కారకం i మరియు డిస్సోసియేషన్ స్థిరాంకం మళ్లీ మళ్లీ లెక్కించబడుతుంది నేను ఈ మొత్తం సమీకరణాన్ని
వ్రాస్తే
ha నాకు h ప్లస్ ప్లస్ మైనస్ అని నేను ఊహిస్తున్న చోట ఇది ఒక మైనస్ అని నేను ఊహిస్తే
ప్రారంభ ఏకాగ్రత c అన్‌సోసియేటెడ్ ఏకాగ్రత అయితే మరియు డిస్సోసియేషన్
డిగ్రీ ఏకాగ్రత ఒక మైనస్ ఆల్ఫా అవుతుంది, అప్పుడు h ప్లస్ యొక్క గాఢత
ఏకాగ్రత కోసం cl అవుతుంది కాబట్టి కాబట్టి ప్రతి జాతి మొత్తం ఏకాగ్రత
c వన్ ప్లస్ ఆల్ఫా అవుతుంది కాబట్టి మనం ఇప్పటికే చర్చించినట్లుగా ఒక అగ్ర
కారకం c 1 ప్లస్ ఆల్ఫాను c తో భాగించబడుతుంది అంటే 1 మరియు ka
హెక్టార్ యొక్క ఏకాగ్రతను మైనస్‌తో గుణించబడుతుంది హెక్టార్‌ను c 1 మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగించబడుతుంది
కాబట్టి అది ఆల్ఫా స్క్వేర్ c 1 మైనస్ ఆల్ఫా o అవుతుంది కే మరియు మేము cని లెక్కించవచ్చు కాబట్టి c

Prutor@IITK

మొలారిటీ లేదా మొలారిటీని మళ్లీ మేము ఈ పలచని సజల ద్రావణ మొలారిటీ మరియు మొలారిటీలో ఉన్నాము మేము దానిని అలాగే భావించబోతున్నాము కాబట్టి మనకు ద్రవ్యరాశి ఇవ్వబడింది మరియు మేము దానిని మోల్స్‌గా మార్చాలనుకుంటున్నాము మోల్స్‌గా మార్చడానికి మనకు మళ్లీ పరమాణు బరువు అవసరం
అది 19.
5 గ్రాములు
ఉహ్ మాలిక్యులర్ బరువుతో భాగించబడుతుంది, అది 78 ద్రావణం యొక్క వాల్యూమ్‌తో భాగించబడుతుంది, ఇది ద్రావకం
యొక్క వాల్యూమ్ లేదా ఆహ్ ద్రావకం యొక్క బరువుతో సమానం అని
మేము పరిగణించాము, తద్వారా మొలాలిటీని గణించడం అంటే 0.
5 కాబట్టి ఇది 19.
5ని 78ని పాయింట్ ఐదు పాయింట్‌గా భాగించండి
ఏదో ఒకటి కాబట్టి ఇది ఓహ్ ఇది ఒకటి రెండుగా వస్తుంది కాబట్టి కేవలం సున్నా పాయింట్ ఐదు మోలాల్ లేదా మోలార్ సరే కాబట్టి మనకు c ఉంది మరియు మేము ఇప్పటికే tf ఇచ్చాము కాబట్టి డెల్టా tf అనేది kf m ఇక్కడ m ఉంది మొత్తం ఏకాగ్రత మొత్తం
ఏకాగ్రత pecies అంటే cని 1 ప్లస్ ఆల్ఫాతో గుణించండి కాబట్టి
ఇది kf అవుతుంది c 1 ప్లస్ ఆల్ఫా kfకి చివరి సమస్య ఇవ్వబడింది కాబట్టి
మనం దానిని ఉపయోగించవచ్చు పాయింట్ ఎనిమిది ఆరు వన్ పాయింట్ ఎనిమిది ఆరు పాయింట్‌తో
గుణిస్తే ఐదు ah గుణించి ఒక ప్లస్ l ఒకే కాబట్టి మనం
1.
86తో భాగించిన 1.
0కి సమానమైన ఆల్ఫాను 1.
86తో 0.
5గా భాగించవచ్చు కాబట్టి 2ని 1.
86తో భాగిస్తే సరే ఈ వ్యాయామంలోని ఈ ప్రశ్నల్లోని సమస్య ఏమిటంటే, ఎన్ని ముఖ్యమైన బొమ్మలను తీసుకువెళ్లాలనేది సరే కాబట్టి నేను కేవలం 1.
075 ఆహ్‌ని ఒక ప్లస్ ఆల్ఫా కాబట్టి ఆల్ఫాగా తీసుకువెళతాము
నేను కేవలం రెండు ముఖ్యమైనవి తీసుకుంటే నాకు సున్నా ఏడు అయిదు పాయింట్ అవుతుంది.
పాయింట్ ఐదు పాయింట్ సున్నా ఏడు ఐదు చతురస్రాల్లోకి
ఒక మైనస్ ఆల్ఫాతో భాగించబడుతుంది, అది పాయింట్ తొమ్మిది రెండు ఐదు అవుతుంది మరియు ఇప్పుడు మనం ఈ ట్రివిల్‌గా సున్నా ఏడు ఐదు చతురస్రాన్ని గణించవచ్చు కాబట్టి మూడు పాయింట్ 0 నుండి 10 మైనస్ 3 నుండి మనకు డిస్సి వస్తుంది ఈ యాసిడ్‌కు ఒసియేషన్ స్థిరాంకం సరే కాబట్టి మేము ఈ సెషన్‌ను ఇక్కడ నిలిపివేస్తాము

Pruto@IITK