ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА №2

по дисциплине «Моделирование систем» на тему: «Планирование эксперимента в химической технологии»

Цель лабораторной работы — получение математической модели исследуемого объекта, которая используется для оптимизации объекта исследования (экстремальный експеримент) или для целей аппроксимации.

І. Теоретическая часть

Для получения математической модели используется факторный експеримент. Суть факторного эксперимента заключается в варьировании всех факторв объекта исследования по определенному плану. Построение планов факторного эксперимента может бать различным. В данной работе используется полный факторный эксперимент (ПФЭ).

Таблица Организация матриц планирования $\Pi\Phi$ от 2^2 до 2^5

№	r	Гип экспе	DHMOHTO		Факторы					
п/п		тип экспе	еримента		x_0	x_1	x_2	<i>X</i> ₃	χ_4	<i>X</i> ₅
1				2,	+1	+1	+1	+1	+1	+1
2 3				93	+1	-1	+1	+1	+1	+1
3				$\Pi\Phi\Im 2^2$	+1	-1	-1	+1	+1	+1
4			32 3		+1	+1	-1	+1	+1	+1
5			ПФЭ2³		+1	+1	+1	-1	+1	+1
6			Ι		+1	-1	+1	-1	+1	+1
5 6 7					+1	+1	-1	-1	+1	+1
8		ПФЭ24			+1	-1	-1	-1	+1	+1
		ФІ			+1	+1	+1	+1	-1	+1
9		I			+1	-1	+1	+1	-1	+1
10					+1	+1	-1	+1	-1	+1
11					+1	-1	-1	+1	-1	+1
12 13					+1	+1	+1	-1	-1	+1
13					+1	-1	+1	-1	-1	+1
15					+1	+1	-1	-1	-1	+1
16	ПФЭ25				+1	-1	-1	-1	-1	+1
	ΦΙ				+1	+1	+1	+1	+1	-1
17					+1	-1	+1	+1	+1	-1
18					+1	+1	-1	+1	+1	-1
19					+1	-1	-1	+1	+1	-1
20					+1	+1	+1	-1	+1	-1
21					+1	-1	+1	-1	+1	-1
22					+1	+1	-1	-1	+1	-1
23 24					+1	-1	-1	-1	+1	-1
25					+1	+1	+1	+1	-1	-1
26					+1	-1	+1	+1	-1	-1
27					+1	+1	-1	+1	-1	-1
28					+1	-1	-1	+1	-1	-1
29					+1	+1	+1	-1	-1	-1
30					+1	-1	+1	-1	-1	-1
31					+1	+1	-1	-1	-1	-1
32					+1	-1	-1	-1	-1	-1

Алгоритм расчёта полного факторного эксперимента

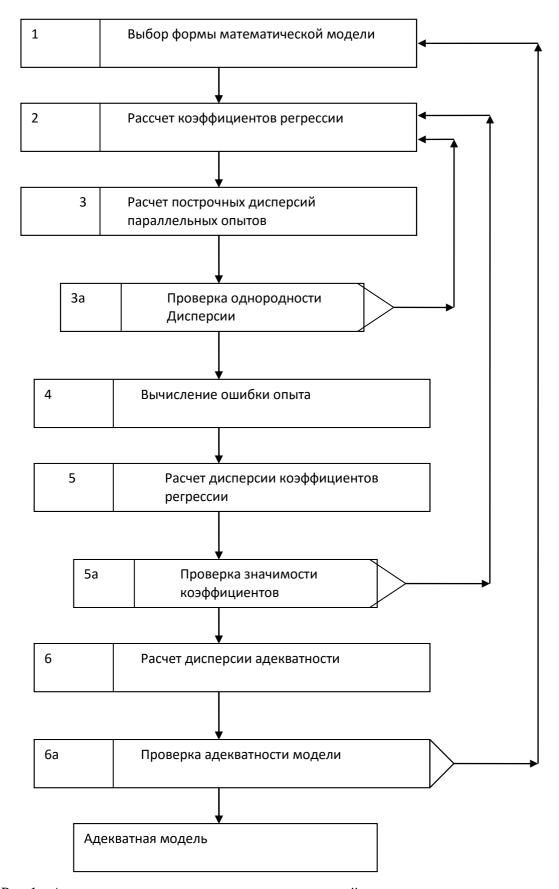


Рис.1 - Алгоритм расчета и анализа математической модели експериментальностатистическими методами

Формулы расчёта по плану ПФЭ типа 2 n

Блоки	Формулы расчета	Обозначения
1	11	\hat{y} - переменная состояния
	$\hat{y} = \sum_{i=1}^{n} b_i x_i, (i = 0, 1,, n)$	(расчетная);
	или	X, x_i - факторы;
	$\hat{y} = B^T X$	B,b_i - коэффициенты уравнения
2	$1\sum_{i=1}^{N}$	регрессии;
	$b_i = \frac{1}{N} \sum_{u=1}^{N} x_{iu} y_u, (i = 0, 1,, n)$	<i>n</i> - число факторов;
	$B = (X^T X)^{-1} X^T Y$	Y, y_u - переменная состояния
2	, ,	(экспериментальная);
3	$s_u^2 = \frac{1}{m-1} \sum_{k=1}^m (y_{uk} - \overline{y}_u)^2$;	X^T - транспонированная матрица X ;
	1	N - число опытов;
	$\overline{y_u} = \frac{1}{m} \sum_{k=1}^m y_{uk} ;$	s_u^2 - построчная дисперсия;
	κ=1	y_{uk} - переменная состояния (в
	$G_p = s_{u_{\text{max}}}^2 / \sum_{i=1}^N s_u^2$	параллельных опытах);
3a	условие однородности дисперсии	G_p - расчетные значения критерия
Ja	$G_{p_f} \prec G_T(q, f_1, f_2);$	Кохрена;
	v 1	m - число параллельных опытов; G_T - табличное значение критерия
	$f_1 = m - 1;$	G_T - табличное значение критерия Кохрена;
	$f_2 = N$	f_1, f_2 - число степеней свободы;
4	$s_0^2 = \frac{1}{N} \sum_{n=1}^{N} s_u^2;$	q - уровень значимости;
_	$N_{u=1}$	s_0^2 - ошибка опыта (дисперсия
	$s_{b_i}^2 = \frac{s_0^2}{N}$	воспроизводимости);
	IV.	$s_{b_i}^2$ - дисперсии коэффициентов;
5	$t_{i_p} = \frac{ b_i }{S_i}$	$t_{i_{a}}$ - расчетное значение критерия
3	$oldsymbol{S_{b_i}}$	· p
5a	Условие значимости коэффициентов	Стьюдента; s_{b} - среднеквадратичные отклонения;
	$t_{i_p} \succ t_T(q, f);$	
	f = N(m-1)	t_T - табличное значение критерия
6	$\sum_{n=1}^{\infty} m \sum_{n=1}^{\infty} (-1)^n \sum_{n=1}^{\infty} (-1)$	Стьюдента; f - число степеней свободы;
	$s_{\rm ax}^2 = \frac{m}{(N-n-1)} \sum_{u=1}^{N} (\bar{y}_u - \hat{y}_u)^2;$	$s_{\rm an}^2$ - дисперсия адекватности;
	S_{av}^2	F_n - расчетное значение критерия
	$F_p = \frac{s_{ m ag}^2}{s_{ m c}^2}$	r
6a	Условие адекватности модели	Фишера F_{T} - табличное значение критерия
Ua	$F_p \prec F_T(q, f_1, f_2);$	Фишера;
	$f_1 = N - n - 1;$	f_1, f_2 - число степеней свободы
	$f_1 = N n 1,$ $f_2 = N(m-1)$	01.02
	$J_2 - IV(m-1)$	

II. Практическая часть

ПРИМЕР.

Как известно, система **Matlab** имеет встроенные фнкции — демонстрационных примеров, к таковым можно отнести *rsmdemo* - демонстрационную функцию D-оптимального планирования и моделирования результатов эксперимента на примере химического процесса. Рассмотрим более подробно.

rsmdemo функция предназначена для демонстрации методов: D-оптимального планирования эксперимента, регрессинного анализа и представления поверхности отклика для множества факторов, оценки параметров нелинейной модели Хогена. Демонстрация работы с указанными методами проводится на примере химической реакции 3 реагентов. Целью планирования эксперимента является поиск максимума коэффициента выхода полезного продукта. Функция rsmdemo основана на графическом интерфейсе с пользователем.

Интерфес состоит из 3-х графических окон:

- окна моделирования параметров химической реакции (рис. 2),
- окна результатов измерений (рис. 3),
- окна результатов эксперимента (рис. 4).
- Назначение элементов окна моделирования параметров химической реакции:
- Строки ввода Hydrogen, n-Pentane, Isopentane и соотвествующие им полосы проктуки позволяют установить давление водорода, n-пентана и изопентана в химическом реакторе;
- Строка ввода Reaction Rate отображает результат моделирования коэффициента выхода полезного продукта;
- Строка ввода Runs Left показывает количество проведенных опытов. Значения изменяются от 13 до 0;
- Кнопка Run предназначена для моделирования одного опыта расчета коэффициента выхода полезного продукта при заданных значениях Hydrogen, n-Pentane, Isopentane с учетом случайных отклонений;
- Кнопка Export позволяет создать в рабочей среде matlab матричную переменную значений независимых переменных и вектор коэффициента выхода полезного продукта. Названия переменных задаются в диалоговом окне после выбора кнопки, по умолчанию reactants и rate.
 - Кнопки Close и Help предназначены для закрытия окна и вызова помощи.

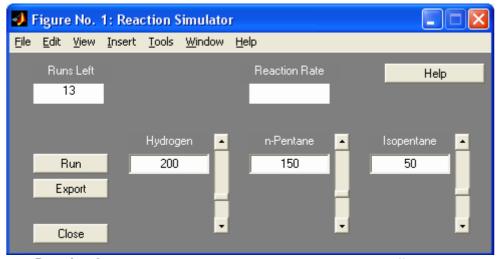


Рис. 2 – Окно моделирования параметров химической реакции

Окно результатов измерений отображает результаты моделирования для опытов, проводимых пользователем по своему усмотрению в виде таблицы. Кнопка Analyze вызывает графическое окно функции rstool для представления результатов регрессионного

анализа. Меню Plot позволяет построить графики зависимости коэффициента выхода реакции от величины давления каждого из компонентов.

∌ F	🛂 Figure No. 2: Trial and Error Data 🔲 🔲 🔀										
<u>F</u> ile	<u>E</u> dit	<u>V</u> iew	<u>I</u> nsert	<u>T</u> ools	<u>W</u> indow	<u>H</u> elp					
Run # 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13	Ну	drogen 200 237 237 237 163 163 163 144 144 144 144 181		ntane 150 150 128 128 128 172 172 172 128 128 273 273 186 186	Isopentane 50 50 50 72 72 72 94 94 94 48 48 48	1	n Rate 5.49 4.71 4.33 3.34 3.68 3.60 4.80 2.87 3.07 1.13 3.48 7.21				
	Analy	ze	Pl	ot		▼					

Рис. 3 – Окно результатов измерений

Окно результатов эксперимента предназначено для D-оптимального планирования и моделирования результатов 3-х факторного эксперимента в автоматическом режиме. Кнопка Do Experiment запускает процесс планирования и моделирования результатов эксперимента. Кнопка Response Surface вызывает графическое окно функции rstool для отображения результатов регрессионного анализа. Кнопка Nonlinear Model вызывает графическое окно функции *nlintool* для отображения результатов регрессионного анализа по модели Хогена-Ватсона. Меню Plot позволяет построить графики зависимости коэффициента выхода реакции от величины давления каждого из компонентов.

∌ F	🛂 Figure No. 3: Experimental Data 🔲 🔲 🔀											
<u>F</u> ile	<u>E</u> dit	<u>V</u> iew	<u>I</u> nsert	<u>T</u> ools	<u>W</u> indow	<u>H</u> elp						
Do Experiment												
Run#	Hy	ydroger	n-Pe	ntane	Isopentane	Reaction Ra	ate					
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13		100 285 100 470 470 100 100 285 470 285		80 300 300 300 300 190 300 80 190 190 80 80	10 120 65 10 120 120 120 65 10 120 120 65	8.66 5.90 18.38 6.63 8.41 2.55 7.64 0.05 7.40 8.56 0.03 2.50 1.57						
Res	ponse	Plot	▼									

Рис. 4 – Окно результатов эксперимента

Функция rsmdemo позволяет сравнить эффективность применения метода планирования эксперимента по сравнению со случайным выбором параметров и проведением опытов при одинаковом их количестве. Под случайным выбором параметров реакции понимается проведение пассивных наблюдений за характеристиками химической реакции или поиск оптимальных условий реакции по усмотрению пользователя.

На первом этапе демонстрации пользователь в окне моделирования параметров химической реакции устанавливает значения давления реагентов в химическом реакторе. При нажатии кнопки Run выполняется расчет коэффициента выхода полезного продукта.

Результат расчета отображается в строке ввода Reaction Rate. При расчете коэффициента выхода учитываются как значения давления реагентов, так и воздействие случайных факторов. Принимается, что распределение значений коэффициента выхода подчиняется нормальному закону с параметрами: математическое ожидание 1, среднее квадратическое отклонение 0,05. Расчет коэффициента выхода у выполняется по формуле

$$y=1.25*(p2-p3/1.5183)./(1+0.064*p1+0.0378*p2+0.1326*p3)*normrnd(1,0.05),$$
 (1)

где р1 давление водорода, р2 давление п-пентана, р3 давление изопентана.

Таким образом, при одинаковых величинах факторов значения коэффициента выхода полезного продукта будут изменяться от опыта к опыту.

Установленные значения факторов и результаты моделирования коэффициента выхода отображаются в окне результатов измерений.

Пользователь должен провести 13 опытов.

По окончании моделирования опытов пользователь выполняет регрессионный анализ экспериментальных данных. С этой целью в окне результатов измерений предусмотрены кнопка Analyze и меню *Plot*. При выборе кнопки Analyze для проведения регрессионного анализа вызывается функция rstool: rstool(x,y,[],[],xname,yname). Технология графического представления данных функции *rstool* предназначена для построения зависимости одной независимой переменной от множества независимых переменных (3 и более). Регрессионный анализ при помощи функции *rstool* предусматривает возможности выбора линейной, не полной квадратической, полной квадратической моделей и линейной модели с эффектами взаимодействий факторов. Выбор команды в меню Plot позвляет получить декартовы графики зависимостей коэффициента выхода от давления каждого их компонентов в отдельности.

Второй этап включает 2 фазы: D-оптимальное планирование и моделирование результатов эксперимента по формуле (1). Планирования и моделирование экспермента проводится в автоматическом режиме после нажатия кнопки Do Experiment. Формирование матрицы значений факторов проводится с использованием алгоритма изменения координат для 3 факторов, 13 опытов и полной квадратической модели. С этой целью используется функция: settings=cordexch(3,13,'q'). Согласно полученной матрице уровней фактров по формуле (1) проводится расчет значений коэффициента выхода полезного продукта. Матрица уровней факторов и вектор значений коэффициента выхода выводся в табличном виде в окне результатов эксперимента.

По окончании моделирования опытов пользователь выполняет регрессионный анализ экспериментальных данных. С этой целью в окне результатов эксперимента предусмотрены кнопки Response Surface, Nonlinear Model и меню Plot. При выборе кнопки Response Surface вызывается функция rstool и анализ проводится аналогично первому этапу. Кнопка Nonlinear Model позволяет в качестве модели химической рекции использовать функцию Хогена-Ватсона:

$$y = (b1*x2 - x3/b5)./(1+b2*x1+b3*x2+b4*x3).$$

Расчет коэффициентов модели Хогена-Ватсона выполняется с использованием функции *nlintool*:

nlintool(x,y,'hougen',beta0,[],xname,yname).

Способ отображения результатов регрессионного анализа функции nlintool аналогична *rstool*.

Результат работы демонстрируют рис. 5-10.

Регрессионный анализ полученных данных для линейной модели с эффектами взаимодействий (кнопка Analyze)

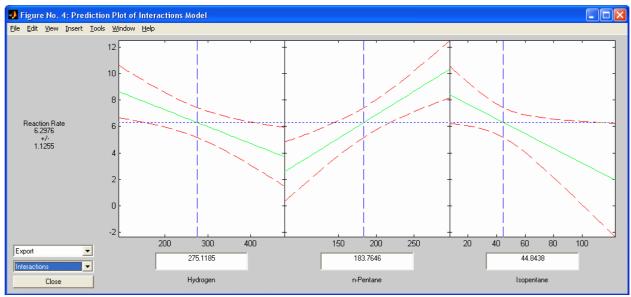
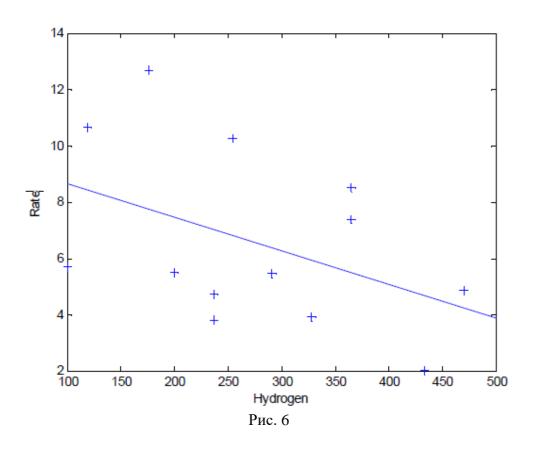


Рис. 5

Зависимость коэффициента выхода полезного продукта от давления водорода (Меню Plot, Reaction Rate vs. Hydrogen)



Планирование и моделирование результатов эксперимента (Кнопка Do Experiment)

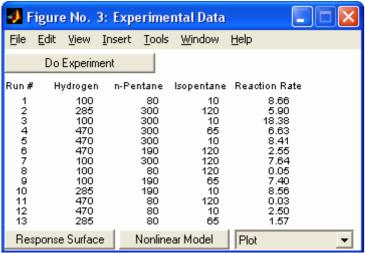


Рис. 7

Регрессионный анализ результатов эксперимента для линейной модели с эффектами взаимодействий (кнопка Response Surface)

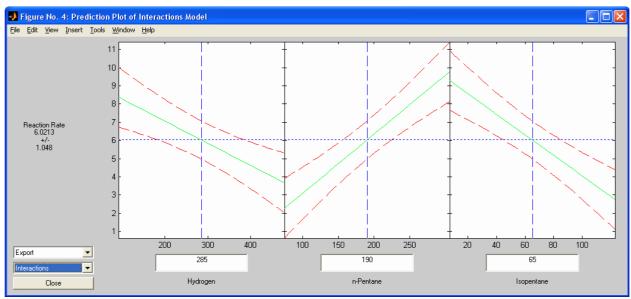


Рис. 8

Зависимость коэффициента выхода полезного продукта от давления водорода (Меню Plot, Reaction Rate vs. Hydrogen).

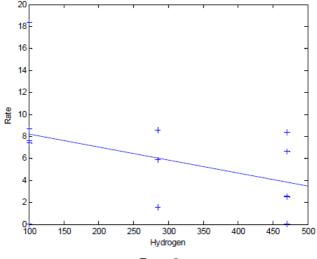


Рис. 9

Регрессионный анализ результатов эксперимента для модели Хогена Ватсона (кнопка Nonliner Model).

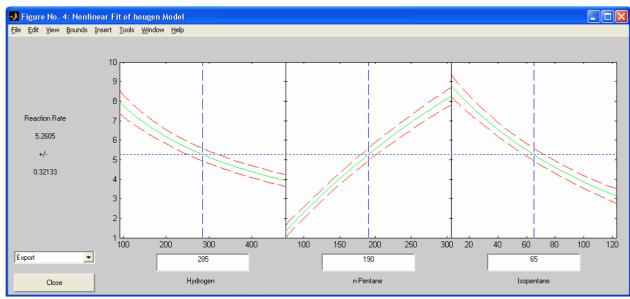


Рис. 10

Из анализа приведенных графиков следует, что применение D-оптимального планирования эксперимента обеспечивает получение оценки коэффициентов уравнения регресии с меньшей дисперсией (меньшим доверительным интервалом). Испольование модели Хогена-Ватсона обеспечивает меньшую погрешность при описании процесса протекания химической реакции.

Приведенный пример носит ознакомительный характер.

Для практической реализации полногофакторного експеримента по заданным данным (которые считываются из файла) можно воспользовать следующими способами:

- написать программный код на любом языке программирования с использованием формул на странице 3 и приведенного алгоритма на рис. 1.
- написать программный код в среде Matlab с использованием формул на странице 3 и приведенного алгоритма на рис. 1.
- написать программную реализацию $\Pi\Phi$ Э, используя среду Matlab. При этом ознакомившись с некоторыми функцими, которые приведены в следующей таблице.

Таблица. Функции планирования эксперимента

Название функции	Описание функции
bbdesign	Планы Бокса-Бенкена
candexch	D-оптимальный план (на основе алгоритма перестановки строк для формирования множества возможных значений)
candge	Генерирует множество возможных сочетаний факторов соответствующихD-оптимальному плану
ccdesign	Центральный композиционный план
cordexch	Функция для определения точного D-оптимального плана эксперимента на основе алгоритма обмена координатами
daugment	Определение матриц плана дополняющую матрицу заданного плана до D - оптимального
dcovary	Функция для построения D – оптимального блочного плана
ff2n	Определение плана полного факторного эксперимента для факторов имеющих 2 уровня
fracfact	Функция для формирования двухуровнего дробного факторного плана
fullfact	Функция формирования плана полного факторного эксперимента для числа уровней факторов задаваемых пользователем
hadamard	Матрица Адамара. Матрица Адамара соответствует плану дробного факторного эксперимента для факторов, каждый из которых задан на отрезке [-1,1]. И служит для построения линейной регрессионной модели. (Встроенная функция МАТLAB)
lhsdesign	План на основелатинских квадратов
lhsnorm	Латинские квадраты для многомерной нормальной выборки
rowexch	Функция для определения точного D – оптимального плана на основе алгоритма обмена строк

В результате работы программы полного факторного эксперимента должны быть получены следующие результаты:

- 1. Определены коэффициенты линейного уравнения регрессии.
- 2. Рассчитаны построчные дисперсии параллельных опытов.
 - Проверены условия однородности дисперсии: сравнить расчётное значение и теоретическое значения критерия Кохрена (приложение 1).
- 3. Вычислены ошибки опыта.
- 4. Рассчитаны дисперсии коэффициентов регрессии (определение расчётного значения критерия Стьюдента).
 - Проверены на значимость коэффициенты линейной регрессии (приложение 2).
- 5. Рассчитаны дисперсии адекватности модели.
 - Проверена модель на адекватность (используется критерий Фишера) (приложение 3).
 - Сделаны выводы о полученной линейной модели.

6. Записаны полученные коэффициенты линейного уравнения регрессии в файл.

ІІІ. Индивидуальные задания

Вариант №1

Исследовался процесс получения сульфадимизина. Процесс характеризуется переменной y – выход (в %) сульфадимизина по сульгину. Выделены шесть факторов;

 X_1 - время реакции (u),

 X_2 - содержание ацетилацетона в реакционной массе (%),

 X_3 - содержание уксусной кислоты в реакционной массе (%),

 X_4 - температура реакционной массы (0C),

 X_{5} - количество ацетиацетона (%),

 X_{6} - качество сульгина (%).

Было решено качество ацетилацетона и сульгина поддерживать постоянными, а температуру – не включать в план эксперимента. Поэтому оставили только три фактора. Опыты проводились на лабораторной установке, состоящей из стеклянной конической колбы ёмкостью 250 мл, снабжённой металлической коной мешалкой и обратным холодильником. Колба нагревалась на электрической бане, заполненной вазелиновым маслом. Предварительные исследования позволили выбрать уровни факторов и интервалы варьирования (табл. 1).

Таблица 1 Матрица планирования и результаты эксперимента

		таолица т м	татрица план	прования и резу	льтагы	ксперимента			
Наименова	ание	X_{1}	X_{2}	X_3					
Нулевой у	ровень	18	24	15					
Інтервал		2	4	3					
арьирования									
Верхний уровень		20	28	18					
Нижний уровень		16	20	12					
	Пер	Переменная							
Опыты		_	<u> </u>		состояния				
	x_0	x_1	x_2	x_3	y_1	y_2			
1	+1	-1	-1	-1	80,23	81,93			
2	+1	+1	-1	-1	86,50	84,80			
3	+1	-1	+1	-1	82,45	82,10			
4	+1	+1	+1	-1	89,50	91,90			
5	+1	-1	-1	+1	85,10	84,80			
6	+1	+1	-1	+1	90,30	89,60			
7	+1	-1	+1	+1	85,60	84,90			
8	+1	+1	+1	+1	88,02	88,48			

Для получения математической модели процесса предполагается реализовать план типа 2^3 (табл. 1). Требуется найти коэффициенты модели и провести её статистический анализ.

Рассматривалась оптимизация прочности сцепления электролитических железных покрытий на образцах стали 45 с мартенситной структурой. В качестве независимых переменных были выбраны:

 X_1 - начальная плотность тока $(a/\partial M^3)$,

 X_2 - кислотность электролита (pH),

 X_3 - выдержка образца без тона (c).

Плотность сцепления измеряли по методу отрыва. Поверхность к покрытию для всех образцов подготавливалась одинаково: ее обезжирювали вен ской известью, подвергали анодному травлению в хлоридном электролите (3 мин при $D_a = 20 \ a/\partial m^2$) и анодной обработке в 30 %-ном рас творе H_2SO_4 (30-40 с при $D_a = 60 \div 80 \ a/\partial m^2$). После этого образец загружали в ванну, выдерживали без тока, а затем покривали до нужной толщины.

Использовался $\Pi\Phi$ Э типа 2^3 (табл. 2).

Таблица 2 Матрица планирования и результаты эксперимента

Наименован	ие	X_1 X_2 X_3					
Нулевой уровень		3,0	0,5	60			
Интервал ва	рьирования	1,0	0,4	15			
Верхний уро	овень	4,0	0,9	75			
Нижний уро	вень	2,0	0,1	45			
			План		-	пенная	
Опыты					состояния у		
	\mathcal{X}_0	x_1	x_2	x_3	\mathcal{Y}_1	${\mathcal Y}_2$	
1	+1	-1	-1	-1	2510	2710	
2	+1	+1	-1	-1	1700	1400	
3	+1	-1	+1	-1	2700	3700	
4	+1	+1	+1	-1	1457	1257	
5	+1	-1	-1	+1	1360	2360	
6	+1	+1	-1	+1	1890	1980	
7	+1	-1 +1		+1	2560	2920	
8	+1	+1	+1	+1	2100	1100	

Требуется найти крэффициенты модели и провести статистический анализ, если $s_0^2 = 11892$.

Исследовался процесс электроосаждения в зависимости от состава железоникелевых покрытий. К основным факторам процесса относятся:

 X_1 –величина катодной плотности тока, $a/\partial M^2$;

 X_2 – кислотность электролита, pH;

 X_3 – концентрация сульфата железа (III) в электролите, z/π ;

 X_4 – концентрация сахарина, ε/π .

Переменной состояния является содержание никеля в осадках — y (%). Предполагается для получения интерполяционного уравнения, связывающего переменные, реализовать план ПФЭ типа 2^4 с тремя параллельными опытами (табл. 3).

Таблица 3 Матрица планирования и результаты эксперимента

Наименован	ие	X_1	X_2	X_3	X_4	
Нулевой урс	вень	5,5	2,7	21	1,5	
Интервал ва		4,5	0,4	7	1,0	
Верхний уро		10	3,1	28	2,5	
Нижний уро	вень	1	2,3	14	0,5	
			Пл	іан		Переменная
Опыты						состояния —
	\mathcal{X}_0	x_1	x_2	x_3	\mathcal{X}_4	\mathcal{Y}_u
1	+1	+1	+1	+1	+1	79,4
2	+1	-1	+1	+1	+1	61,1
3	+1	+1	-1	+1	+1	78,8
4	+1	-1	-1	+1	+1	60,5
5	+1	+1	+1	-1	+1	88,4
6	+1	-1	+1	-1	+1	76,0
7	+1	+1	-1	-1	+1	88,0
8	+1	-1	-1	-1	+1	79,4
9	+1	+1	+1	+1	-1	79,9
10	+1	-1	+1	+1	-1	64,6
11	+1	+1	-1	+1	-1	79,6
12	+1	-1	-1	+1	-1	62,5
13	+1	+1	+1	-1	-1	90,0
14	+1	-1	+1	-1	-1	78,8
15	+1	+1	-1	-1	-1	89,1
16	+1	-1	-1	-1	-1	82,0

Необходимо рассчитать коэффициенты уравнения и провести статистический анализ, если $s_0^2 = 0.70$.

Исследовался процесс экстракции пентоксида ниобия. Варьировались факторы:

 X_3 – концентрация серной кислоты, z/π , и

 X_4 — концентрация сульфита аммония, $2/\pi$.

Переменной состояния объекта являлась степень извлечения пентоксида ниобия в органическую фазу -y (%). Использовался план ПФЭ типа 2^2 с тремя опытами в центре плана (табл. 4). Найти уравнение регрессии и проанализировать его.

Таблица 4 Матрица планирования и результаты эксперимента

Наименовани	e	<i>X</i> ₃		X_4		•	
Нулевой уров	ень	300		150			
Интервал вари	ьирования	60		75			
Верхний уров	ень	360		225			
Нижний уровень		240		75			
Опыты		План			Переменная состояния		
Опыты	\mathcal{X}_0	x_3		\mathcal{X}_4		V	
1	+1	-1		-1	87,64	88,54	
2	+1	+1		-1	84,46	74,26	
3	+1	-1		+1	81,66	91,96	
4	+1	+1		+1	76,72	66,82	

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2} / \gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_3 = \frac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, 0K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_1, X_2, X_3 .

Предлагается план П Φ Э типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 5

Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 5 Матрица планирования и результаты эксперимента

		1 aujii	ица э IV.	татрица пл	анирова	ания и резу	ультаты эк	сперимента		
Наименова	ание	X_1 X		X_3	X_4	X_5				
Нулевой у	Нулевой уровень		1,75	380	2,23	0,75				
Интервал		1	0,25	20	40	0,25				
варьирова	ния									
Верхний у	ровень	5	2,0	400	42,23	1,0				
Нижний у	ровень	3	1,5	360	-37,77	0,5				
0				План			Переменная			
Опыты	x_0	x_1		χ_2		χ_3	состояния у			
1	+1	-1		-1		-1	-0,1673	-0,1723		
2	+1	+1		-1		-1	-0,0888	-0,0460		
3	+1	-1		+1		-1	-0,7090	-0,5090		
4	+1	+1		+1		-1	-0,4870	-0,3170		
5	+1	-1		-1		+1	-0,6790	-0,7550		
6	+1	+1	+1			+1	-0,0875	-0,0875		
7	+1	-1		+1		+1	-0,9650	-1,2650		
8	+1	+1		+1		+1	+0,6890	+0,2330		

Проводилось исследование с целью составления математической модели ящичного экстрактора. В качестве факторов были выбраны:

 X_I – диаметр турбинки, мм,

 X_2 – скорость вращения турбинки, *об/мин*;

 X_3 – температура, 0C ;

 X_4 – концентрация кислоты в водном растворе, $2-9\kappa 6/\pi$;

 X_5 – высота слоя жидкости в ячейке, *мм*;

 X_6 – соотношение фаз в эмульсии.

Переменная состояния – продолжительность полного расплавления, мин. План эксперимента и результаты опытов приведены в табл. 6. Использовалась $\Pi\Phi$ Э типа 2^3 .

Найти линейную модель процесса и проверить ее адекватность. При неадекватности модели ввести члены с взаимодействием факторов. Известно, что $S_0^2 = 0.39$.

a

		Таб.	лица 6 N	1атрица	планир	ования і	и результ	гаты эксі	<u> геримент</u> а
Наимено	вание	X_1	X_2	X_3	X_4	X_5	X_6		
Нулевой	уровень	90	600	26	0,40	195	0,8115		
Интервал	I	10	100	4	0,29	25	0,0975		
варьиров	ания								
Верхний	уровень	100	700	30	0,69	225	0,9090		
Нижний	уровень	80	500	22	0,11	170	0,7140		
Orres				Пл	іан			Перем	пенная
Опыты	x_0	χ	\dot{z}_{I})	\mathfrak{c}_2	<i>x</i> ₃		состояния у	
1	+1	-	1	-	1	-1		7,00	6,99
2	+1	+	1	-	1	-1		16,50	15,65
3	+1	-	1	+	-1	-1		9,50	10,50
4	+1	+	1	+	-1	-	-1	9,00	10,80
5	+1	-	1	-	1	-	-1	7,75	8,85
6	+1	+1		-	1	+1		10,75	11,65
7	+1 -1		1	+	-1	+1		11,50	10,90
8	+1	+	1	+	-1	+	-1	13,25	12,95

Исследовался процесс получения фосфита натрия обработке при фосфитсодержащего шлама раствором карбоната натрия. Опыты проводили на лабораторной установке. Были выбраны следующие факторы:

 X_1 – температура процесса, ${}^{0}C$;

 X_2 — содержание карбоната натрия в процентах от стехиометрического количества ; X_3 время контакта, мин;

 X_4 — соотношение жидкой и твердой фаз.

Переменными состояния являлись степень перехода фосфита натрия в раствор (y_1) и содержание СО₂ в растворе.

Матрица планирования представлена в табл. 7 Это план $\Pi\Phi$ Э типа 2^4 .

Получить уравнения регрессии и принять решение.

	Таблица 7 Матрица планирования и результаты эксперимент													
	Наименова	ние	X_1	X_2	<i>X</i> ₃	<i>X</i> ₄		-						
	Нулевой ур	овень	50	100	45	7:1								
	Интервал		20	20	30	1,5:1								
	варьирован	кин												
	Верхний уровень Нижний уровень		70	120	75	8,5:1								
			30	80	15	5,5:1								
				Пл	ан		Переменная	я состояния						
	Опыты	\mathcal{X}_0	x_I	x_2	<i>x</i> ₃	<i>X</i> ₄	<i>y</i> 1	<i>y</i> ₂						
	1	+1	+1	+1	+1	+1	57,22	1,47						
	2	+1	-1	+1	+1	+1	68,31	4,65						
	3	+1	+1	-1	+1	+1	88,82	5,76						
	4	+1	-1	-1	+1	+1	75,73	9,50						
	5	+1	+1	+1	-1	+1	60,29	1,19						
	6	+1	-1	+1	-1	+1	67,32	6,37						
	7	+1	+1	-1	-1	+1	84,48	7,68						
	8	+1	-1	-1	-1	+1	74,56	13,74						
	9	+1	+1	+1	+1	-1	73,53	5,79						
	10	+1	-1	+1	+1	-1	61,21	6,33						
	11	+1	+1	-1	+1	-1	93,29	6,45						
	12	+1	-1	-1	+1	-1	59,80	7,23						
	13	+1	+1	+1	-1	-1	67,89	7,89						
	14	+1	-1	+1	-1	-1	87,34	6,67						
	15	+1	+1	-1	-1	-1	66,89	5,98						
	16	+1	-1	-1	-1	-1	75.67	10.1	l					

Требуется составить адекватное описание процесса образования герметика. Процесс характеризуется переменной y — предел прочности герметика на разрыв ($\kappa \Gamma/c M^2$). Выделены четыре фактора:

 X_{l} — содержание парахинондиоксима в смеси;

 X_2 – содержание двуокиси марганца;

 X_3 – содержание цемента;

 X_4 — содержание растворителя (все в граммах на 100 ε бутилкаучука).

Матрица планирования эксперимента и результаты его проведения даны в табл. 8.

Таблица 8 Матрица планирования и результаты эксперимента

		рования и	резулі	ьтаты	экспер	<u>римент</u> а				
Наимено	вание	X_{I}	X_2	X_3		X_4				
Нулевой	уровень	1,5	4,25	54		95				
Интервал	[1,0	0,5	12		5				
варьиров	ания									
Верхний	Верхний уровень		4,75	66		100				
Нижний уровень		0,5	3,75	42		90				
Orrana			П	План					состоя	ния у
Опыты	\mathcal{X}_0	x_{I}		x_2		x_3				
1	+1	-1		-1		-1	4,2	3,4	4,0	4,3
2	+1	+1		-1		-1	4,7	5,1	5,6	5,3
3	+1	-1	-	⊦ 1		-1	4,3	5,2	4,7	5,7
4	+1	+1	-	⊦ 1		-1	3,6	3,7	3,9	3,7
5	+1	-1		-1		+1	4,5	4,2	4,4	4,6
6	+1	+1	-1			+1	4,0	3,6	4,5	4,0
7	+1	-1	-	⊦ 1		+1	4,9	4,7	5,1	4,9
8	+1	+1	-	⊦ 1		+1	5,0	4,9	5,1	4,9

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2}/\gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_3 = \frac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, 0K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_2, X_3, X_4 .

Предлагается план ПФЭ типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 9

Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 9 Матрица планирования и результаты эксперимента

		ния и резу	ультаты эк	сперимент				
Наименова	ание	X_1	X_2	<i>X</i> ₃	X_4	X_5		
Нулевой у	ровень	4	1,75	380	2,23	0,75		
Интервал	_	1	0,25	20	40	0,25		
варьирова	варьирования							
Верхний уровень		5	2,0	400	42,23	1,0		
Нижний уровень		3	1,5	360	-37,77	0,5		
Orrespond				План		Перем	енная	
Опыты	\mathcal{X}_0	x_2		χ_3		\mathcal{X}_4	состоя	яния у
1	+1	-1		-1		-1	-1,0673	-0,9723
2	+1	+1		-1		-1	-1,0888	-0,9460
3	+1	-1		+1		-1	-1,0090	-0,9990
4	+1	+1		+1		-1	-1,4870	-0,9370
5	+1 -1			-1		+1	-1,6790	-0,9550
6	+1	+1		-1		+1	-1,0875	-0,9875
7	+1	-1		+1		+1	-1,9650	-1,1650
8	+1	+1		+1		+1	+1,6890	+0,2330

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2}/\gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_3 = \frac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, 0K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_3, X_4, X_5 .

Предлагается план ПФЭ типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 10 Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 10 Матрица планирования и результаты эксперимента

		т аоли	ца то м	татрица пл	анироваі	ния и резу	льтаты эк	сперимента
Наименова	ание	X_1	X_2	X_3	X_4	X_5		
Нулевой у	ровень	4	1,75	380	2,23	0,75		
Интервал	_	1	0,25	20	40	0,25		
варьирова	ния							
Верхний уровень		5	2,0	400	42,23	1,0		
Нижний уровень		3	1,5	360	-37,77	0,5		
Orrespond				План		Перем	енная	
Опыты	\mathcal{X}_0	x_3		χ_4		χ_5	состо	ния у
1	+1	-1		-1		-1	-0,1673	-0,3723
2	+1	+1		-1		-1	-0,1888	-0,3460
3	+1	-1		+1		-1	-0,2090	-0,2090
4	+1	+1		+1		-1	-0,3870	-0,2170
5	+1	-1		-1		+1	-0,2790	-0,1550
6	+1	+1		-1		+1	-0,2875	-0,1875
7	+1	-1		+1		+1	-0,3650	-1,2650
8	+1	+1		+1		+1	+0,2 890	+0,2330

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2}/\gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_3 = \frac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, 0K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_1, X_3, X_4 .

Предлагается план ПФЭ типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 11 Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 11 Матрица планирования и результаты эксперимента

		т аоли	цатти	татрица пл	апирова	пия и резу	yJIBTATBI 9K	сперимента
Наименова	ание	X_1	X_2	X_3	X_4	X_5		
Нулевой у	ровень	4	1,75	380	2,23	0,75		
Интервал	_	1	0,25	20	40	0,25		
варьирова	варьирования							
Верхний уровень		5	2,0	400	42,23	1,0		
Нижний уровень		3	1,5	360	-37,77	0,5		
Orrespond				План			Перем	енная
Опыты	\mathcal{X}_0	x_1		<i>X</i> ₃		\mathcal{X}_4	состо	яния у
1	+1	-1		-1		-1	-0,5673	-0,6723
2	+1	+1		-1		-1	-0,6888	-0,5460
3	+1	-1		+1		-1	-0,7090	-0,5090
4	+1	+1		+1		-1	-0,4870	-0,4170
5	+1			-1		+1	-0,6790	-0,7550
6	+1	+1		-1		+1	-0,4875	-0,8875
7	+1	-1		+1		+1	-0,8650	-1,0650
8	+1	+1		+1		+1	+0,7890	+0,1330

Исследовался процесс получения сульфадимизина. Процесс характеризуется переменной y – выход (в %) сульфадимизина по сульгину. Выделены шесть факторов;

 X_1 - время реакции (u),

 X_2 - содержание ацетилацетона в реакционной массе (%),

 X_3 - содержание уксусной кислоты в реакционной массе (%),

 X_4 - температура реакционной массы (0C),

 X_{5} - количество ацетиацетона (%),

 X_6 - качество сульгина (%).

Было решено качество ацетилацетона и сульгина поддерживать постоянными, а температуру — не включать в план эксперимента. Поэтому оставили только три фактора. Опыты проводились на лабораторной установке, состоящей из стеклянной конической колбы ёмкостью 250 мл, снабжённой металлической коной мешалкой и обратным холодильником. Колба нагревалась на электрической бане, заполненной вазелиновым маслом. Предварительные исследования позволили выбрать уровни факторов и интервалы варьирования (табл. 12).

Таблица 12 Матрица планирования и результаты эксперимента

	JID I WIDI	Kenephmenia				
Наименова	ание	X_{1}	X_2	X_3		
Нулевой у	ровень	18	24	15		
Інтервал	_	2	4	3		
арьирован	ия					
Верхний у		20	28	18		
Нижний у	ровень	16	20	12		
		План			Пер	еменная
Опыты			состояния			
	x_0	x_1	x_2	X_3	y_1	\boldsymbol{y}_2
1	+1	-1	-1	-1	95,23	91,93
2	+1	+1	-1	-1	96,50	94,80
3	+1	-1	+1	-1	92,45	92,10
4	+1	+1	+1	-1	99,50	91,90
5	+1	-1	-1	+1	95,10	94,80
6	+1	+1	-1	+1	90,30	99,60
7	+1	-1	+1	+1	95,60	94,90
8	+1	+1	+1	+1	98,02	98,48

Для получения математической модели процесса предполагается реализовать план типа 2^3 (табл. 12). Требуется найти коэффициенты модели и провести её статистический анализ.

Рассматривалась оптимизация прочности сцепления электролитических железных покрытий на образцах стали 45 с мартенситной структурой. В качестве независимых переменных были выбраны:

 X_1 - начальная плотность тока $(a/\partial M^3)$,

 X_2 - кислотность электролита (pH),

 X_3 - выдержка образца без тона (c).

Плотность сцепления измеряли по методу отрыва. Поверхность к покрытию для всех образцов подготавливалась одинаково: ее обезжирювали вен ской известью, подвергали анодному травлению в хлоридном электролите (3 мин при $D_a = 20 \ a/\partial m^2$) и анодной обработке в 30 %-ном рас творе H_2SO_4 (30-40 с при $D_a = 60 \div 80 \ a/\partial m^2$). После этого образец загружали в ванну, выдерживали без тока, а затем покривали до нужной толщины.

Использовался $\Pi\Phi$ Э типа 2^3 (табл. 13).

Таблица 2 Матрица планирования и результаты эксперимента

Наименован	ие	X_1	X_2	X_3			
Нулевой урс	вень	3,0	0,5	60			
Интервал ва	рьирования	1,0	0,4	15			
Верхний уро	овень	4,0	0,9	75			
Нижний уровень		2,0	0,1				
			План		-	пенная	
Опыты					состояния у		
	x_0		x_2	x_3	\mathcal{Y}_1	${\mathcal Y}_2$	
1	+1	-1	-1	-1	1510	1710	
2	+1	+1	-1	-1	1700	1400	
3	+1	-1	+1	-1	1700	1700	
4	+1	+1	+1	-1	1457	1257	
5	+1	-1	-1	+1	1360	1360	
6	+1	+1	-1	+1	1890	1980	
7	+1	-1	+1	+1	1560	1920	
8	+1	+1	+1	+1	1100	1100	

Требуется найти крэффициенты модели и провести статистический анализ, если $s_0^2 = 11\,892$.

Исследовался процесс электроосаждения в зависимости от состава железоникелевых покрытий. К основным факторам процесса относятся:

 X_1 –величина катодной плотности тока, $a/\partial M^2$;

 X_2 – кислотность электролита, pH;

 X_3 – концентрация сульфата железа (III) в электролите, z/π ;

 X_4 – концентрация сахарина, ε/π .

Переменной состояния является содержание никеля в осадках — y (%). Предполагается для получения интерполяционного уравнения, связывающего переменные, реализовать план ПФЭ типа 2^4 с тремя параллельными опытами (табл. 14).

Таблица 14 Матрица планирования и результаты эксперимента

Наименован	ие	X_1	X_2	X_3	X_4	
Нулевой урс	вень	5,5	2,7	21	1,5	
Интервал ва		4,5	0,4	7	1,0	
Верхний уро		10	3,1	28	2,5	
Нижний уро	вень	1	2,3	14	0,5	
			Переменная			
Опыты						состояния
\mathcal{X}_0		x_1	x_2	x_3	\mathcal{X}_4	\mathcal{Y}_u
1	+1	+1	+1	+1	+1	79,4
2	+1	-1	+1	+1	+1	61,1
3	+1	+1	-1	+1	+1	78,8
4	+1	-1	-1	+1	+1	60,5
5	+1	+1	+1	-1	+1	78,4
6	+1	-1	+1	-1	+1	76,0
7	+1	+1	-1	-1	+1	78,0
8	+1	-1	-1	-1	+1	79,4
9	+1	+1	+1	+1	-1	79,9
10	+1	-1	+1	+1	-1	74,6
11	+1	+1	-1	+1	-1	79,6
12	+1	-1	-1	+1	-1	72,5
13	+1	+1	+1	-1	-1	70,0
14	+1	-1	+1	-1	-1	78,8
15	+1	+1	-1	-1	-1	79,1
16	+1	-1	-1	-1	-1	72,0

Необходимо рассчитать коэффициенты уравнения и провести статистический анализ, если $s_0^2 = 0.70$.

Исследовался процесс экстракции пентоксида ниобия. Варьировались факторы:

 X_2 – концентрация фосфорной кислоты, z/π ,

 X_3 — концентрация серной кислоты, $2/\pi$, и

 X_4 — концентрация сульфита аммония, $2/\pi$.

Переменной состояния объекта являлась степень извлечения пентоксида ниобия в органическую фазу -y (%). Использовался план ПФЭ типа 2^3 с тремя опытами в центре плана (табл. 15). Найти уравнение регрессии и проанализировать его.

Таблица 15 Матрица планирования и результаты эксперимента

	1 ausir	іца 13 міатр	ица плапи	рованил и р	CSYMBIAIDI	ксперимента
Наименовани	e	X_2	X_3	X_4		
Нулевой уров	ень	130	300	150		
Интервал вари	ьирования	50	60	75		
Верхний уров	ень	180	360	225		
Нижний уров	ень	80	240	75		
Опыты			План		Переменна	я состояния
Опыты	\mathcal{X}_0	x_2	x_3	\mathcal{X}_4		v
1	+1	-1	-1	-1	77,64	78,54
2	+1	+1	-1	-1	64,46	74,26
3	+1	-1	+1	-1	81,66	81,96
4	+1	+1	+1	-1	76,72	66,82
5	+1	-1	-1	+1	85,24	77,77
6	+1	+1	-1	+1	78,98	88,88
7	+1	-1	+1	+1	76,93	78,78
8	+1	+1	+1	+1	80,91	87,87

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2} / \gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_{\it 3}=rac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, ^{0}K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_1, X_2, X_3 .

Предлагается план $\Pi\Phi$ типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 16 Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 16 Матрица планирования и результаты эксперимента

		т аоли	ца то м	татрица пл	анироваі	ния и резу	ультаты эк	сперимент	a
Наименова	ание	X_1	X_2	X_3	X_4	X_5			
Нулевой у	ровень	4	1,75	380	2,23	0,75			
Интервал		1	0,25	20	40	0,25			
варьирования Верхний уровень									
		5	2,0	400	42,23	1,0			
Нижний уровень		3	1,5	360	-37,77	0,5			
OHLYNN				План			Переменная		
Опыты	x_0	x_I		x_2		x_3	состояния	y	
1	+1	-1		-1		-1	-0,4673	-0,4723	
2	+1	+1		-1		-1	-0,0888	-0,4460	
3	+1	-1		+1		-1	-0,7090	-0,5090	
4	+1	+1		+1		-1	-0,5670	-0,3170	
5	+1	-1		-1		+1	-0,6790	-0,7550	
6	+1	+1		-1		+1	-0,2875	-0,0875	
7	+1	-1		+1		+1	-0,9650	-1,2650	
8	+1	+1		+1		+1	+0,6890	+0,2330	

Проводилось исследование с целью составления математической модели ящичного экстрактора. В качестве факторов были выбраны:

 X_I – диаметр турбинки, мм,

 X_2 – скорость вращения турбинки, *об/мин*;

 X_3 – температура, 0C ;

 X_4 – концентрация кислоты в водном растворе, $2-9\kappa 6/\pi$;

 X_5 – высота слоя жидкости в ячейке, *мм*;

 X_6 – соотношение фаз в эмульсии.

Переменная состояния – продолжительность полного расплавления, мин. План эксперимента и результаты опытов приведены в табл. 17. Использовалась $\Pi\Phi$ Э типа 2^3 .

Найти линейную модель процесса и проверить ее адекватность. При неадекватности модели ввести члены с взаимодействием факторов. Известно, что $S_0^2 = 0.39$.

a

		Таблі	ица 17 М	Татрица	планиро	ования і	и результ	аты эксі	<u> геримент</u> а	
Наимено	вание	X_1	X_2	X_3	X_4	X_5	X_6			
Нулевой	уровень	90	600	26	0,40	195	0,8115			
Интервал	Интервал		100	4	0,29	25	0,0975			
варьирования										
Верхний	уровень	100	700	30	0,69	225	0,9090			
Нижний	уровень	80	500	22	0,11	170	0,7140			
O				Пл	іан			Перем	пенная	
Опыты	x_0	χ_I)	x_2		x 3	состо	состояния у	
1	+1	-	1	-1		-	-1	8,00	7,99	
2	+1	+	1	-	1	-	-1		10,65	
3	+1	-	1	+	-1	-1		9,50	10,50	
4	+1	+	1	+	-1	-1		9,00	10,80	
5	+1	-	1	-1		+1		7,75	8,85	
6			1	-	1	+	-1	11,75	13,65	
7	+1	-	1	+	-1	+1		11,50	10,90	
8	+1	+	1	+	-1		+1		12,95	

Исследовался процесс получения фосфита натрия при обработке фосфитсодержащего шлама раствором карбоната натрия. Опыты проводили на лабораторной установке. Были выбраны следующие факторы:

 X_1 – температура процесса, ${}^{0}C$;

 X_2 — содержание карбоната натрия в процентах от стехиометрического количества ; X_3 время контакта, мин;

 X_4 — соотношение жидкой и твердой фаз.

Переменными состояния являлись степень перехода фосфита натрия в раствор (y_1) и содержание СО₂ в растворе.

Матрица планирования представлена в табл. 18 Это план $\Pi\Phi$ Э типа 2^4 .

Получить уравнения регрессии и принять решение.

	Таблица 18 Матрица планирования и результаты эксперимента													
Наимен	ование	X_1	X_2	<i>X</i> ₃	X_4									
Нулевой	і уровень	50	100	45	7:1									
Интерва	Л	20	20	30	1,5:1									
варьиро	вания													
Верхний уровень		70	120	75	8,5:1									
Нижний уровень		30	80	15	5,5:1									
0			Пл	іан		Переменная	я состояния							
Опыты	x_0	x_1	x_2	<i>x</i> ₃	<i>X</i> ₄	<i>y</i> 1	<i>y</i> ₂							
1	+1	+1	+1	+1	+1	57,22	1,47							
2	+1	-1	+1	+1	+1	68,31	4,65							
3	+1	+1	-1	+1	+1	88,82	5,76							
4	+1	-1	-1	+1	+1	75,73	9,50							
5	+1	+1	+1	-1	+1	60,29	1,19							
6	+1	-1	+1	-1	+1	67,32	6,37							
7	+1	+1	-1	-1	+1	84,48	7,68							
8	+1	-1	-1	-1	+1	74,56	13,74							
9	+1	+1	+1	+1	-1	73,53	5,79							
10	+1	-1	+1	+1	-1	61,21	6,33							
11	+1	+1	-1	+1	-1	93,29	6,45							
12	+1	-1	-1	+1	-1	59,80	7,23							
13	+1	+1	+1	-1	-1	67,89	7,89							
14	+1	-1	+1	-1	-1	87,34	6,67							
15	+1	+1	-1	-1	-1	66,89	5,98							
16	+1	-1	-1	-1	-1	75,67	10,1							

Требуется составить адекватное описание процесса образования герметика. Процесс характеризуется переменной y — предел прочности герметика на разрыв ($\kappa \Gamma/c M^2$). Выделены четыре фактора:

 X_{1} — содержание парахинондиоксима в смеси;

 X_2 – содержание двуокиси марганца;

 X_3 – содержание цемента;

 X_4 — содержание растворителя (все в граммах на 100 ε бутилкаучука).

Матрица планирования эксперимента и результаты его проведения даны в табл. 19.

Таблица 19 Матрица планирования и результаты эксперимента

		1 аблиц	а 19 Матр	ица пла	нир	ования и	резулі	ьтаты	экспер	имента
Наименование		X_1	X_2	X_3		X_4				
Нулевой уровень		1,5	4,25	54		95				
Интервал	[1,0	0,5	12		5				
варьиров	ания									
Верхний	уровень	2,5	4,75	66		100				
Нижний	уровень	0,5	3,75	42		90				
Опыты			Пл	тан			Переменная состояния у			
Опыты	x_0	x_1)	\mathfrak{r}_2		<i>X</i> ₃				
1	+1	-1	-	1		-1	5,2	6,4	4,0	5,3
2	+1	+1	-	1		-1	4,7	5,1	5,6	5,3
3	+1	-1	+	-1		-1	4,3	5,2	4,7	5,7
4	+1	+1	+	-1		-1	3,6	3,7	3,9	3,7
5	+1	-1	-	1		+1	4,5	4,2	4,4	4,6
6	+1	+1	-	1		+1	4,0	3,6	4,5	4,0
7	+1	-1	+	-1		+1	4,9	4,7	5,1	4,9
8	+1	+1	+	-1		+1	5,0	4,9	5,1	4,9

Ставилась задача получения математической модели для изучения реакции гидрогенолиза индивидуальных сероорганических соединений. Исследовался процесс гидродесульфурации дизельного топлива на лабораторной установке. Варьировалось пять факторов:

 X_I – отношение водорода к сырью в исходной смеси, причем $X_I = \ln(\gamma_{H_2}/\gamma_{cupse})$;

 X_2 — условное время контакта, связанное соотношением $X_2 = \ln n_0$ с n_0 - объемной скоростью подачи реагирующего компонента , $\varepsilon/(\varepsilon^* u)$;

$$X_3 = \frac{1}{T}$$
, где $T-$ абсолютная температура, 0K ;

 X_4 – исходная концентрация, вес.%;

 X_5 – размер зерна, условные единицы.

Было решено оставить только три фактора X_2, X_3, X_4 .

Предлагается план ПФЭ типа 2^3 , реализация которого приведена в табл. 20 Найти математическую модель процесса и провести ее статистический анализ.

Таблица 20 Матрица планирования и результаты эксперимента

		1 абли	ца 20 Л	Латрица пл	ния и резу	ультаты эк	<u>сперимент</u> а	
Наименова	ание	X_1	X_2	<i>X</i> ₃	X_4	X_5		
Нулевой у	ровень	4	1,75	380	2,23	0,75		
Интервал		1	0,25	20	40	0,25		
варьирова	ния							
Верхний уровень		5	2,0	400	42,23	1,0		
Нижний уј	ровень	3	1,5	360	-37,77	0,5		
Orrespond				План			Перем	пенная
Опыты	\mathcal{X}_0	x_2		x_3		\mathcal{X}_4	состо	яния у
1	+1	-1		-1		-1	+1,0673	+0,9723
2	+1	+1		-1		-1	-1,0888	-0,9460
3	+1	-1		+1		-1	-1,0090	-0,9990
4	+1	+1		+1		-1	-1,4870	-0,9370
5	+1	-1		-1		+1	-1,6790	-0,9550
6	+1	+1		-1		+1	-1,0875	-0,9875
7	+1	-1		+1		+1	-1,9650	-1,1650
8	+1	+1		+1		+1	+1,6890	+0,2330

IV. Требования к оформлению отчёта

- 1. Титульный лист.
- 2. Лист, содержащий условие задачи, соответствующее варианту.
- 3. Распечатанный программный код.
- 4. Сриниы работы программы.
- 5. Результаты работы программы.
- 6. Анализ полученных результатов.
- 7. Выводы.

V. Контрольные вопросы

- 1. Основные понятия теории планирования эксперимента.
- 2. Этапы экстремального эксперимента.
- 3. Задача основного эксперимента. Понятие пассивного и активного эксперимента.
- 4. Методы оценки характеристик переменных объектов исследования в предварительном эксперименте.
- 5. Методы оценки гипотез в предварительном эксперименте.
- 6. Априорное ранжирование переменных объекта исследования.
- 7. Дисперсионный анализ.
- 8. Метод случайного баланса.
- 9. Корреляционный анализ.
- 10. Принятие решений в предварительном эксперименте.
- 11. Основные понятия факторного эксперимента: факторное пространство, функция отклика, уровень фактора, полный факторный эксперимент.
- 12. Свойства факторных планов.
- 13. Преимущества и достоинства полного факторного эксперимента и его недостатки.
- 14. Алгоритм расчёта ПФЭ.
- 15. Разновидности алгоритмов разработки результатов $\Pi\Phi \ni$ типа 2^n .
- 16. Принятие решений по планам ПФЭ.
- 17. Дробный факторный эксперимент. Основные понятия.
- 18. Принятие решений по планам дробного факторного эксперимента.

VI. Литература

- 1. Адлер Ю.П. Планирование эксперимента при поиске оптимальных условий /Ю.П. Адлер, Е.В. Маркова, Ю.В. Грановская // Изд. 2-е перераб. и доп. М.: Наука. 1976. 279 с.
- 2. Бережная Е.В. Математические методы моделирования экономических систем: Учеб. пособие. / Е.В. Бережная, В.И. Бережной// 2-е изд., перераб. и доп. М.: Фи-нансы и статистика, 2006. 432 с: ил.
- 3. Бондарь А.Г. Планирование эксперимента в химической технологии /А.Г. Бондарь, Г.А. Статюха// К.: Издательское объединение «Вища шеола», 1976. 184 с.
- 4. Круг Г.К. Планирование экспериментов в задачах идентификации и экстаполяции /Г.К. Круг, Ю.А. Сосулин, В.А. Фатулин// М.: Наука, 1977. 203 с.
- 5. Математическая теория планирования эксперимента /под ред. С.М. Ермакова // М.: Наука. Главная редакция физико-математической литературы, 1983. 393 с.
- 6. Налимов В.В., Голикова Т.И. Логические осонвания планирования эксперимента /В.В. Налимов, Т.И. Голикова// 2-е изд.перераб. и доп. М. «Металлургия», 1980. -152 с.
- 7. Спиридонов А.А. Планирование эксперимента при исследовании технологических процессов /А.А. Спиридонов// М.: Машиностроение, 1981. 184 с.

- 8. Тамразов А.М. Планирование и анализ регрессионных экспериментов в технологических исследованиях /А.М. Тамразов// К.: Наукова думка, 1987. 176 с.
- 9. Харин Ю.С. Основы имитационного и статистического моделирования /Ю.С. Харин, Малюгин В.И., Кириллица В.П. и др./ Учебное пособие Мн.: Дизайн ПРО, 1997. 288 с ил.
- 10. Ссылка на сайт: http://www.mathworks.com

VI. Приложения

Приложение 1

Критерий Кохрена при q=0.05

19	1	2	3	4	Б	6	7	8	9	10	16	36	144	80
2	0,9985	0,9750	0,9392	0,9057	0,8584	0,8534	0,8332	0,8159	0,8010	0,7880	0,7341	0,6602	0,5813	0,5000
3 4	0,9669 0,9065	0,8709 0,7679	0,7977 0,6841	0,7457	0,7071 0,5895	0,6771 0,5598	0,6530 0,5365	0,6333 0,5175	0,6167 0,5017	0,6025 0,4884	0,5466 0,4366	0,4748 0,3720	0,4031	0,3333
5	0,8412	0,6838	0,5981	0,5440	0,5063	0,4783 0,4184	0,4564	0,4387 0,3817	0,4241	0,4118 0,3568	0,3645 0,3135	0,3066	0,2513 0,2119	0,2000 0,1667
6 7	0,7808	0,6161 0,5612	0,5321 0,4800	0,4803 0,4307	0,4447	0,3726	0,3555	0,3384	0,3254	0,3154	0,2756	0,2277	0,1833	0,1429
8 9	0,6798	0,5157 0,4775	0,4377 0,4027	0,3910 0,3584	0,3595 0,3286	0,3362 0,3067	0,3185	0,3043	0,2926 0,2659	0,2829 0,2568	0,2462	0,2022	0,1616 0,1446	0,1250
10	0,6020	0,4450	0,3733	0,3311	0,3029	0,2823	0,2666	0,2541	0,2439	0,2353	0,2032	0,1655	0,1308	0,1000
12 15	0,5410	0,3924	0,3264 0,2758	0,2880	0,2624	0,2439	0,2299	0,2187	0,2098	0,2020	0,1737	0,1403	0,1100 0,0889	0,0833
20	0,3894	0,2705	0,2205	0,1921	0,1735	0,1602	0,1501	0,1422	0,1357	0,1303	0,1108	0,0879	0,0675	0,0500
24 30	0,3434 0,2929	0,2354	0,1907 0,1593	0,1656	0,1493	0,1374	0,1286	0,1216 0,1002	0,1160 0,0958	0,1113	0,0942	0,0743	0,0567 0,0457	0,0417
40	0,2370	0,1576	0,1259	0,1082	0,0968	0,0887	0,0827	0,0780	0,0745	0,0713	0,0595	0,0462	0,0347	0,0250
60 120	0,1737	0,1131	0,0895	0,0766	0,0682	0,0623	0,0583	0,0552	0,0520	0,0497	0,0411	0,0316	0,0234	0,0167
∞	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000	0000

Приложение 2

Процентные точки распределения Стьюдента

q f	10%	5%	2%	1%	q f	10%	5%	2%	1%
1	6.31	12.71	31.82	63.66	18	1.73	2.10	2.55	2.88
2	2.92	4.30	6.96	9.92	19	1.73	2.09	2.54	2.86
3	2.35	3.18	4.54	5.84	20	1.72	2.09	2.53	2.85
4	2.13	2.78	3.75	4.60	21	1.72	2.08	2.52	2.83
5	2.02	2.57	3.36	4.03	22	1.72	2.07	2.51	2.82
6	1.94	2.45	3.14	3.71	23	1.71	2.07	2.50	2.81
7	1.89	2.36	3.00	3.50	24	1.71	2.06	2.49	2.80
8	1.86	2.31	2.90	3.36	25	1.71	2.06	2.49	2.79
9	1.83	2.26	2.82	3.25	26	1.71	2.06	2.48	2.78
10	1.81	2.23	2.76	3.17	27	1.70	2.05	2.47	2.77
11	1.80	2.20	2.72	3.11	28	1.70	2.05	2.47	2.76
12	1.78	2.18	2.68	3.05	29	1.70	2.05	2.46	2.76
13	1.77	2.16	2.65	3.01	30	1.70	2.04	2.46	2.75
14	1.76	2.14	2.62	2.98	40	1.68	2.02	2.42	2.70
15	1.75	2.13	2.60	2.95	60	1.67	2.00	2.39	2.66
16	1.75	2.12	2.58	2.92	120	1.66	1.98	2.36	2.62
17	1.74	2.11	2.57	2.90	∞	1.64	1.96	2.33	2.58

Критерий Фишера при q=0,05

				•						
f	1	2	3	4	5	6	8	12	24	∞
1	161,40	199,50	215,70	224,60	230,20	234,00	238,90	243,90	249,00	254,30
2	18,51	19,00	19,16	19,25	19,30	19,33	19,37	19,41	19,45	19,50
3	10,13	9,55	9,28	9,12	9,01	8,94	8,84	8,74	8,64	8,53
4	7,71	6,94	6,59	6,39	6,26	6,16	6,04	5,91	5,77	5,63
5	6,61	5,79	5,41	5,19	5,05	4,95	4,82	4,68	4,53	4,36
6	5,99	5,14	4,76	4,53	4,39	4,28	4,15	4,00	3,84	3,67
7	5,59	4,74	4,35	4,12	3,97	3,87	3,73	3,57	3,41	3,23
8	5,32	4,46	4,07	3,84	3,69	3,58	3,44	3,28	3,12	2,93
9	5,12	4,26	3,86	3,63	3,48	3,37	3,23	3,07	2,90	2,71
10	4,96	4,10	3,71	3,48	3,33	3,22	3,07	2,91	2,74	2,54
11	4,84	3,98	3,59	3,36	3,20	3,09	2,95	2,79	2,61	2,40
12	4,75	3,88	3,49	3,26	3,11	3,00	2,85	2,69	2,50	2,30
13	4,67	3,80	3,41	3,18	3,02	2,92	2,77	2,60	2,42	2,21
14	4,60	3,74	3,34	3,11	2,96	2,85	2,70	2,53	2,35	2,13
15	4,54	3,68	3,29	3,06	2,90	2,79	2,64	2,48	2,29	2,07
16	4,49	3,63	(3,24)	3,01	2,85	2,74	2,59	2,42	2,24	2,01
17	4,45	3,59	3,20	2,96	2,81	2,70	2,55	2,38	2,19	1,96
18	4,41	3,55	3,16	2,93	2,77	2,66	2,51	2,34	2,15	1,92
19	4,38	3,52	3,13	2,90	2,74	2,63	2,48	2,31	2,11	1,88
20	4,35	3,49	3,10	2,87	2,71	2,60	2,45	2,28	2,08	1,84
21	4,32	3,47	3,07	2,84	2,68	2,57	2,42	2,25	2,05	1,81
22	4,30	3,44	3,05	2,82	2,66	2,55	2,40	2,23	2,03	1,78
23	4,28	3,42	3,03	2,80	2,64	2,53	2,38	2,20	2,00	1,76
24	4,26	3,40	3,01	2,78	2,62	2,51	2,36	2,18	1,98	1,73
25	4,24	3,38	2,99	2,76	2,60	2,49	2,34	2,16	1,96	1,71
26	4,22	3,37	2,98	2,74	2,59	2,47	2,32	2,15	1,95	1,69

Продолжение приложения

f^{q}	1	2	3	4	5	6	8	12	24	∞
27	4,21	3,35	2,96	2,73	2,57	2,46	2,30	2,13	1,93	1,67
28	4,20	3,34	2,95	2,71	2,56	2,44	2,29	2,12	1,91	1,65
29	4,18	3,33	2,93	2,70	2,54	2,43	2,28	2,10	1,90	1,64
30	4,17	3,32	2,92	2,69	2,53	2,42	2,27	2,09	1,89	1,62
40	4,08	3,23	2,84	2,61	2,45	2,34	2,18	2,00	1,79	1,52
60	4,00	3,15	2,76	2,52	2,37	2,25	2,10	1,92	1,70	1,39
120	3,92	3,07	2,68	2,45	2,29	2,17	2,02	1,83	1,61	1,25
∞	3,84	2,99	2,60	2,37	2,21	2,09	1,94	1,75	1,52	1,00

Можно варьировать варианты 5 (добавить еще) и 6,8.