தெர்மோடைனமிக்ஸ் மற்றும் இந்த அலகு இந்த அலகு மீது மீண்டும் மீண்டும்
நாம் ஒரு பற்றி பேசினோம் மற்றும் நாங்கள் அறிமுகப்படுத்தினோம் நீங்கள்
அறிமுகப்படுத்திய
Basics அறிமுகப்படுத்துகிறது அறிமுகப்படுத்துகிறது கடந்த சில வகுப்புகள் enthalpy
மற்றும் வெப்ப திறன் கடந்த சில வகுப்புகள் enthalpy
மற்றும் வெப்ப திறன் பற்றி நாங்கள் பேசினோம் என்டல்பி ஆஃப் ரியாக்ஷன்
என்டல்பி ஆஃப் ஃபேஸ்
ட்ரான்சிஷன் மற்றும் வெவ்வேறு செயல்முறைகளின் வெவ்வேறு என்டல்பியின்
என்டல்பியைத் தொடர்வோம் மற்றும் எதிர்வினையின் என்டல்பி பற்றி நாம் படித்ததை
மீள்பரிசீலனை செய்வதற்காக
ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் இந்த எதிர்வினையின் என்டல்பியை
aihm மைனஸ் பிஹ்மைன்பி என்று எழுதுகிறோம்
முறையே தயாரிப்புகள் மற்றும் வினைப்பொருட்களுக்கான ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக்
குணகங்கள் மற்றும் எதிர்வினை என்டல்பி அல்லது
என்டல்பியின் வினையின் நிலையான என்டல்பி அல்லது நிலையான எதிர்வினைகளின்
வெப்பம் பொதுவாக
ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் எழுதப்பட வேண்டும், ஆனால் அது எழுதப்படாவிட்டால் 25
டிகிரி என்று நாம் கருதலாம்.

சென்டிகிரேட் இப்போது வழக்கமான வெப்பநிலையாக உள்ளது கடந்த வகுப்பில் நீங்கள்
அதே தகவலைப் படிவங்களின் என்டல்பியிலிருந்தும் பெறலாம் என்று காட்டியுள்ளீர்கள்.

அதனால்
அந்த குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் வினைபுரியும் வினையின் தயாரிப்புகளுக்கு ai ஐக்
கழிக்கலாம்.
அந்த குறிப்பிட்ட
இனத்துக்கான உருவாக்கம் இந்த வழக்கில் எதிர்வினைகள் மற்றும் தயாரிப்புகள் பற்றி
பேசினோம்.

நான் இதை முன்பே குறிப்பிட்டேன் .
செயல்முறை மற்றும் ஃபூ போன்ற ஆ கட்ட மாற்றம் போன்ற கட்ட மாற்றத்தின் நிலையான ஆ
என்டல்பி பற்றியும் பேசினோம்
sion ஆவியாதல் மாற்றம் மற்றும் பதங்கமாதல் பற்றி கடந்த உம் விரிவுரையில் ஹெஸ்
விதியைப் பற்றி பேசினோம் இது del rh பூஜ்யம் ஒன்று என்றால்
இது பத்து rh பூஜ்யம் இரண்டு மற்றும் இது இரவு உணவு h பூஜ்ஜியம் மூன்று என்றால்,
எதிர்வினைக்கான நிலையான எதிர்வினையின் வெப்பத்தை தனித்தனி எதிர்வினைகளின்
கூட்டுத்தொகையாக எழுதலாம்.
தெர்மோ கெமிக்கல் சமன்பாடு, அந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினைக்கான நிலையான எதிர்வினை
என்டல்பியின் மதிப்புடன் ஒரு சமச்சீர் வினையாகும், மேலும் இது ஒரு குறிப்பிட்ட
வெப்பநிலை குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையாக இருக்க
வேண்டும்.
இந்த நிலையான எதிர்வினை இலவச ஆற்றலைக் கொடுக்கும் வினைப்பொருட்கள் மற்றும்
தயாரிப்புகளின் மச்சங்கள் இரண்டாவதாக
ஒரு விரிவான அளவு மற்றும் எஃப் அல்லது தலைகீழ் எதிர்வினை நிலையான எதிர்வினை
இல்லாத ஆற்றல் எதிர்வினை என்டல்பியின் மதிப்பு
ஆ பிரிவு என்டல்பி அசல் எதிர்வினைக்கு எதிர்மறையாக இருக்கும், அதே அளவு சரி விரிவுரை
கடந்த விரிவுரையில் நாம் விட்டுச் சென்றதைத் தொடர்வோம்
கட்ட மாற்றங்களாக உருவாக்கம் மற்றும் உருவாக்கம்
பற்றிப் பேசுவோம்.
இப்போது எரிப்பு மற்றும் பிற விஷயங்களைப்
பற்றி பேசுவோம், எனவே முதலில் எரிப்பு குறியீட்டின் நிலையான என்டல்பி பற்றி பேசுவோம்.

நீங்கள் பேசும் பொருளின்
பெயரை எழுத வேண்டும்.

Prutor@IITK

ஆக்சிஜன் மற்றும்
கார்பன் டை ஆக்சைடு மற்றும் நீர் திரவத்தை உற்பத்தி செய்து, இவை அனைத்தும் அவற்றின் நிலையான மண் எதிர்வினைகள் மற்றும் தயாரிப்புகளில் அவற்றின் நிலையான நிலைகளில் உள்ளன t வெப்பநிலையில்
, இந்த குறிப்பிட்ட வினைக்கான எதிர்வினையின் வினைத் தரநிலை
குறிப்பிட்ட பொருளுக்கான எரிப்புக்கான எரிப்புத் தரநிலை என்டல்பி என வரையறுக்கப்படுகிறது.

ஒரு உதாரணம் ஆ குளுக்கோஸ் எரிப்பு உடலில் என்ன நடக்கிறது என்பதில் இதை எடுத்துக்கொள்கிறோம்
நாம் உண்ணும் அனைத்து கார்போஹைட்ரேட்டுகளையும் மிகவும் அடிக்கடி இது குளுக்கோஸாகவும் குளுக்கோஸாகவும்
மாறுகிறது ஆக்ஸிஜனுடன் வினைபுரியும்போது உடலுக்குள் ஒரு எரிப்பு வினையைச் செய்கிறது இது அதிக ஆற்றலை உற்பத்தி
செய்யப் பயன்படுகிறது.

இது மற்ற வேலைகளைச் செய்யப் பயன்படுகிறது.

நாங்கள் ஒரு மச்சத்தைப் பற்றிப் பேசுகிறோம் எரிப்பு
ஏற்பட்டால் உருவாகும் பட்சத்தில் இன்னும் ஒன்றைப் பற்றிப் பேசினோம் எதிர்வினையின் போது ഔസ്സു இவை அனைத்தும்
குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் இதில் கூறுகின்றன.

வழக்கு உங்கள் சாதாரண மண், அதாவது 25 டிகிரி
சென்டிகிரேட் மற்றும் 298 k இல் உள்ள குளுக்கோஸின் பல் என்பது நிலையான என்டல்பி ஓ இந்த குறிப்பிட்ட வினைக்கான எதிர்வினை 298k அதாவது இரண்டு எட்டு பூஜ்ஜியம் இரண்டு கிலோஜூல் ஆகும், எனவே இந்த வெப்பநிலையில் ஒரு மோல் குளுக்கோஸை எரிப்பதன் மூலம் நாம் பெற்ற ஆற்றலின் அளவு இதுவாகும் இப்போதைக்கு
நாங்கள் ஒரு சிக்கலைத் தீர்ப்போம், இங்கு கொடுக்கப்பட்டுள்ள பென்சீனின் எரிப்புக்கான நிலையான என்டல்பி
கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே c பென்சீனுக்கு c 6 h 6 கொடுக்கப்பட்டது, ஒரு மோலுக்கு மைனஸ் 3 2 6 7 கிலோவாகவும் , உருவாக்கத்தின் நிலையான என்டல்பி தரப்படுகிறது கார்பன் டை ஆக்சைடுக்கு 393 புள்ளிகள் தரமான ஹீட்டர்
வடிவங்கள் அட்டவணைப்படுத்தப்பட்டுள்ளன, எனவே உங்கள் புத்தகத்தில் ஏற்கனவே கொடுக்கப்பட்டுள்ள வெப்ப இயக்கவியல் அட்டவணைகளை
நீங்கள் பெறலாம்.

இந்த தரநிலையில் உள்ள பல பொருட்களுக்கு இந்த மதிப்புகளைப் பெறலாம்.

Prutor@IITK