

Solishtirma energiya sarfiyotini oshib ketishiga nima sabab.?

=====

#Texnologiya takomillashga intilish

=====

Aparatlar unimini oshirishga intilish

=====

Maxsulotni sifatini oshirishga intilish

=====

Maxsulotni ishlab chiqarishni ko'paytirishga intilish

+++++

Kimyoviy texnologiya sohasida energiya resurslarining necha foizi sarflanadi.?

=====

#5

=====

10

=====

15

=====

20

+++++

Energiya texnologiyasi atamasi qachon paydo bo'ldi.?

=====

#1970 yil

=====

1980 yil

=====

1990 yil

=====

1995 yil

+++++

Kimyoviy modda va elektrenergiyani birharoratga ishlab chiqaruvchi texnologiyalarga misollar keltiring.?

=====

#Sulfat kislotasini ishlab chiqarish

=====

Elementar fosforni ishlab chiqarish texnologiyasi

=====

Ekstraksion fosfor kislota ishlab chiqarish texnologiyasi

=====

Aralash o'g'itlar ishlab chiqarish texnologiyasi

+++++

Kimyoviy texnologiya xar bir bosqichni rivojlanishda, qanday muammalar vujudga keladi.?

=====

#Energetika jarayon masalalarini yaxshilash

=====

Materiallar sarfini tejash

=====

Maxsulot sifatini yaxshilash

=====

Maxsulot ishlab chiqarish usullari uni yaratish

++++

Elektrik ish energiyaning “yuqori sifatli” turlariga kiradimi.?

=====

#kiradi

=====

Kirmaydi

=====

qisman kiradi

=====

yo‘q

++++

Noideal aralashmalarni hosil bo‘lishida bir qism yo‘qotilgan ishni qaytarish mumkinmi.?

=====

#qaytarishi mumkin

=====

qaytarishi mumkin emas

=====

qisman qaytarish mumkin

=====

qisman qaytarish mumkin emas

++++

Kimyoviy reaksiyalarning qaytmaslik darajasi reaksiya borish sharoitiga bog‘liqmi.?

=====

#bog‘lik

=====

bog‘lik emas

=====

qisman bog‘lik

=====

qisman bog‘lik emas

++++

Jadallashgan apparatlar qanday qarshilikka ega bo‘ladi.?

=====

#yuqori

=====

Past

=====

Nol

=====

o‘rtacha

++++

Texnologlarning keng tarqalgan ishongan fikrlaridan biri rektorlardan (massaolmashinuv apparatidan issiqlik almashtirgichdan) chiqishida muvozanat o‘rnatilsa,u xolda jarayon takomilashuvga erishdi deb hisoblanadi shu to‘g‘rimi yoki yo‘qmi.?

=====

#noto'g'ri

=====

to'g'ri

=====

albatta to'g'ri

=====

qisman to'g'ri

+++++

Agar yoqilg'i yondirilsa parametrini yuqori parametrlı bug' va suv olinsa ,hosil bo'lgan ikkilamchi energetik resursslardan foydalanib bo'ladimi.?

=====

#to'la foydalanib bo'ladi

=====

pastroq bo'ladi

=====

bo'lmaydi

=====

bo'ladi

+++++

Real sharoitlarda kimyoviy reaksiyalar ko'pincha qaytmas holda o'tadi. Undan foydalanish darajasi qanday bo'ladi.?

=====

#ular Gibbs energiyasidan faqatgina kam darajada foydalaniladi.

=====

ular Gibbs energiyasidan faqatgina ko'p darajada foydalaniladi.

=====

ular Gibbs energiyasidan umuman foydalanmaydilar.

=====

ular Gibbs energiyasidan qisman foydalanadilar.

+++++

ΔG o'zgarish temperaturasi bog'liqligi?

=====

#Tempuratura ortishi bilan ΔG qiymati ortadi.

=====

Tempuratura ortishi bilan ΔG qiymati kamayadi.

=====

Tempuratura kamayishi bilan ΔG qiymati ortadi.

=====

Tempuratura ortishi bilan ΔG qiymati kamayadi.

+++++

Termo dinamik taxlilning eksergetik usuli termodinamikaning qaysi qonunlaridan foydalanishga asoslangan.?

=====

#birinchi va ikkinchi

=====

Birinchi

=====

Ikkinchi

=====

birinchi va qisman ikkinchi

++++

Eksergiya atamasi kim tomonidan birinchi bo‘lib fanga kiritilgan.?

=====

#Rant

=====

Bashnyakovich

=====

Kinana

=====

Shargut

++++

Elektrik ish energiyaning “yuqori sifatli” turlariga kiradimi.?

=====

#Kiradi

=====

Kirmaydi

=====

qisman kiradi

=====

ko‘p kiradi

++++

Noideal aralashmalarni hosil bo‘lishida bir qism yo‘qotilgan ishni qaytarish mumkinmi.?

=====

#qaytarishi mumkin

=====

qaytarishi mumkin emas

=====

qisman qaytarish mumkin

=====

qisman qaytarish mumkin emas

++++

Kimyoviy jarayonlarning qaytmaslik darajasi reaksiya borish sharoitiga bog‘liqmi.?

=====

#bog‘lik

=====

bog‘lik emas

=====

qisman bog‘lik

=====

qisman bog‘lik emas

++++

Reaksiya muvozanatini siljitish uchun kerak tomonga jarayon sharoitlarini qanday o'zgartirish kerak.?

=====

#bu reaksiyadan chiqqan effekttni issiqlikni kamaytrish kerak

=====

bu reaksiyadan chiqqan effekttni ortirish kerak

=====

bu reaksiyadan chiqqan effekttni qisman kamaytrish kerak

=====

bu reaksiyadan chiqqan effekttni qisman ortirish kerak

+++++

ΔG qiymati qachon o'sadi ?

=====

#aralashma hajmi ortsa, bosim ko'paysa

=====

aralashma hajmi saqlansa, bosim o'zgarmasa

=====

aralashma hajmi kamaysa, bosim ko'paysa

=====

aralashma hajmi ortsa, bosim kamaysa

+++++

Muvazanat siljishi uchun nima qilish kerak.?

=====

#reaksiya muvozanatini o'ngga siljitish uchun reaksiya maxsulotlarini reaksiya zonasidan chiqarish kerak

=====

dastlabki moddalardan birini to'la reaksiyaga kiritish uchun boshqa reagentni ortiqcha ko'paytirish kerak

=====

reaksiya muvozanatini o'ngga siljitish uchun reaksiya maxsulotlarini reaksiya zonasidan qoldirish kerak

=====

dastlabki moddalardan birini to'la reaksiyaga kiritish uchun ikkala reagentni miqdorini o'zgartirmaslik kerak

+++++

Energotexnologiyada energetik resurslarni tejash uchun nimalarni hisobga olish kerak.?

=====

ΔG ni kamaytiruvchi ya'ni ortishig xalaqit beruvchi ta'sirini bo'shatish kerak.

=====

ΔG ni ko'paytiruvchi ya'ni kamayshiga xalaqit beruvchi ta'sirini bo'shatish kerak.

=====

ΔG ni ko'paytiruvchi ya'ni ortishiga qisman xalaqit beruvchi ta'sirini bo'shatish kerak.

=====

ΔG ni ko'paytiruvchi ya'ni ortishiga maksimal xalaqit beruvchi ta'sirini bo'shatish kerak.

+++++

Atrof muxit parametrlari tabiat muxit parametrlariga qanday xolatda bo'lishi kerak.?

=====

#Iloji boricha, muxum parametrlari tabiat atrof muxit parametrlariga maksimal yaqin bo'lish kerak.

=====

Iloji boricha, muxum parametrlari tabiat atrof muxit parametrlariga maksimal yaqin bo'lishi shart emas.

=====

Iloji boricha, muxum parametrlari tabiat atrof muxit parametrlariga to'la mos kelish kerak.

=====

Iloji boricha, muxum parametrlari tabiat atrof muxit parametrlariga umuman mos kelmasa ham bo'ladi.

+++++

Anergiya nima bildiradi.?

=====

#bir qism energiyani ishga aylanmagani bildiradi

=====

bir qism energiyani ishga aylangani bildiradi

=====

bir qism energiyani ishga aylanmagani bildirmaydi

=====

asosiy qism energiyani ishga aylanmagani bildiradi

+++++

Sistemadan issiqlik o'tganda ishchanglik qobilyati saqlanadimi.?

=====

#sistemadan o'tgan issiqlik "foydalalik" "keraklilik"sifati ya'ni ishchanglik qobilyati saqlanmaydimi.

=====

issiqlik sifati o'zgaradimi.

=====

issiqlik sistemadan oddiygina o'tmaydimi

=====

issiqlik sistemadan oddiygina "o'tadimi"

+++++

Atrof tabiyati degan tushuncha eksergiyaning paydo bo'lishi bilan termodinamikada paydo bo'ladi. Bu qachon paydo bo'lgan.?

=====

#1970 yil

=====

1985 yil

=====

1975 yil

=====

1965 yil

+++++

Eksergiya turlari turlicha bo'lganida samaradorlik qanday bo'ladi.?

=====

#Foydali samaralarning turlari va eksergiya sarfiyotlari turlicha bo'lishi mumkin.

=====

Foydali samaralarning turlari va eksergiya sarfiyotlari turlicha bo'lmasligi mumkin.

=====

Foydasiz samaralarning ayrimlari va eksergiya sarfiyotlari turlicha bo'lishi mumkin.

=====

Foydasiz samaralarning turlari va eksergiya sarfiyotlari bir xil bo'lishi mumkin.

++++

Yuqori potentsialli energiya qancha°K dan yuqori bo'ladi.?

=====

#623

=====

723

=====

1000

=====

1073

++++

Tiklanadigan energiya manbalari?

=====

#suv, shamol, quyosh, yer issiqlik energiyasi

=====

suv, shamol, quyosh, plazmali energiya

=====

suv, shamol, quyosh energiyasi

=====

suv, shamol, quyosh yer issiqlik energiyasi

++++

Tiklanadigan energiya manbalari?

=====

#suv, shamol, quyosh,

=====

suv, shamol, quyosh, plazmali energiya

=====

suv, kumir, quyosh energiyasi

=====

suv, shamol, torf

++++

O'rta va past temperaturali jarayonda issiqlik tashuvchi sifatida qaysi moddalar qo'llaniladi.?

=====

#issiq havo, qaynoq suv, to'yintirilgan va qizdirilgan suv bug'i, yokilg'i gazlari, yuqori temperaturada qaynaydigan organik birikmalar, qattiq donasimon materiallar

=====

issiq havo, qaynoq suv, to'yintirilgan yokilg'i gazlari,

=====

issiq havo, qaynoq suv, to'yintirilgan va qizdirilgan suv bug'i,

=====

issiq havo, qaynoq suv,

++++

Kimyoviy ishlab chiqarish energiya sig'imi bo'yicha necha sinfga bo'linadi?

=====

#Uch

=====

Ikki

=====

To'rt

=====

besh

++++

Issiqlik chiqishi bilan boradigan kimyoviy texnologik jarayon.?

=====

#Ekzotermik

=====

Endotermik

=====

Konveksiya

=====

Termodinamika

++++

Issiklik almashinish jarayoni uchun asosiy xarakatlantiruvchi kuch.?

=====

#Xarorat farki.

=====

Konsentratsiya farki.

=====

Bosim farki.

=====

Kovushkoklik

++++

Noyokilg'i energiya manbalariga nimalar kiradi ?

=====

#gidroenergiya, shamol energiyasi, quyosh energiyasi, geotermal energiya

=====

Mazut, organik moddalar, ko'mir, neft, tabiiy gaz, slanes, bitumli qum, torf

=====

gidroenergiya, shamol energiyasi, quyosh energiyasi, metallar

=====

gidroenergiya, quyosh energiyasi, yerni chuqurlik issiqligi

++++

Yoqilg'i energiya manbalariga nimalar kiradi.?

=====

#ko'mir, neft, tabiiy gaz, slanes, bitumli qum, torf, biomassalar

=====

Organik moddalar, ko'mir, neft, tabiiy gaz, slanes, bitumli qum, torf

=====

Noorganik moddalar, ko'mir, neft, tabiiy gaz, slanes, bitumli qum, torf

=====

Mazut, organik moddalar, ko'mir, neft, tabiiy gaz, slanes, bitumli qum, torf

++++

Sanoat miqyosida vodorod ishlab chiqarish qaysi jarayonlar orqali amalga oshiriladi.?

=====

#suv elektrolizi, plazmotronda suv pirolizi, biomassani suv bug'i bilan qayta ishlash, ferment ishtirokida suvni fotoparchalanishi, termokimyoviy siklda suvni parchalanishi

=====

Fizik, mexanik, kimyoviy

=====

Suv elektrolizi, plazmotronda suv pirolizi, biomassani suv bug'i bilan qayta ishlash,

=====

suv elektrolizi, plazmotronda suv pirolizi, biomassani suv bug'i bilan qayta ishlash,

+++++

.....deganda molekula, atom, ion, elektrondan iborat gaz to'liq yoki qisman ionlashgan holati tushuniladi:?

=====

#Plazmali

=====

Rlazmator

=====

Plazmali reaktor

=====

Rlazmatron

+++++

Hozirgi kunda zamonaviy energiya sohasi sifatida qaysi jarayon qo'llaniladi?

=====

#Plazmokimyoviy jarayon

=====

Kimyoviy jarayon

=====

Fizik jarayon

=====

Kimyoviy va fizik jarayon

+++++

Gaz yoki qattiq ko'rinishli reagentlar qatnashayotgan yuqori temperaturali kimyoviy texnologik jarayonlar deyiladi.?

=====

#Adsorbsiya

=====

Desorbsiya

=====

Absorbsiya

=====

Kristallanish

+++++

Reaksiya tartibiga ko'ra reaksiyalar necha turga bo'linadi?

=====

#4

=====

2

=====

3

=====

1

+++++

Kimyo sanoatida suv necha xil yo'nalishlarda qo'llaniladi?

=====

#3

=====

2

=====

1

=====

4

+++++

Gidrlash qanday amalga oshiriladi?

=====

#Vodorod ishtirokida

=====

Kislrod yordamida

=====

Azot yordamida

=====

Xlor yordamida

+++++

Katalitik reaksiyalar katalizator ta'siriga ko'ra necha sinfga bo'linadi?

=====

#2

=====

3

=====

1

=====

4

+++++

Suyuqlik qatlamidan gaz pufakchalarini o'tkazish hodisasi hodisasi deyiladi.?

=====

#Barbotaj

=====

Adsorbsiya

=====

Desorbsiya

=====

Absorbsiya

+++++

Jarayon borish xarakteriga ko'ra necha turga bo'linadi?

=====

#2

=====

1

=====

3

=====

4

+++++

Mahsulot sifati, chiqimi va jarayon tezligiga ta'sir etuvchi asosiy faktorlar yig'indisi
deyiladi.?

=====

#Texnologik rejim

=====

Gidrodinamik rejim

=====

Geterogen sistema

=====

Gomogen sistema

+++++

Temperatura rejimiga ko'ra reaktorlar necha turga bo'linadi?

=====

#3

=====

4

=====

2

=====

1

+++++

Berilgan qurilma o'lchamlarini xarakterlovchi kattaliklardan biriga kiritilgan unumdorlik
qurilmani deyiladi?

=====

#Ish intensivligi

=====

Mexanizasiyalash

=====

Ish hajmi

=====

Unumdorlik

+++++

Texnologiyada berilgan mahsulotni ishlab chiqarish usuli deyiladi.?

=====

#Qayta ishlash usuli

=====

Texnologik sxema

=====

Mexanik texnologiya

=====

Kimyoviy texnologiya

++++

Tiklanmaydigan energiya manbalari?

=====

#Kumir, torf ,utin , gaz, mazut,

=====

suv, shamol,quyosh,yer issiqlik energiyasi

=====

suv, shamol,quyosh,plazmali energiya

=====

suv, shamol,quyosh energiyasi

++++

Tiklanmaydigan energiya manbasi?

=====

#Kumir,

=====

suv,

=====

shamol,

=====

quyosh energiyasi

++++

Tiklanmaydigan energiya manbalari?

=====

#gaz, mazut,

=====

shamol,

=====

yadro energiyasi

=====

quyosh energiyasi

=====

geotermal energiyasi

++++

Izolyatsiyalangan sistema nima?

=====

#agarda sistema boshqa sistema bilan energiya ham, modda ham almashmasa

=====

agarda faqat energiya almashsa

=====

sistemada boshqa sistema (tashqi muhit) bilan energiya va modda almashsa

=====

agarda faqat massa almashsa

++++

Yopiq sistema degani nima?

=====

#agarda faqat energiya almashsa

=====

sistemada boshqa sistema (tashqi muhit) bilan energiya va modda almashsa

=====

agarda faqat massa almashsa

=====

agarda sistema boshqa sistema bilan energiya ham, modda ham almashmasa

+++++

Ochiq sistema degani nima?

=====

#sistemada boshqa sistema (tashqi muhit) bilan energiya va modda almashsa

=====

agarda faqat massa almashsa

=====

agarda sistema boshqa sistema bilan energiya ham, modda ham almashmasa

=====

agarda faqat energiya almashsa

+++++

Gomogen sistema necha jinsli bo'ladi

=====

#bir jinsli

=====

ikki jinsli

=====

uch jinsli

=====

ko'p jinsli

+++++

Geterogen sistema necha jinsli bo'ladi

=====

#ko'p jinsli

=====

bir jinsli

=====

ikki jinsli

=====

uch jinsli

+++++

..... o'zaro ta'sir etish imkoniyatiga ega bo'lgan modda (yoki jism)lar majmuasi;

=====

#Sistema

=====

sistema xolati

=====

Faza

=====

sistemaning tarkibi

+++++

----- – gomogen va geterogen bo'lishi mumkin?

=====

#Sistema

=====

sistema xolati

=====

Faza

=====

sistemaning tarkibi

+++++

.....tarkibi va xossalari bir xil bo‘l-gan sistemaning gomogen qismi?

=====

#Sistema

=====

sistema xolati

=====

Faza

=====

sistemaning tarkibi

+++++

.....komponentlar soni, termodinamik xossalari esa – erkinlik darajalari soni bilan xarakterlanadi?

=====

#Sistema

=====

sistema xolati

=====

Faza

=====

sistemaning tarkibi

+++++

Sistemaning termodinamik xossasi xarakterlanadi?

=====

#harorat(T), hajm(V), bosim(R), konsentratsiya (S)

=====

harorat(T), bosim(R), konsentratsiya (S)

=====

harorat(T), hajm(V), konsentratsiya (S)

=====

harorat(T), hajm(V), bosim(R)

+++++

Elektro magnitoviy ta’lqin turlarini eng kichik to’lqin uzunligi qaysi?

=====

#ultrabinafsha nurlar , rentgen nurlar

=====

radioto’lqinlar infraqizil nurlar, yorug’lik nurlari

=====

gamma nurlar, yorug’lik nurlar infraqizil nurlar

=====

radio to’lqinlar rentgen to’lqinlari

+++++

Yorug’lik nurlarining to’lqin uzunligi?

=====

$4 \cdot 10^{-7} - 8 \cdot 10^{-7} m$

=====

$$4 \cdot 10^{-7} - 10^{-8} m$$

=====

$$4 \cdot 10^{-7} - 5 \cdot 10^{-8} m$$

=====

$$4 \cdot 10^{-7} - 9 \cdot 10^{-9} m$$

+++++

Ultrabinafsha nurlari to'liqin uzunligi?

=====

$$\# 4 \cdot 10^{-7} - 10^{-9} m$$

=====

$$4 \cdot 10^{-7} - 9 \cdot 10^{-8} m$$

=====

$$10^{-8} - 9 \cdot 10^{-9} m$$

=====

$$5 \cdot 10^{-9} - 9 \cdot 10^{-9} m$$

+++++

Nonametrni metr orqali ifodalang?

=====

$$\# 1nm = 10^{-9} m$$

=====

$$1nm = 10^{-10} m$$

=====

$$1nm = 10^{-11} m$$

=====

$$1nm = 10^{-12} m$$

+++++

Pikometrni metr orqali ifodalang?

=====

$$\# 1pm = 10^{-12} m$$

=====

$$1pm = 10^{-10} m$$

=====

$$1pm = 10^{-11} m$$

=====

$$1pm = 10^{-9} m$$

+++++

Elektromagnitoviy to'liklarni tarqatish tezligi qaysi formula bilan ifodalanadi?

=====

$$\# U = \lambda / T$$

=====

$$\Lambda = U * T$$

=====

$$U = N * \nu$$

=====

$$U = \lambda * \nu$$

++++

Intenferensiya deb nimaga aytiladi?

=====

#to'liqlarnin fazoning har bir nuqtasida o'zgarmas amplitudaga egaligi.

=====

jism muvozanat vaqtida eng chktga og'ishi.

=====

to'liqin tarqalish tezligi to'liqin uzunligi va chastotasi ko'paytmasi

=====

jismni xar bir tomonga bo'lgan xarakati.

++++

Yorug'lik nurining sindirish ko'rsatkich qandayu aniqlanadi?

=====

#Bu yorug'lik nurning sindirish ko'rsatkichi muxit kabi tezligi va sinish muxitdagi tkzligiga nisbati

=====

Tushish muxitdagi tkzligi qayutish muxit kabi tezligiga nisbati

=====

Tushish muxitdagi tezligi qayutish muxit kabi nurning burchagini sinish muxit kabi burchagiga nisbati

=====

Tushish muxitdagi nurning burchagini qayutish muxitdagi burchagiga nisbati

++++

Termogrammadagi terminni efekt yuzasi qayusi formula bo'lishini topiladi?

=====

$\Delta S = K * m$

=====

$m = m_0 * \Delta S_i / \Delta S_a$

=====

$n * \Delta = 2d * \sin \Delta$

=====

$n = 2d * \sin \Delta / N$

++++

Termik analizni gozovalyutometrik usuli nimaga asoslangan?

=====

#gozovalyutometrik usuli moddaní og'irligini xarorat oshgan sari o'rganishga asoslangan

=====

qizdirish natijasida issiqlik ajralish yoki yutilish bilan bog'liq bo'lgan jarayonlarni o'rganishga asoslangan

=====

xaroratni oshirish maromiga ko'ra massani yo'qotishni o'rganishga asoslangan

=====

xaroratni oshirish maromini issiqlik effektlari bilan sodir bo'layotgan jarayonlarni o'rganishga asoslangan

+++++

Ekzoeffektlar bilan sodir bo'layotgan jarayonlarni aytib o'ting?

=====

#kimyoviy birikishlar, izomorf o'zgarishlar, bir fazadan boshqa fazaga o'tishlar

=====

suvni yo'qotish, kimyoviy birikish Izomorf o'rganish faza xolatini o'zgarishi

=====

dekarbonizasiya, digidratasiya, kimyoviy birikish, izomorf o'zgarish

=====

quritish, parchalanish, kimyoviy birikish, fazani o'zgartirish

+++++

Endoeffektlar bilan sodir bo'layotgan jarayonlarni aytib o'ting?

=====

#namsizlantirish degidratasiya dekarbonizasiya, desulforizasiya

=====

namsizlantirish dekarbonizasiya, quritish, Sovitish

=====

kalsiy birikish, izomorf o'zgarish

=====

namsizlantirish, quritish kimyoviy birikish, sovutish.

+++++

Qaysi elektronlar energiya beruvchi elektronlar deb aytiladi?

=====

#dastlabki rentgen nurlari moddadan o'tganda ular modda atomlari bilan ta'sirlanganda, ularni energiyasini bir qismi elektronga o'tadi va ular energiya beruvchi elektronlar deyiladi

=====

rentgen nurlardan ta'sirlangan elektronlarni energiyasini beradigan elektronlar deyiladi

=====

kristal panjaradagi elektronlar rentgen nuri ta'sirida tebraniladi va ularda tebranish energiyasi hosil bo'ladi

=====

rentgen nurlari ta'sirida elektronlar oqimi paydo bo'ladi va shu elektronlarni energiya beruvchi elektron deyiladi.

++++

Vaqt bo'yicha xarorat ortish chizig'ideyiladi?

=====

#xarorat egri chizig'i

=====

massa egri chizig'i

=====

hajmiy tezlik egri chizig'i

=====

erish egri chizig'i

++++

1904 yilda har qanday issiqlik jarayonini vaqt birligi oralig'ida avtomatik sur'atda qayd qiladigan pirometr kashf etdi?

=====

#A.S.Kurnakov

=====

L.G.Berg

=====

A.V. Nikolayev,

=====

E.K.Keler

++++

Bunday suv molekullari 60-140 gradusda chiqib ketadi. Suvning tabiati vodorod bog'lanishiga egadir. Ko'pgina xolatlarida suv chiqib ketish bilan kristall strukturaning buzilishi kuzatiladi?

=====

#gidratpatsion suv.

=====

kristallizatsion suv molekulasi.

=====

koordinatsion suv molekulasi

=====

absorbsion suv

+++++

Moddalarida suvning chiqish temperaturasi ancha katta diapazonga egadir, ya'ni 20-200 gradus o'rtasida?

=====

#absorbsion suv

=====

gidratpatsion suv.

=====

kristallizatsion suv molekulasi.

=====

koordinatsion suv molekulasi

+++++

Bunday suv molekulari juda yuqori temperaturalarida chiqadi, ya'ni 250-950 gradusda chiqadi. Ko'pgina xolatlarida kimyoviy birikmalardagi gidroksil va N bog'ining uzilib suv hosil qilib chiqib ketadi?

=====

#konstitusion suv moleukulasi.

=====

gidratpatsion suv.

=====

kristallizatsion suv molekulasi.

=====

koordinatsion suv molekulasi

+++++

(akvo molekulari suv) bunday suv molekulasining o'tish metallari sulfatlari, nitratlari, xloratlari, sitratlari, formiatlari, atsetatlari, suksinatlari, tartaratlari, sitratlari va hokozalar tarkibida uchraydi. Suv tarkibidagi anionning tabiatiga qarab turli xil miqdorda suv ushlanadi. Bunday suv molekularlarning chiqishi 70-280 gradus temperaturani talab qiladi?

=====

#koordinatsion suv molekulasí

=====

absorbsion suv

=====

gidratpatsion suv.

=====

kristallizatsion suv molekulasí

+++++

Plazma deb nimaga aytiladi?

=====

#elektr o'tkazadigan kvazinetlar atom, molekula va ionlardan iborat nur sog'uvchi qo'zg'atilgan va erkin holatdagi elektronlardan iborat gazga aytiladi.

=====

A. V. javoblar to'g'ri

=====

atomlar bitta yadro va uni atrofida elektronlarning to'xtovsiz harakatiga aytiladi.

=====

ikki yoki undan ortiq moddalarga birikishiga aytiladi.

+++++

Ammoniy sulfat 350 gradus haroratda qizdirilganda qanday moddalarga ajraladi ?

=====

#ammíak va sulfat kislota

=====

ammiak va sulfit kislota

=====

ammoniy sulfit va oltingugurt dioksidi

=====

moddalarga ajralmaydi

+++++

Moddalar o'z ichki tuzilmasiga ko'ra quyidagicha bo'ladi?

=====

#amorf va kristal

=====

amorf va qattiq

=====

amorf va suyuq

=====

qattiq, suyuq gaz

+++++

Qaysi o'zgarish natijasida daslabki modda holati, shakli o'zgarishi mumkin?

=====

#fízikavíy o'zgarishda

=====

mexanikaviy o'zgarishda.

=====

energiya o'zgarishida

=====

kimyoviy o'zgarishda

+++++

Qaysi o'zgarish natijasida daslabki modda tarkibi o'zgarishga uchraydi?

=====

#kimyoviy o'zgarishda

=====

fízikavíy o'zgarishda

=====

mexanikaviy o'zgarishda.

=====

energiya o'zgarishida

+++++

Gomogen tizim nechta fazadan iborat?

=====

#1

=====

2

=====

3

=====

4

++++

Texnologik jarayonda optimal sharoit deb nimani tushuniladi?

=====

#Qulay tempera-tura, bosim, kon-sentrasiya va b.

=====

Qulay temperatura, hajm

=====

Qulay bosim, rN

=====

Qulay konsentrasiya, aralashtirish

++++

Kimyoviy texnologiyada qanday jarayon ketadi?

=====

#Gidradinamik, diffuzion, mexanik, issiqlik va kimyoviy

=====

Issiqlik, gidradinamik va diffuzion

=====

Kimyoviy, issiqlik

=====

Gidradinamik va diffuzion

++++

Texnologik sxema nima?

=====

#Texnologik operatsiyalar ketma-ketligi

=====

Fizikaviy jarayonlar ketma-ketligi

=====

Biron-bir texnologik operasiya

=====

Kimyoviy jarayonlar

++++

Texnologik operatsiya deb nimaga aytiladi?

=====

#xom ashyodan maxsulot olish jarayoni birorta bosqichi

=====

Bosqichlarni ma'lum tartibda olib borish

=====

Bosqichlarni qulay sharoitda olib borish

=====

xom ashyodan maxsulot olish jarayoni ketma-ketligi

+++++

$2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3 + Q$ reaksiya faza tarkibiga ko'ra.

=====

#Gomogen

=====

Geterogen

=====

Qaytar

=====

Qaytmas

+++++

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2 - Q$ reaksiya faza tarkibiga ko'ra.

=====

#Geterogen

=====

Gomogen

=====

Qaytar

=====

Qaytmas

+++++

Kimyoviy muvozanatga tashqi parametrlarning ta'sirini quyidagi prinsip tushuntiradi.

=====

#Le-SHatel'e prinsipi

=====

Genri prinsipi

=====

Gess qonuni

=====

Konovalov qoidasi

+++++

Kimyoviy muvozanatga ta'sir etuvchi omillar.

=====

P, C, T inert aralashmalar

=====

P, C, V

=====

P, V inert aralashmalar

=====

P, V

+++++

Parsial bosim nima?

=====

#Ulushli bosim

=====

Boshlang'ich bosim

=====

Umumiy bosim

=====

Eng kichik bosim

+++++

Kimyoviy muvozanat sharti?

=====

$S = \max, dS = 0, V_1 = V_2$

=====

$S = \max, V_1 = V_2$

=====

$$dS = 0 \quad V_1 < V_2$$

=====

$$dS = \max, \quad V_1 < V_2$$

++++

Qaytar endotermik reaksiyalar uchun haroratni mahsulot chiqishiga ta'siri?

=====

#Haroratni oshirsa mahsulot chiqishi ko'payadi

=====

Haroratni kamaytirsak mahsulot chiqishi ko'payadi

=====

To'g'ri reaksiyaning tezligi oshishi uchun mahsulot chiqishi ko'payadi

=====

Teskari reaksiya oshishi uchun mahsulot chiqishi ko'payadi

++++

Gaz tizimlar uchun muvozanat konstantasi qaysi omillar orqali xisoblanadi.

=====

#Konsentrasiya, bosim, harorat

=====

Bosim, harorat

=====

Harorat, konsentrasiya

=====

Konsentrasiya, bosim

++++

Qanday jarayonni kinetik oblastida ketuvchi jarayon deyiladi?

=====

#Komponentlar yaxshi aralashgan gomogen jarayon

=====

Komponentlar yaxshi aralashgan getrogen jarayon

=====

Suyuq-qattiq tizimdagi komponentlar yaxshi aralashgan jarayon

=====

Suyuq-suyuq tizimdagi komponentlar yaxshi aralashgan jarayon

++++

Jarayon tezligi doimiysini oshirish tadbirlari?

=====

#Aralashuvni oshirish, haroratni oshirish, kataliza-tor qo'llash

=====

Boshlang'ich reagent miqdorini ko'paytirish

=====

Bosimni oshirish, haroratni oshirish

=====

Aralashuv tezligini oshirish, haroratni kamaytirish

++++

Bir-birida cheksiz eriydigan gomogen fazalar hosil qiluvchi A va B moddalar uchun eruvchanlik diagrammasida solidus chizig'i nima?

=====

#Aralashmani to'liq qotishi (yoki erishning boshlanishi) egri chizig'i

=====

A modda kristallanishining boshlanishi

=====

A sof moddaning erish harorati

=====

B sof moddaning erish harorati

++++

Qanday jarayonni diffuzion oblastda ketuvchi jarayon deyiladi?

=====

#Komponentlar yaxshi aralashgan geterogen jarayon

=====

Komponentlar yaxshi aralashgan gomogen jarayon

=====

qattiq-qattiq tizimdagi komponentlar yaxshi aralashgan jarayon

=====

Suyuq-suyuq tizimdagi komponentlar yaxshi aralashgan jarayon

++++

Suyuq-suyuq sistemasida jarayonni harakatlantiruvchi kuch nima?

=====

#Konsentrasiya

=====

Harorat

=====

Bosim

=====

Aralashtirish

+++++

Gaz-gaz sistemasida jarayonni xarakatlantiruvchi kuch nima?

=====

#Bosim

=====

Konsentrasiya

=====

Temperatura

=====

Aralashtirish

+++++

Suyuq-suyuq sistemasida jarayonni harakatlantiruvchi kuchini qanday oshiriladi?

=====

#Konsnentrasiyani oshirish

=====

Aralashtirish

=====

Tezlikni kamaytirish

=====

Ph

+++++

Suyuq fazali gomogen jarayon tezligiga qaysi omillar ta'sir etadi?

=====

#Konsentrasiya, t, aralashtirish

=====

Komponentlarni reaktorga uzatish tezligi

=====

Komponentlarni agregat holati

=====

Komponentlarni agregat holati

+++++

Jarayon tezligi doimiyligi oshishiga haroratning ta'siri qanday?

=====

#Ta'siri katta

=====

Ta'sir etmaydi

=====

Juda kichik

=====

Ta'siri o'zgaruvchan

+++++

$u = K \cdot \Delta C$ tenglamada ΔC nimani ko'rsatadi?

=====

#jarayonni harakatlantiruvchi kuchni

=====

Erkinlik darajasi sonini

=====

Muvozanatga ta'sir etuvchi tashqi parametrlar sonini

=====

Fazalar soni

+++++

Kimyoviy jarayonlar tezlik doimiyligini oshishiga haroratni ta'siri qaysi tenglama bilan hisoblanadi?

=====

#Arrhenius tenglamasi

=====

Kanovallov tenglamasi

=====

Gess tenglamasi

=====

Raul tenglamasi

+++++

Kimyoviy endotermik jarayonlarga harorat oshirilishi qanday ta'sir ko'rsatadi?

=====

#Jarayonni tezligini oshiradi

=====

Moddalarni miqdori uzgaradi

=====

Moddalarni agregat holati uzgaradi

=====

Jarayonni tezligini kamaytiradi

+++++

Kimyoviy jarayonlarga reagentlar konsentrasiyasining oshirilishi qanday ta'sir ko'rsatadi?

=====

#Jarayon tezligini oshiradi

=====

Moddalarni miqdori kamayadi

=====

Moddalarni agregat holatini o'zgartiradi

=====

Jarayonni tezligini kamaytiradi

+++++

Qaysi omillar jarayonni harakatlantiruvchi kuchini oshirishi mumkin?

=====

#Konsentrasiyani oshirish, bosimni oshirish, reaksiya zonasidan mahsulotni chikarish, temperaturani uzgartirish

=====

Konsentrasiyani kamaytirish, bosimni oshirish, temperaturani oshirish

=====

Reaksiya zonasidan mahsulotni chiqarmaslik, konsentraciyani oshirish

=====

Konsentraciyani, bosimni, temperaturani, kamaytirish

+++++

Katalizatorni vazifasi nimadan iborat?

=====

#Kimyoviy jarayonlar tezligini oshirish

=====

Kimyoviy korroziya tezligini kamaytirish

=====

Kimyoviy jarayonlar tezligiga ta'sir etmaydi

=====

Kimyoviy jarayonlar tezligini kamaytirish

+++++

Laboratoriya sharoitida $CH_3COOH + C_4H_9OH = CH_3COOC_4H_9 + H_2O$ reaksiyasi uchun qanday modda katalizator xisoblanadi?

=====

H_2SO_4

=====

Na_2SO_4

=====

$NaOH$

=====

$NaCl$

+++++

Katalizatorlarga to'ldirgich sifatida qanday moddalar ishlatiladi?

=====

#Pemza, asbest, silikagel'

=====

Kremniy, osh tuzi, kvars

=====

Ishqor, tu proq, qum

=====

Aktivator, ingibitor

++++

Gomogen va geterogen kataliz nima bilan farqlanadi?

=====

#Katalizator va reaksiyaga kirishuvchi moddalar fazalarining farqi bilan

=====

Katalizatorlarni miqdori bilan

=====

Jarayonni utkazish harorati bilan

=====

Katalizatorlarni agregat holatlari bilan

++++

Faollanish energiyasini qanday qilib kamaytirish mumkin?

=====

#Katalizator qo'llab

=====

Konsentrasiyani oshirib

=====

Haroratni, bosimni oshirib

=====

Sirt yuzasini oshirib

++++

Musbat va manfiy kataliz nima bilan farqlanadi?

=====

#Jarayonga katalizatorning ijobiy va salbiy ta'siri bilan

=====

Xaroratning yuqori va pastligi bilan

=====

Katalizatorning konsentratsiyasi turliligi bilan

=====

Ikki bosqichda kataliz borish bilan

++++

Katalizatorning zaharlanishi nima?

=====

#Katalizatorning aktivligini yo'qotishi

=====

Katalizator konsentrasiyasining ortishi

=====

Katalizatorning parchalanib ketishi

=====

Katalizatorning kislorod bilan reaksiyasi

++++

Musbat katalizda katalizator kimyoviy reaksiya tezligiga qanday ta'sir ko'rsatadi?

=====

#Jarayon tezligi ortadi

=====

Jarayon tezligi o'zgarmaydi

=====

Jarayon tezligi kamayadi

=====

Jarayon tezligi avval ortib so'ngra kamayadi

++++

Katalizatorning ahamiyati?

=====

#Tezlikni oshiradi

=====

Tezlikni kamaytiradi

=====

Muvozanatni siljitadi

=====

Aralashuv ortadi

++++

Promotorlar deb qanday birikmalarga aytiladi?

=====

#Katalizatorning aktivligini oshi-ruvchi birikmalar

=====

Gazsimon katalizatorlar

=====

Suyuq katalizatorlar

=====

Qattiq katalizatorlar

+++++

Jarayon tezlik konstantasiga katalizator qanday ta'sir etadi?

=====

#Jarayon tezlik konstantasini oshiradi

=====

Jarayon tezlik konstantasini pasaytiradi

=====

Faollanish energiyasini oshiradi

=====

Jarayon tezlik konstantasiga deyarli ta'sir ko'rsatmay di

+++++

Faollanish energiyasini qanday qilib kamaytirish mumkin?

=====

#Katalizator qo'llash natijasida

=====

Haroratni oshirish yo'li bilan

=====

Bosimni oshirish yo'li bilan

=====

Apparatni konsentrasiyasini o'zgartirish yo'li bilan

+++++

Kechadigan jarayonlar xususiyatiga qarab reaktorlarni qanday turlari mavjud?

=====

#Davriy, uzluksiz, yarim uzluksiz;

=====

Yarim davriy, yarim uzluksiz;

=====

Tezkor, davriy, uzluksiz;

=====

Tezkor, yarim uzlukli, uzluksiz;

+++++

Gaz-qattiq va suyuq-qattiq tizimlarda qanday reaktorlar ishlatiladi?

=====

#Kontaktli reaktorlar, aralashtirgichli reaktorlar, sintez kolonnalari

=====

Sintez kolonnalari, aralashtirgichli reaktorlar

=====

Aralashtirgichli reaktorlar, kontaktli reaktorlar

=====

Sintez kolonnalari, kontaktli reaktorlar

+++++

Reaktordagi gidrodinamik sharoitga qarab reaktorlar necha turga bo'linadi?

=====

#Siqib chiqaruvchi, aralashtiruvchi

=====

Aralashtiruvchi izotermik

=====

Kvatatsion, siqib chiqaruvchi

=====

Aralashtiruvchi, adiabatik

+++++

Jarayonning issiqlik effektiga ko'ra reaktorlar guruhlanadi.

=====

#Ekzotermik, endotermik

=====

Ekzotermik, yuqori haroratli

=====

Endotermik, quyi haroratli

=====

Ekzotermik, adiabatik

+++++

Jarayon amalga oshirilayotganda qo'llaniladigan bosimga ko'ra reaktorlar?

=====

#Vakuum ostida, atmosfera bosimi ostida, yuqori bosimda ishlaydigan

=====

Yuqori, kichik bosimda ishlaydigan

=====

Yuqori va past bosimda ishlaydigan

=====

Vakuum ostida va yuqori bosimda ishlaydigan

+++++

Aralashtirish darajasiga ko'ra reaktorlar?

=====

#Aralashtiruvchi, siqib chiqaruvchi

=====

Vakuum ostida ishlovchi, aralashtirgichli

=====

Siqib chiqaruvchi, presslovchi

=====

Bosim ostida ishlovchi, siqib chiqaruvchi

+++++

Siqib chiqarish reaktorlarida mukammal modeldan chetlanishni qanday turlari mavjud?

=====

#Tezlik bo'yicha, harorat bo'yicha, diffuziya bo'yicha

=====

Harorat bo'yicha, diffuziya bo'yicha

=====

Diffuziya bo'yicha, tezlik bo'yicha,

=====

Tezlik bo'yicha, harorat bo'yicha

+++++

Moddiy balans qanday qonuniyatga asoslangan?

=====

#Modda massasining saqlanish qonuniga

=====

Genri qonuniga

=====

Massalar ta'siri qonuniga

=====

Gess qonuniga

+++++

Energetik balans qanday qonuniyatga asoslangan?

=====

#Energiyaning saqlanish qonuni

=====

Genri qonuni

=====

Kulon qonuni

=====

Raul qonuni

+++++

Modellashning nechta usuli bor?

=====

#Fizik, matematik, xususiy nisbatlar asosida ko'llamli o'tish

=====

Fizik, matematik

=====

Matematik, kimyoviy, rasional

=====

Rasional, namunaviy, fizik

++++

Mukammal siqib chiqaruvchi reaktorlarda.

=====

#Reaktorning uzunligi diametridan katta

=====

Reaktorning uzunligi diametridan kichik

=====

Reaktorning uzunligi diametriga teng

=====

Reaktorga aralashtir gich o'rnatiladi

++++

Reaktorlar haroratga ko'ra necha turli bo'ladi?

=====

#Past haroratli va yuqori haroratli jarayonlar uchun reaktorlar

=====

O'rta va yuqori haroratli jarayonlar uchun reaktorlar

=====

Quyi xarorat uchun reaktorlar

=====

Izotermik reaktorlar

++++

Reaktorlarni issiqlik maromiga qarab qanday turlari mavjud?

=====

#Adiabatik, politermik, izotermik

=====

Politermik, endotermik

=====

Izotermik, adiabatik

=====

Adiabatik, ekzotermik

++++

Izotermik jarayon amalda qanday reaktorlarda uchraydi?

=====

#Uzluksiz

=====

Davriy

=====

Yarim uzluksiz

=====

Yarim davriy

+++++

Qanday jarayonni izotermik jarayon deyiladi?

=====

#Harorat turgun bo'lgan jarayonni

=====

Harorat turgun bo'lmagan jarayonni

=====

Ko'p haroratli jarayonni

=====

Bosim turgun bo'lgan jarayonni

+++++

Politermik maromning izotermik maromdan farqi.

=====

#Haroratning o'zgaruvchanligi

=====

Bosimning va haroratning o'zgaruvchanligi

=====

Hajm va haroratning o'zgaruvchanligi

=====

Bosimning o'zgaruvchanligi

+++++

Oltingugurt dioksidini oltingugurt uch oksidiga oksidlash reaksiyasi muvozanatini uning tomonga siljitish uchun.

====

#Bosimni oshirib, xaroratni pasaytirish kerak

====

Vakuum qo'llab, haroratni oshirish kerak

====

Bosimni kamaytirib, haroratni oshirish kerak

====

Haroratni kamaytirib, hajmni oshirish kerak

++++