ఇప్పుడు ఈ విషయంలో ఒక ముఖ్యమైన పరిమాణాన్ని నిర్వచించండి , దీనిని గుప్త వేడి అని పిలుస్తారు, ఇది ఇక్కడ వ్రాయబడినది
కాబట్టి ఈ భాగాన్ని చెరిపివేస్తుంది మరియు ఈ ఆహ్ గుప్త వేడిని ఇప్పుడు చర్చించవచ్చు ఉమ్
కాబట్టి ఆహ్ ఇది కూడా నిజం ఆహ్ అవసరమైన వేడి మొత్తం ఆధారపడి ఉంటుంది పదార్థం యొక్క స్వభావం లేదా మీరు ఉంచే పదార్థం లేదా మీరు OK అని ఆలోచిస్తున్నారు
కాబట్టి ah గుప్త వేడి యొక్క నిర్వచనం ఇది ఒక కిలోకు వేడిని జోడించాలి, అది తప్పనిసరిగా జోడించబడాలి లేదా తీసివేయాలి లేదా తీసివేయాలి ah ఒక పదార్థం ఒక దశ మార్పు లేదా దశ మార్పుకు లోనవుతుంది లేదా ఒకదాని నుండి మరొకదానికి మార్పు చెందుతుంది మరియు మనం చూసినట్లుగా ఈ గుప్త వేడి ఉష్ణోగ్రతలో ఎటువంటి మార్పును కలిగి ఉండదు
కాబట్టి కిలోకు ఆహ్ అనేది ఒక దశలో ఉన్న పదార్థం యొక్క కిలోకు అవసరమైన వేడి ఆహ్ ఒక దశ నుండి మరొక దశకు మారడం మరియు అది ఆహ్ ఉష్ణోగ్రతలో ఎటువంటి మార్పుతో కూడుకున్నదని మేము చూసినట్లుగా, మూడు రకాల గుప్త ఉష్ణం ఉన్నాయి, వీటిని మనం నిర్వచించగలము వాటిని కరిగే గుప్త వేడి అంటారు
కాబట్టి మనం దాని గురించి మాట్లాడుతాము మూడు రకాల ఆహ్ లాటెంట్ హీట్ దాని కోసం ప్రస్తుతానికి ఈ భాగాన్ని తీసివేద్దాం,
కాబట్టి మూడు రకాల గుప్త ఉష్ణం దానిని lm ah అని పిలుస్తుంది, ఇది కరగడం యొక్క గుప్త ఉష్ణం అయితే నేను చెప్పినట్లు ఇది గుప్త ఉష్ణం అని కూడా అంటారు. కనుక ఇది ద్రవీభవన గుప్త వేడి లేదా ఫ్యూజన్ ah, ఇది మంచును నీటిలో కరిగించడంతో సంబంధం కలిగి ఉంటుంది మరియు సంఖ్య రెండు lv
కాబట్టి దాని బాష్పీభవనం యొక్క గుప్త వేడి మరియు సంఖ్య మూడు దాని అహ్ సబ్లిమేషన్ యొక్క గుప్త వేడి ok so ah మరియు si యూనిట్ ఆహ్ గుప్త వేడి si యూనిట్ జూల్ పర్ కేజ్ సరే
కాబట్టి ఇది ah మరియు పెద్ద నిర్వచనం మరియు ah గుప్త ఉష్ణం
కాబట్టి తెలిసిన కొన్ని పదార్థాల కోసం కొన్ని ప్రాతినిధ్య విలువలను చూద్దాం ప్రస్తుతానికి మీకు లభించే ద్రవాల గురించి మాట్లాడుకుందాం ఆహ్ ఘనపదార్థాల డేటా కూడా
కాబట్టి మనకు తెలిసిన కొన్ని ద్రవాల కోసం ద్రవీభవన గుప్త వేడి మరియు బాష్పీభవన గుప్త వేడి గురించి మాట్లాడుదాం
కాబట్టి మనకు మెటీరియల్ ఉంది మరియు మనం ద్రవీభవన స్థానం అని పిలుద్దాం ద్రవీభవన స్థానం మరియు దానిని tm ah అని పిలుద్దాం. మాజీ డిగ్రీ సెంటిగ్రేడ్‌లో నొక్కినప్పుడు ఆహ్ ఇప్పుడు అది lm, ఇది కిలోకు జౌల్‌లో కరిగిపోయే గుప్త ఉష్ణం ah మరియు మనం కూడా కాల్ చేద్దాం మరిగే బిందువును కూడా రికార్డ్ చేద్దాం ah నేను కేవలం ఇక్కడ కొంత స్థలాన్ని ఆదా చేయడం కోసం pt ah అని పాయింట్ ఆ అని వ్రాస్తున్నాను మరియు ఇది మళ్లీ డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్‌లో ఉంది మరియు మనం దీన్ని tb ద్వారా పిలుద్దాం మరియు ఇప్పుడు lv ah మళ్లీ కిలోకి జూల్‌లో అని పిలుద్దాం
కాబట్టి ఇవి మనం ఉపయోగిస్తున్న పారామితులు మరియు అమ్మోనియాగా వ్రాద్దాం, దీని ద్రవీభవన స్థానం మైనస్ 77.8 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ ah lm విలువ అంటే ద్రవీభవన లేదా ఫ్యూజన్ యొక్క గుప్త వేడి 33.2 నుండి 10కి పవర్ 4 దాని మరిగే స్థానం 33.4 మరియు అది 13.7 నుండి 10కి పవర్ 5 అంటే అమ్మోనియా కోసం మీ nh3 అని పిలుస్తారు మరియు ఇప్పుడు అది బెంజీన్ మరియు ఇది um 5. ద్రవీభవన స్థానం ఇది 12.6 నుండి పదికి పవర్ ఫోర్ ఆ 1.14 నుండి 10 కి పో wer 4 అయితే పాదరసం చాలా పెద్ద బాష్పీభవన బిందువును కలిగి ఉంటుంది, ఇది 356.6 ah డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ మరియు ఇది పవర్ 5కి 2.96 నుండి 10 వరకు ఉంటుంది మరియు నీటికి ద్రవీభవన స్థానం 0 0.0 uh మరియు ఇది శక్తికి 33.5 నుండి 10కి సమానం 4 మరియు ఇది 100 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ మరియు ఇది 222.6 నుండి 10 నుండి 10 వరకు ఉంటుంది మా lm అనేది గుప్త కరగడం అనేది 10 నుండి పవర్ ఫోర్ ah మరియు ఇది 1 నుండి పవర్ ఐదు వరకు ఉంటుంది, కనుక ఇది పది నుండి పవర్ నాలుగు మరియు పది నుండి పవర్ ఐదు వరకు ఉంటుంది మరియు ఇది 10 నుండి పవర్ 5 మధ్య ఉంటుంది మరియు 10 నుండి పవర్ 6 అయితే ద్రవీభవన స్థానం మరియు మరిగే బిందువులు చాలా భిన్నంగా ఉంటాయి అంటే అమ్మోనియా యొక్క ద్రవీభవన స్థానం మైనస్ 77.8 కెల్విన్ 8 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ అయితే ఇది 33.4 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ మరియు పాదరసం కోసం మరిగే స్థానం చాలా ఎక్కువగా ఉంటుంది మరియు ద్రవీభవన స్థానం b నీటి ఘనీభవన బిందువు కంటే తక్కువగా ఉంటుంది అయితే lv మరియు lm లు ah కొలతలు లేదా పరిమాణం క్రమంలో కొంత సారూప్యతను కలిగి ఉంటాయి, ఇప్పుడు నేను మీకు సబ్‌లిమేషన్‌కి ఒక ఉదాహరణ ఇస్తాను , ఇక్కడ వ్యవస్థ నేరుగా ఘన దశ నుండి వాయువుగా మారుతుంది దశ ఇప్పుడు ఇది రంగు ప్రింటర్ యొక్క అప్లికేషన్‌లలో ఇది ఒకటి
కాబట్టి మీరు కలర్ ప్రింటర్‌ని చూసారు, ఇది ఆఫీసు ఉపయోగంలో మరియు కొన్నిసార్లు గృహ వినియోగంలో కూడా బాగా ప్రాచుర్యం పొందింది,
కాబట్టి ఏమి జరుగుతుంది అంటే ప్రధానంగా మూడు రంగులు ఉన్నాయి ఆహా ఇవి
కాబట్టి నేను మీకు సబ్‌లిమేషన్‌కి ఒక ఉదాహరణ ఇస్తున్నాను
కాబట్టి ఈ కలర్ ప్రింటర్‌లను మేము పరిగణిస్తాము ఆ కలర్ ప్రింటర్‌లు ప్రధానంగా మూడు రంగులను ఉపయోగిస్తాయి, అవి నీలం మరియు పసుపు మరియు మెజెంటా అనే మూడు రంగులను ఉపయోగిస్తాయి
కాబట్టి అవి మూడు వేర్వేరు కంటైనర్‌లలో ఉంచబడతాయి మరియు కనెక్ట్ చేయబడిన ప్రింటర్ హెడ్ హీటింగ్ ఫిలమెంట్ ఆహ్ ఈ రంగులను కంటైనర్ నుండి పేపర్‌కి ప్రతి రంగుకు మూడు దశల్లో ఒకటిగా రవాణా చేస్తుంది

కాబట్టి ఈ ప్రింటర్ హెడ్‌లో హీటింగ్ ఎలిమెంట్ ఉంటుంది. వర్ణాలు ఘన రూపంలో ఉండే రంగులు వాయు రూపంలో ఉంటాయి మరియు కాగితంపై ఒక పూత ఉంటుంది , ఇది గ్రహిస్తుంది మరియు గుర్తుగా ఉంటుంది
కాబట్టి రంగు ప్రింట్ అవుట్‌లో మీరు చూసే అన్ని ఇతర రంగులు ఈ రంగుల కలయికలు
కాబట్టి సబ్లిమేషన్ హీటింగ్ ఫిలమెంట్ ఉన్న ప్రింటర్ హెడ్ డైని నేరుగా లేదా ఘన రూపంలో ఉండే రంగును వాయు రూపంలోకి మార్చినప్పుడు అది జరుగుతుంది మేము ఉష్ణ బదిలీ అని పిలుచుకునే పదార్థం యొక్క ఉష్ణ లక్షణాలలో ఆసక్తికరమైన భాగం
కాబట్టి ఒక శరీరం నుండి మరొక శరీరానికి ఉష్ణాన్ని బదిలీ చేయడం లేదా ఒక శరీరం నుండి దాని చుట్టుపక్కల ఉన్న ఉష్ణాన్ని బదిలీ చేయడం వంటివి మనం ఈ ఉష్ణ బదిలీని చేపట్టినప్పుడు మాట్లాడబోతున్నాము. చర్చ కోసం
కాబట్టి ఇప్పుడు మనం ఉష్ణ బదిలీ గురించి మాట్లాడుతాము మరియు ఈ ఉష్ణ బదిలీ అనేది ఒక ఆసక్తికరమైన భాగం లేదా పదార్థం యొక్క ఈ ఉష్ణ లక్షణాలు మరియు ఉష్ణ బదిలీ ప్రధానంగా జరుగుతుంది 1y   మూడు విధాలుగా ఒకదాన్ని ఉష్ణప్రసరణ అని పిలుస్తారు, 2ని ప్రసరణ అని పిలుస్తారు మరియు 3ని రేడియేషన్ అని పిలుస్తారు మరియు
కాబట్టి మనం ఈ మొదటి దానిని ఉష్ణప్రసరణ అని పిలవడంతో ప్రారంభిద్దాం,
కాబట్టి మీరు ఆహ్ అంటే అగ్ని వెలిగిపోతుందని చూసి ఉండాలి మరియు ద్రవం లేదా దాని చుట్టుపక్కల ఉన్న గాలి ఏమంటే అది వేడెక్కడం మరియు వేడి గాలి విస్తరిస్తుంది మరియు అది విస్తరించడం వల్ల సాంద్రత తగ్గుతుంది మరియు తేలికగా మారుతుంది
కాబట్టి తేలికైన గాలి ఇప్పుడు అగ్ని పరిసరాల్లో నివసిస్తుంది బెర్నౌలీ సూత్రం ప్రకారం పైకి లేచి, మరింత దట్టంగా ఉండే పొరుగున ఉన్న చల్లటి గాలి శూన్యతను పూరించడానికి పరుగెత్తాలి మరియు ఇప్పుడు అవి నిప్పుతో స్పర్శకు వస్తాయి మరియు వెచ్చగా మారతాయి విస్తరిస్తాయి తేలికగా కదులుతాయి మరియు ఎక్కువ గాలి వస్తుంది మరియు ఆ విధంగా వేడి ప్రవాహం ఉంటుంది. సెటప్ చేయబడింది మరియు ఈ హీట్ కరెంట్ ఉష్ణప్రసరణ కరెంట్‌గా పిలువబడుతుంది మరియు ఈ ప్రక్రియను ఉష్ణప్రసరణ సరే అంటారు
కాబట్టి ఉష్ణప్రసరణ కరెంట్‌ని ఏర్పాటు చేస్తారు, దీనిని మీరు టెలివిజన్‌లో చూసి ఉండాలి భవనాలలో మంటలు ఉన్నాయి మరియు ఈ నల్లటి పొగ బయటకు వస్తుంది మరియు అది గాలిలోకి పెరుగుతుంది మరియు ఈ ఉష్ణప్రసరణ ప్రవాహం కారణంగా లేదా ఈ ఉష్ణప్రసరణ ప్రక్రియ కారణంగా ఇది గాలిలోకి పెరుగుతుంది మరియు అనేక ఆసక్తికరమైన విభిన్న దృగ్విషయాలు సంభవిస్తాయి మన చుట్టూ ఉన్న గాలి యొక్క ఉష్ణప్రసరణ ప్రవాహానికి
కాబట్టి మనం రెండవది లేదా రెండవ ఉష్ణ బదిలీ విధానాన్ని చూద్దాం, దీనిని వాహకం అని పిలుస్తారు మరియు ఉమ్
కాబట్టి ఈ ప్రసరణ అనేది ఒక పదార్థం ద్వారా నేరుగా ఉష్ణాన్ని బదిలీ చేసే ప్రక్రియ. అంటే ప్రాథమికంగా ఒక పదార్థం నుండి మరొక పదార్థానికి వేడిని బదిలీ చేయడం మరొక మెటీరియల్ మీడియం ద్వారా మధ్యవర్తిత్వం వహించడం మరియు మీ వద్ద రెండు బార్‌లు ఉంచబడినప్పుడు మరియు అవి కనెక్ట్ చేయబడినప్పుడు మరియు క్రాస్ సెక్షన్ ప్రాంతంలో ఉన్నపుడు ఈ నిర్దిష్ట పద్ధతిలో అర్థం చేసుకోవచ్చు. అక్కడ ఉంది
కాబట్టి రెండు శరీరాలు వేర్వేరు ఉష్ణోగ్రతల వద్ద ఉంచబడతాయి, వీటిని మనం దీన్ని ఒక ఉష్ణోగ్రత వద్ద వేడిగా ఉంటుంది మరియు ఇది ఒక ఉష్ణోగ్రత వద్ద చల్లగా ఉంటుంది t రెండు అంటే మీ t వన్ t టూ కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది మరియు అది ఒక క్రాస్ సెక్షనల్ ఏరియాని కలిగి ఉండే మెటీరియల్ మీడియం తో కనెక్ట్ చేయబడి ఉంటుంది
కాబట్టి దానిని a
కాబట్టి a క్రాస్ సెక్షనల్ ఏరియా అని పిలుద్దాం
కాబట్టి వేడి శరీరం నుండి ప్రవహించే వేడి చల్లని శరీరం
కాబట్టి వేడి q   అనేది క్రాస్ సెక్షన్ వైశాల్యానికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది ah ఇది రాడ్ యొక్క రెండు చివరల మధ్య క్రాస్ సెక్షన్ ah మధ్య ఉష్ణోగ్రత వ్యత్యాసానికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది మరియు ఇది ప్రక్రియ జరిగే సమయానికి కూడా అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది. అంటే వారు సన్నిహితంగా ఉండటానికి అనుమతించబడతారు మరియు అది కనెక్ట్ చేసే మాధ్యమం పొడవుకు విలోమానుపాతంలో ఉంటుంది మరియు మనం అన్నింటినీ కలిపి ఉంచితే అది q ahకి సమానం అవుతుంది l ద్వారా డెల్టా tt మరియు మేము అనుపాత స్థిరాంకాన్ని ఉంచాలి. క్యాపిటల్ k మరియు k ద్వారా ఉంచబడినవి థర్మల్ కండక్టివిటీగా పిలువబడతాయి
కాబట్టి k అనేది మాధ్యమం యొక్క ఉష్ణ వాహకత అని పిలుస్తారు మరియు ఇది సెకనుకు um   మీటరుకు జూల్ లేదా మీరు ఎలా వ్యక్తీకరిస్తున్నారనే దానిపై ఆధారపడి కెల్విన్‌లో వ్యక్తీకరించబడుతుంది. ఇది ఇప్పుడు ఉంది ఈ విషయంపై మరింత అవగాహన పొందడానికి ఇక్కడ కొన్ని సమస్యలను చేయడానికి ప్రయత్నిద్దాం మరియు మాకు పుస్తకం నుండి వచ్చిన సమస్య ఉంది మరియు ఈ సమస్య క్రింది విధంగా పేర్కొనబడింది
కాబట్టి ఇనుప కడ్డీ ఉష్ణ వాహకతపై సమస్యగా ఉంది మరియు మేము ah 0.1 మీటర్ పొడవు ఉన్న ఇనుప కడ్డీతో ప్రారంభించడానికి సమస్యను తెలియజేస్తున్నాం, ఇది పాయింట్ సున్నా రెండు మీటర్ల చతురస్రం ah మరియు ఆహ్, అలాగే మనం అందరం ఇనుము కోసం ఒకటి పరంగా వ్యక్తీకరిస్తున్న ఉష్ణ వాహకత
కాబట్టి k1 ఇప్పుడు 79కి సమానం ఇది కెల్విన్‌కు మీటర్‌కు ఎంత అనేదానిలో ఇవ్వబడుతుంది మరియు బ్రాస్ బార్ మరియు బ్రాస్ బార్ స్పెసిఫికేషన్‌లతో మళ్లీ ఒక మీటర్ మరియు క్రాస్ సెక్షన్ యొక్క అదే ప్రాంతం వలె ఉంటుంది కానీ విభిన్న ఉష్ణ వాహకతతో ఉంటుంది, ఎందుకంటే థర్మల్ కండక్టివిటీ మెటీరియల్‌పై ఆధారపడి ఉంటుందని మాకు తెలుసు. 100 109 వాట్ పర్ మీటరుకు విలోమ కెల్విన్ ఉమ్ అంటే టంకము చేయబడిన ఎండ్ టు ఎండ్

టంకము అంటే అవి జాయింట్ ఎండ్ టు ఎండ్ మరియు దీని యొక్క ఫిగర్
కాబట్టి ఇది ఇనుము మరియు ఇది ఇత్తడి ఆహ్ ఇది ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఉంచబడుతుంది ఇది ఎక్కువైతే మనం దానిని ఉష్ణోగ్రత t 1 అని పిలుద్దాం మరియు ఇది ఉష్ణోగ్రత t 2 వద్ద ఉంచబడుతుంది, ఇక్కడ వ్రాయబడింది ఉచిత ముగుస్తుంది ఇనుప కడ్డీ యొక్క ఇనుప కడ్డీ మరియు ఇత్తడి పట్టీపై ఉన్న ఇత్తడి పట్టీ ఇక్కడ ఉంచబడతాయి ఇనుప కడ్డీ మరియు ఇత్తడి కడ్డీ యొక్క ఉచిత చివరలను మూడు డెబ్బై మూడు కెల్విన్‌లకు సమానం మరియు p రెండు వరుసగా రెండు 273 కెల్విన్‌లకు సమానం t వద్ద ఉంచబడతాయి
కాబట్టి ఇప్పుడు ప్రశ్న రెట్టింపుగా ఉంది , ఉష్ణోగ్రతను పొందడం ఈ పాయింట్ వద్ద ఉన్న జంక్షన్‌లో, జంక్షన్ యొక్క ఉష్ణోగ్రతను పొందడం వల్ల ఈ పాయింట్‌ని పిలుద్దాం, దీనిని రెండవ భాగానికి పిలుద్దాం అంటే , ఆ సమ్మేళనం పట్టీ యొక్క సమానమైన ఉష్ణ వాహకత మరియు మూడవ ప్రశ్న ఆహ్ హీట్ కరెంట్ పొందడం సమానమైన థర్మల్ వాహకత మరియు హీట్ కరెంట్‌ని పొందండి ఆహ్
కాబట్టి మనం ఇక్కడ పొందిన హీట్ కరెంట్‌ని ఇక్కడ ఉంచుదాం
కాబట్టి ప్రశ్న చాలా సులభం
కాబట్టి మనం పదార్థం యొక్క థర్మల్ కండక్టివిటీల గురించి మాట్లాడుతున్నాం
కాబట్టి మనకు ఇక్కడ ఇనుప కడ్డీ ఉంది, దాని ఉచితం ముగింపు ఉష్ణోగ్రత 373 కెల్విన్ వద్ద ఉంచబడుతుంది, ఇది t1 వద్ద ఉన్న ఒక ఇత్తడి బార్‌తో కరిగించబడుతుంది, దీని యొక్క ఉచిత ముగింపు t2 ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఉంచబడిన కుడి వైపు 273 కెల్విన్ జంక్షన్ వద్ద ఉష్ణోగ్రత ఎంత అనేది ప్రశ్న. రెండవ ప్రశ్న నేను దీన్ని ఒక బార్‌గా పిలిస్తే అది సమ్మేళనం బార్ అయితే రెండు బార్‌లు ఉన్నాయని మీకు తెలుసు సమ్మేళనం పట్టీ ఒక అవగాహన లేదా ఊహ ఏమిటంటే లేకుంటే ఉష్ణ నష్టం ఉండదు
కాబట్టి థర్మల్ వాహకత అనేది ఇనుప కడ్డీ యొక్క ఎడమ చివర ఉన్న ఒక చివర నుండి నిర్వహించబడే ఉష్ణ వాహకత వాస్తవంగా హీట్ కరెంట్ ద్వారా ప్రవహిస్తుంది అదే ఉష్ణ ప్రవాహం ద్వారా ప్రవహిస్తుంది ఇత్తడి బార్ సరే
కాబట్టి ఇది ప్రశ్న మరియు ప్రశ్న పరిష్కరించడం సులభం ఆహ్ , ఈ సమస్య కోసం మనం బోర్డులోని కొంత భాగాన్ని తుడిచివేయాలి మనలాగే దీన్ని చేయడానికి ప్రయత్నిద్దాం అలా చేయకుండా అలా చెయ్యలేము,
కాబట్టి మేము స్థిరమైన స్థితిని సాధించగలమని అర్థం చేసుకున్నాము అంటే వేడి చివర నుండి చల్లని చివర వరకు వేడి ప్రవహించడం ప్రారంభమవుతుంది మరియు మొత్తం పదార్థంలో ఉష్ణోగ్రత సమతౌల్యం ఏర్పడే వరకు వేడి ప్రవహించడం కొనసాగుతుంది. మరియు
కాబట్టి ఆ స్థిరమైన స్థితిలో ఆహ్ ఇనుప కడ్డీ గుండా ప్రవహించే వేడి ఇత్తడి బార్ గుండా ప్రవహించే వేడికి సమానం.
ఉష్ణోగ్రత వ్యత్యాసం
కాబట్టి ఇది t 1 వద్ద ఉంది మరియు ఈ జంక్షన్ t 0 వద్ద ఉంది మరియు ఇది l వన్ మరియు ఇది a k two a two మరియు t సున్నా మైనస్ t టూని l రెండుతో భాగిస్తే ఇప్పుడు మీరు దీన్ని పరిశీలించినట్లయితే ah l ఒకటి మరియు l రెండు ఒకటే ఆహ్ ఇక్కడ రెండూ పాయింట్ వన్ మీటర్‌కి సమానం మరియు అదే విధంగా ఒకటి మరియు రెండూ ఒకేలా ఉంటాయి, ఆ రెండూ పాయింట్ సున్నాకి రెండు మీటర్ల చతురస్రం
కాబట్టి మేము ఆహ్‌తో ల్యాండ్ అవుతాము
కాబట్టి కేవలం రెండు
కాబట్టి ఒకటి aకి సమానం రెండు మరియు l ఒకటి l రెండుకి సమానం
కాబట్టి మేము సాధారణ సమానత్వంతో ల్యాండ్ అవుతాము అయాన్ అంటే ah k1
కాబట్టి ఇది my h2కి సమానం
కాబట్టి h1 అనేది ఇనుప కడ్డీ నుండి ah వెళ్లే వేడి మరియు ఇది ఇత్తడి కడ్డీ గుండా వెళుతుంది
కాబట్టి థర్మల్ సమతుల్యత వద్ద అవి ఒకే విధంగా ఉంటాయి
కాబట్టి నాకు k 1 అనే సమీకరణం వస్తుంది ah t 1 minus t 0 ak 2 t సున్నా మైనస్ t రెండు ah ఒకటి ah t సున్నా లేదా ato ah దాని జంక్షన్ వద్ద ah పొందేందుకు దీన్ని సులభంగా పరిష్కరించవచ్చు ah కాబట్టి ah k 1 t 1 ప్లస్ ak 2 t 2తో భాగించబడుతుంది ak 1 ప్లస్ k కనుక ఇది నా ఉష్ణోగ్రత, ఇది సమతౌల్యం వద్ద ఇప్పుడు జంక్షన్‌లో ఉంటుంది, ఎందుకంటే మేము ఆ ప్రశ్నను పరిశీలించాము
కాబట్టి ప్రస్తుతానికి ఎవరైనా ప్రశ్నను లేవనెత్తవచ్చు మరియు మొత్తం డేటాను ఇక్కడ వ్రాయవచ్చు
కాబట్టి మేము అలా చేస్తాము మీరు దానిని సమ్మేళనం పట్టీగా తీసుకుంటారు, ఇది నా k1 a ah t1 మైనస్ t0కి సమానం h 1కి సమానం, ఇది h2కి సమానం ఇది 0 మైనస్ t 2 వద్ద lతో భాగించబడిన k2కి సమానం , ఇది నా ఓహ్ ఇప్పుడు వేడి ప్రవాహం నేను పార్ట్ 1లో పొందిన t 0ని ఉంచగలను, ఇది ఇదే మరియు నేను ఆహ్ పొందుతాను, ఇది సరళీకృతం అయిన తర్వాత aat 1 మైనస్ t 2ని lతో భాగించగా మరియు ఒకటి k ద్వారా ఒకటి ప్లస్ ఒకటి ద్వారా k రెండుగా భాగించబడింది, తద్వారా ఉష్ణ ప్రవాహం ఉంటుంది
కాబట్టి నేను ఇప్పుడు ఈ రాడ్‌ని సమ్మేళనం పట్టీగా తీసుకుని ఈ సూత్రాన్ని కొంత k అని వ్రాస్తే అర్థం చేసుకోవచ్చు ప్రైమ్ మరియు 1 మైనస్ t 2ని lతో భాగించండి ఇది ఖచ్చితంగా యూనిట్ సమయానికి ఉష్ణ ప్రవాహం సమయం ఈ పరిగణనలోకి ప్రవేశించలేదు
కాబట్టి మీరు రెండు k ప్రైమ్‌ల మధ్య సరిపోల్చినప్పుడు మీ k ప్రైమ్ ఇప్పుడు వ్రాయబడుతుంది ah అని రెండుసార్లు వ్రాయబడింది k1 k2ని k1 ప్లస్ k2తో భాగిస్తే సమ్మేళనం పట్టీకి ఉన్న ప్రభావవంతమైన లేదా సమానమైన వాహకత ఇప్పుడు మూడో ప్రశ్న హీట్ కరెంట్‌ని కాంపౌండ్ బార్ ద్వారా గణించాలి

కాబట్టి ఉష్ణ ప్రవాహాన్ని కింది విధంగా గణించవచ్చు సమ్మేళనం పట్టీ ద్వారా హీట్ కరెంట్ ak ప్రైమ్ a మరియు 1 మైనస్ t 2 వద్ద 2 lతో భాగించబడుతుంది
కాబట్టి ఇది ఉహ్
కాబట్టి ఇప్పుడు మనం పార్ట్ 2 నుండి k ప్రైమ్ విలువను ఉంచవచ్చు మరియు ప్రభావవంతమైన వాహకత లేదా ప్రభావవంతమైన ఉష్ణ ప్రవాహాన్ని పొందవచ్చు కాంపౌండ్ బార్ ఇప్పుడు t 1 మైనస్ t 2ని రెండుసార్లు l తో భాగించగా , అది మూడవ భాగానికి సమాధానం
కాబట్టి ఇది సమ్మేళన పట్టీకి ఉష్ణ వాహకత గణన
కాబట్టి రేడియేషన్ అని పిలువబడే ఉష్ణ బదిలీ యొక్క మూడవ మోడ్‌ను చూద్దాం
కాబట్టి రేడియేషన్ ప్రక్రియ విద్యుదయస్కాంత తరంగాల ద్వారా ఆహ్ ద్వారా ఏ శక్తి బదిలీ చేయబడుతుందో ఇప్పుడు విద్యుదయస్కాంత తరంగాల గురించి మంచి విషయం ఏమిటంటే దానికి మెటీరియల్ మీడియం అవసరం లేదు
కాబట్టి రేడియేషన్‌కు మెటీరియల్ మీడియం అవసరం లేదు.
ప్రవహించే వేడి మరియు తద్వారా రేడియేషన్ కాంతి వేగంతో చాలా త్వరగా సంభవిస్తుంది మరియు కాంతి వేగం చాలా పెద్దదని మాకు తెలుసు , అది ఆహ్ 3 నుండి 10 నుండి సెకనుకు 8 మీటర్ల శక్తి వరకు ఉంటుంది, అంటే కాంతి వేగం రేడియేషన్ చాలా వేగవంతమైన వేగంతో సంభవిస్తుంది మరియు
కాబట్టి ప్రాథమికంగా ఈ విధంగా భూమికి సూర్యకిరణాలు వస్తాయి, ఇందులో ఎక్కువ భాగం సూర్యుడు మరియు భూమి మధ్య ఖాళీ స్థలం మధ్య భౌతిక మాధ్యమం మరియు రేడి లేదు ఒక శరీరం దాని ఉష్ణోగ్రత కారణంగా విడుదలయ్యే క్రియను థర్మల్ రేడియేషన్ అంటారు మరియు ఈ థర్మల్ రేడియేషన్ మరొక శరీరంపై పడినప్పుడు అది సంపూర్ణంగా శోషించబడుతుంది లేదా పాక్షికంగా శోషించబడుతుంది మరియు పాక్షికంగా ప్రతిబింబిస్తుంది లేదా అన్నింటినీ ప్రతిబింబిస్తుంది మరియు ఈ నిర్దిష్ట వాస్తవం మేము వేసవి మరియు చలికాలంలో ధరించే బట్టల రకం లేదా రంగుపై చిక్కులు లేదా అవగాహన ఉంది , ఎవరైనా లేత రంగు దుస్తులు ధరించాలనుకుంటున్నారు ఎందుకంటే మీకు చాలా తక్కువ ఉష్ణ వికిరణం లేదా వేడిని గ్రహించే లేత రంగు దుస్తులు కావాలి. చలికాలంలో ఇది చాలా వరకు ప్రతిబింబిస్తుంది మేము ముదురు రంగు దుస్తులను ధరించాలనుకుంటున్నాము, ఇది చాలా థర్మల్ రేడియేషన్‌ను గ్రహిస్తుంది మరియు చాలా తక్కువగా ప్రతిబింబిస్తుంది, నిజానికి ఇది కూడా వేడి కోసం పాత్రల అడుగు భాగం నల్లగా పెయింట్ చేయబడుతుంది. ఆహ్ చాలా త్వరగా వేడెక్కాలి,
కాబట్టి ఇవి రేడియేషన్‌కి సంబంధించిన కొన్ని ఆసక్తికరమైన ఉదాహరణలు మరియు నేను ఆమెను ప్రస్తావించదలిచిన ఒక నిర్దిష్ట ఫార్ములా ఉంది e ఇది స్టెఫాన్ బోల్ట్జ్‌మాన్ రేడియేషన్ నియమం అని పిలవబడుతుంది మరియు అది చెప్పేది ఏమిటంటే, ఆహ్ రేడియంట్ ఎనర్జీ ah లేదా రేడియంట్ ఎనర్జీ అంటే t ah ఉష్ణోగ్రత ah ఉన్న వస్తువు ద్వారా ఒక సమయంలో విడుదలయ్యే థర్మల్ రేడియేషన్ ah లేదా రేడియంట్ ఎనర్జీ ఉష్ణోగ్రత ఉష్ణోగ్రత ఉపరితల వైశాల్యం a మరియు ఎమిసివిటీ అంటే ఉద్గార శక్తి ah మరియు ఒక mcvt ah స్మాల్ e um
కాబట్టి ఇది పవర్ 4 a మరియు tకి e సిగ్మా tకి సమానమైన ah q ద్వారా ఇవ్వబడుతుంది మరియు ఈ సిగ్మాను స్టెఫాన్ బోల్‌మాన్ స్థిరాంకం అంటారు మరియు దీని విలువ 5.67 నుండి 10 నుండి పవర్ మైనస్ 8 జౌల్ సెకనుకు మీటర్ స్క్వేర్ కెల్విన్ నుండి పవర్ 4 వరకు ఉంటుంది మరియు ఇది తరచుగా రేడియంట్ ఎనర్జీ లేదా రేడియేషన్ కారణంగా థర్మల్ శక్తికి 2 నుండి పవర్ 4 లాగా సూచించబడుతుంది. సంపూర్ణ స్కేల్‌లో వ్యక్తీకరించబడిన ఉష్ణోగ్రత యొక్క నాల్గవ శక్తికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది,
కాబట్టి నిర్దిష్ట శరీరం యొక్క ఉద్గారత గురించి మాకు తెలిస్తే మీరు నల్ల శరీరాలు సూర్యుడి గురించి వింటారు సంపూర్ణ నల్లని శరీరం నల్లని శరీరాలు మీతో మాట్లాడతాయి మరియు ఉద్గారత మొదలైనవి మీకు తెలుసు e సిగ్మా అనేది స్టెఫాన్ బోలెమన్ స్థిరాంకం t అనేది సంపూర్ణ స్కేల్‌లోని ఉష్ణోగ్రత అనేది రేడియేషన్‌కు గురయ్యే ప్రాంతం మరియు t అనేది రేడియేషన్‌కు గురయ్యే సమయం ఈ ఫార్ములా ద్వారా ఇవ్వబడుతుంది ah మరియు దీనిని స్టీఫెన్ బోల్ట్జ్‌మాన్ అంటారు. ఫార్ములా మనం చేయాలనుకుంటున్న తదుపరి పనిని న్యూటన్ యొక్క శీతలీకరణ నియమం అంటారు,
కాబట్టి ఆహ్ మనం ఒక కంటైనర్‌లో లిక్విడ్ ఆహ్‌ను తీసుకున్నామని అనుకుందాం మరియు అది ద్రవంలోకి చొప్పించబడిన ఉష్ణోగ్రత లేదా థర్మామీటర్ అని చెప్పండి.
ద్రవం ఒక నిర్దిష్ట ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఉంటుంది అంటే గది ఉష్ణోగ్రత వద్ద మేము ద్రవాన్ని కంటైనర్‌లోకి చొప్పించాము, నేను రీడింగ్‌ను గమనించడానికి థర్మామీటర్‌ని చొప్పించాము మరియు ఇప్పుడు మనం చేసేది ఏమిటంటే, ఉష్ణోగ్రతను జోడించడం ద్వారా ద్రవ ఉష్ణోగ్రతను పెంచడం. గది ఉష్ణోగ్రతను మించి పెంచబడింది గది ఉష్ణోగ్రత 27 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ అని చెప్పండి మరియు ఈ కంటైనర్ తీసుకోబడింది, ఇందులో మనకు ద్రవం ఉంది, అక్కడ థర్మామీటర్ ఉంది, ఇది w ఉంచబడుతుంది. ఇది రెండు
కాబట్టి ఇది థర్మామీటర్ మరియు స్టిరర్‌ని సున్నితంగా కదిలించడానికి ఒక స్థలం కూడా ఉంది
కాబట్టి మీరు ద్రవాన్ని మెల్లగా కదిలించాలనుకుంటున్నారు మరియు ఇది మొదట్లో 27 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్‌లో ఉంది ఇప్పుడు అది మంటలో ఉంచబడింది మరియు దాని ఉష్ణోగ్రత వరకు పెరుగుతుందని చెప్పండి 40 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ మరియు మీరు ఈ కంటైనర్‌ను థర్మోస్‌గా పరిగణించవచ్చు రెండు రంధ్రాల సీసం ఉన్న సీసంపై రెండు రంధ్రాలు ఉన్నాయి ఒకటి థర్మామీటర్‌ను ఇన్సర్ట్ చేయడం మరొకటి స్టిరర్‌ను ఇన్సర్ట్ చేయడం మరియు ఇప్పుడు

మీరు చేయగలిగినది ఇప్పుడు ఉష్ణోగ్రత 40 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్‌కు చేరుకున్న తర్వాత ఇవ్వబడని మంటను మీరు తీసివేయండి మరియు మీరు నిర్దిష్ట సమయం తర్వాత ఉష్ణోగ్రతను రికార్డ్ చేయాలనుకుంటున్నారు, తద్వారా మీరు 5 నిమిషాల సమయం లేదా 10 నిమిషాలు లేదా 15 నిమిషాల తర్వాత ఉష్ణోగ్రతను రికార్డ్ చేయవచ్చు మీరు దేనిపై ఆసక్తిని కలిగి ఉన్నారు మరియు మీరు తెలుసుకోవాలనుకుంటున్నది ఏమిటంటే, కాలక్రమేణా ఉష్ణోగ్రత ఎలా తగ్గుతోందనే దానిపై ఆధారపడి డెల్టా t గురించి మాట్లాడుకుందాం అంటే ఉష్ణోగ్రతలో తేడా ఉంటుంది
కాబట్టి మీరు దానిని t వద్ద కొలవండి సున్నాకి సమానం మరియు ఆపై ఐదు నిమిషాలకు 10 నిమిషాలకు 15 నిమిషాలకు మరియు మొదలైనవి మరియు కనుగొనబడిన ఉష్ణోగ్రతలు t 0 t 1 t 2 d 3 అని చెప్పాలి మరియు మీరు ఒక డెల్టా tని గమనించాలనుకుంటున్నారు. 0t 1 మైనస్ t 0 లేదా t 0 మైనస్ t 1 ah t 0 మైనస్ t 1 c 2 ఎందుకంటే మీరు పదార్థాన్ని వేడి చేసారు మరియు ఇది t 1 మైనస్ t 2.
కాబట్టి ఇది డెల్టా t 1 ఇది డెల్టా t 2 మరియు అందువలన మీరు ఈ డెల్టా t లేదా సమయంతో పాటు ఉష్ణోగ్రతలో మార్పును రికార్డ్ చేయాలనుకుంటున్నారు మరియు ఒకరు కనుక్కోవడమేమిటంటే, ఒకరు అలాంటి వక్రరేఖను కనుగొంటారు
కాబట్టి ఈ డేటా పాయింట్‌లు ఉన్నాయి
కాబట్టి మీరు ఈ రేఖపై పడి, నిమిషాల్లో ఇది అని చెప్పండి సరే
కాబట్టి ఓహ్ ఏమి జరుగుతుంది అంటే, ఆహ్ దీన్ని న్యూటన్ యొక్క శీతలీకరణ నియమం అని పిలుస్తారు మరియు న్యూటన్ యొక్క శీతలీకరణ నియమం ప్రకారం ఉష్ణ నష్టాన్ని చల్లబరుస్తుంది
కాబట్టి ఇది న్యూటన్ యొక్క శీతలీకరణ నియమం, ఇది శరీరం యొక్క ఉష్ణ నష్టం మైనస్ dq dt అని పేర్కొంది మైనస్ గుర్తు నష్టం ఉందని సూచిస్తుంది
కాబట్టి ఈ ఉష్ణ నష్టం ah అనేది డెల్టా t లేదా ఉష్ణోగ్రతకు నేరుగా అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది శరీరం మరియు దాని చుట్టుపక్కల తేడా ఒకే
కాబట్టి ఇది చట్టం
కాబట్టి ఎవరైనా దీన్ని కొంత k డెల్టా t ahకి మైనస్ dq dt అని వ్రాయవచ్చు, ఇక్కడ k అనేది కొంత స్థిరంగా ఉంటుంది మరియు ఇప్పుడు మనం ద్రవ్యరాశి m శరీరం గురించి మాట్లాడుకుందాం
కాబట్టి ఈ పదార్థం a ద్రవ్యరాశి m మరియు నిర్దిష్ట ఉష్ణం c
కాబట్టి ద్రవ్యరాశి m మరియు నిర్దిష్ట ఉష్ణం c
కాబట్టి నిర్దిష్ట ఉష్ణ సామర్థ్యం c అని చెప్పవచ్చు
కాబట్టి ఈ శరీరం ఉష్ణోగ్రత ah t2 శరీర ఉష్ణోగ్రత అంటే ద్రవం లేదా మీరు ఉష్ణోగ్రత t రెండు గురించి మాట్లాడుతున్న పదార్థం మరియు ah చెప్పండి t ఒకటి అనేది చుట్టుపక్కల ఉష్ణోగ్రత
కాబట్టి శరీర ఉష్ణోగ్రత t రెండు t రెండు మరియు చుట్టుపక్కల ఉష్ణోగ్రత t1
కాబట్టి ఉష్ణోగ్రత ఒక నిర్దిష్ట సమయ వ్యవధిలో తక్కువ మొత్తంలో dt2 తగ్గితే dt చిన్నది t
కాబట్టి ఈ శరీరం ఈ పదార్థం ఇక్కడ మేము ప్రస్తావించినది ఇక్కడ ఉన్న పదార్థం లేదా పదార్థం మరియు అవి ద్రవ్యరాశి m నిర్దిష్ట సామర్థ్యం c మరియు ఉష్ణోగ్రత t t2 వద్ద ఉంటుంది, ఇది వేడి చేసిన తర్వాత 40 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ అని చెబుతుంది మరియు పరిసర ఉష్ణోగ్రత గది ఉష్ణోగ్రత rature అంటే t1 అంటే 27 డిగ్రీ సెంటీగ్రేడ్ మరియు ఇప్పుడు ఇది చల్లబరచడానికి మిగిలి ఉంది, అంటే ఎక్కువ వేడిని వర్తించదు
కాబట్టి ah న్యూటన్ శీతలీకరణ నియమం ప్రకారం ఉష్ణ ప్రవాహం లేదా ఉష్ణం మారే రేటు ah అనుపాతంలో ఉంటుందని మనకు తెలుసు .
శరీరానికి మరియు చుట్టుపక్కల ఉన్న ఆహ్‌కి మధ్య ఉష్ణోగ్రత వ్యత్యాసం ఇప్పుడు మనం అర్థం చేసుకుందాం నిర్దిష్ట సమయ వ్యవధిలో చిన్న dt సమయ వ్యవధిలో చిన్న dti అంటే చిన్న dt అంటే నా ఉద్దేశ్యం ఇది సమయ వ్యవధిలో dt ఆహ్ శరీర ఉష్ణోగ్రత యొక్క ఉష్ణోగ్రత శరీరం dt2తో పడిపోతుంది, ఎందుకంటే t2 అనేది శరీర ఉష్ణోగ్రత
కాబట్టి అది dt2తో పడిపోతుంది మరియు ఇక్కడ చేరి ఉన్న వేడి mcdt 2కి సమానం
కాబట్టి నేను సమయంతో భాగిస్తే చిన్న సమయ వ్యవధిని తీసుకుంటే ఇది సమానం కు mcdt 2 by t మరియు ఇది ఇప్పుడు శీతలీకరణ చట్టం ప్రకారం dq dtకి సమానం dq dt సమానం
కాబట్టి ఇది మైనస్ ah k మైనస్ k మరియు ah t 2 మైనస్ t 1కి సమానం
కాబట్టి నేను దీన్ని పరిష్కరించాలి దీన్ని పరిష్కరించడానికి ఒక సంబంధం ah ఇది సమయం యొక్క విధిగా అక్కడ ఉన్న పదార్థం ఉష్ణోగ్రత ఎలా పడిపోతుందో మరియు మీరు తగినంత సేపు వేచి ఉంటే మరియు ఈ వక్రరేఖను కాల వక్రరేఖకు వ్యతిరేకంగా ధృవీకరించడానికి ఇది సమతౌల్య ఉష్ణ సమతౌల్యానికి ఎలా వస్తుంది అని నాకు తెలియజేస్తుంది
కాబట్టి దాన్ని పరిష్కరించడానికి, ఇప్పుడు మైనస్ mcdt 2 dt వలె కనిపించే ఈ సమీకరణాన్ని పరిష్కరిద్దాం, ఇది kt 2 మైనస్ t 1 కి సమానం
కాబట్టి మన dt 2ని t 2 మైనస్ t 1తో భాగించగా mcdt కంటే మైనస్ kకి సమానం ఆహ్, మనం దీనిని ఒక మైనస్ k క్యాపిటల్ k dt అని పిలుద్దాము, ఇది ah క్యాపిటల్ k మరొక స్థిరాంకం ఇది చిన్నది k ah
కాబట్టి ఏదైనా గందరగోళాన్ని తొలగించడానికి మీకు తెలిసిన విధంగా దీన్ని వ్రాయవచ్చు, ఇక్కడ k 1 dt k 1 mc కంటే kకి సమానం మరియు ఈ సమీకరణం సరళంగా ఏకీకృతం చేయబడుతుంది మరియు ఒక లాగ్ బేస్

మరియు 2 మైనస్ t 1కి సమానమైన మైనస్ k 1 t తో పాటు కొంత స్థిరాంకం ఏకీకరణను పొందుతుంది మరియు మనం ఈ లాగ్‌ని తీసుకున్నప్పుడు t 2 ah అవుతుంది మరొక వైపు లేదా టేక్ అంటే ఎక్స్‌పోనెన్షియేట్ అది t అవుతుంది 1 ప్లస్ మొత్తం c ఎక్స్‌పోనెన్షియల్ మైనస్ k 1 t ఇక్కడ ఈ c ప్రైమ్ ఎక్స్‌పోనెన్షియల్ c కి సమానం కాదు

కాబట్టి ఇది ఉష్ణోగ్రత ఈ విధంగా ఉష్ణోగ్రత పడిపోతుంది ఇది సమయం ఫంక్షన్‌గా ఘాతాంక క్షీణతగా కనిపిస్తుంది. కేస్ సరే

కాబట్టి ఆహ్, దీనితో మేము పదార్థం యొక్క థర్మల్ లక్షణాలను చర్చించడం ఇక్కడ ఆపివేస్తాము మరియు మనం ఏమి చేసామో చాలా శీఘ్రంగా పునశ్చరణ చేస్తాము, ఉమ్ వేడి అనేది శక్తి యొక్క ఒక రూపం అని మేము మాట్లాడాము మరియు ఉహ్ గురించి మాట్లాడాము ఉష్ణోగ్రత యొక్క ఉష్ణోగ్రత భావన మరియు మేము సెల్సియస్ మరియు ఫారెన్‌హీట్ వంటి వివిధ ఉష్ణోగ్రత ప్రమాణాల గురించి మాట్లాడారు మరియు మేము కెల్విన్ స్కేల్ను ఉష్ణోగ్రత స్థాయిని ప్రవేశపెట్టాము ఉమ్ నిర్దిష్ట ఉష్ణం ఆహ్ ఘనపదార్థాలు ah మరియు వాయువుల కోసం నిర్దిష్ట వేడి భావన మరియు ఆ తర్వాత నిర్దిష్ట ఉష్ణాన్ని ఎలా లెక్కించాలి అనే దాని గురించి కూడా మేము మాట్లాడాము ఘనపదార్థాలు ద్రవాలు మరియు వాయువుల ఉష్ణ విస్తరణ ఆపై మేము స్థితిని మార్చడం గురించి మాట్లాడాము ఒక స్థితి నుండి మరొక స్థితికి ఎలా మారుతుందో మరియు అందులో గుప్త ఉష్ణం అనే భావన చాలా ముఖ్యమైనది ఎందుకంటే గుప్త ఉష్ణం అనేది వ్యవస్థ అంగీకరించే ఉష్ణ రూపం. దాని స్థితిని ఒక రూపం నుండి మరొక రూపానికి మార్చడం మరియు దానితో పాటు ఉష్ణోగ్రతలో ఎటువంటి మార్పు లేకుండా మారడం మరియు ఆ తర్వాత మేము ఒక శరీరం నుండి మరొక శరీరానికి వేడిని బదిలీ చేయడం లేదా శరీరం నుండి దాని చుట్టుపక్కల ఉన్న ఫీడ్‌ని బదిలీ చేయడం గురించి మాట్లాడాము. ఉష్ణప్రసరణ ప్రసరణ మరియు రేడియేషన్ అనే మూడు విధాలుగా చేయబడుతుంది, ముఖ్యంగా రేడియేషన్ భాగం ముఖ్యమైనది ఎందుకంటే రేడియేషన్ వ్యాప్తి చెందడానికి మెటీరియల్ మీడియం అవసరం లేదు మరియు ఇది వాస్తవానికి విద్యుదయస్కాంత తరంగాల ద్వారా మధ్యవర్తిత్వం వహించబడుతుంది

Pruto@IITK