

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский Томский политехнический университет» (ТПУ)

Школа <u>Инженерная школа новых производственных технологий</u> Направление подготовки <u>18.03.01 Химическая технология</u> Отделение школы (НОЦ) <u>НОЦ Кижнера Н.М.</u>

#### БАКАЛАВРСКАЯ РАБОТА

Тема работы
Разработка составов магнезиальных тампонажных материалов

УДК 666.941.2:622.245.42

Студент

Группа	ФИО	Подпись	Дата
4Γ6A	Ковалевская Алёна Юрьевна		

Руководитель ВКР

Должность	ФИО	Ученая степень,	Подпись	Дата
		звание		
Доцент	Митина Наталия	к.т.н., доцент		
	Александровна			

# КОНСУЛЬТАНТЫ ПО РАЗДЕЛАМ:

По разделу «Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и ресурсосбережение»

Должность	ФИО	Ученая степень,	Подпись	Дата		
		звание				
Доцент	Кащук Ирина	к.т.н., доцент				
To postably (Courted and otherwise)						

По разделу «Социальная ответственность»

	Должность	ФИО	Ученая степень, звание	Подпись	Дата
Ассистент Черемискина Мария		-			
		Сергеевна			

#### ДОПУСТИТЬ К ЗАЩИТЕ:

Руководитель ООП	ФИО	Ученая степень, звание	Подпись	Дата
Доцент	Ревва Инна	к.т.н., доцент		
	Борисовна			

# Запланированные результаты обучения по основной образовательной программе подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология

Код	Результат обучения (выпускник должен	Требования ФГОС ВПО,
результата	быть готов)	критериев и/или заинтересованных сторон
Профессиона	льные компетенции	
P1	Применять базовые и специальные, математические, естественнонаучные, социально-экономические и	Требования ФГОС (ПК-1,2,3,19,20), Критерий 5 АИОР (п.1.1), CDIO(п. 1.1,
	профессиональные знания в профессиональной деятельности	4.1, 4.3, 4.8)
P2	Применять знания в области современных химических технологий для решения производственных задач	Требования ФГОС (ПК-7,11,17,18, ОК-8), Критерий 5 АИОР (пп.1.1,1.2), CDIO (п. 1.1, 3.2, 4.2, 4.3, 4.5, 4.6)
P3	Ставить и решать задачи производственного анализа, связанные с созданием и переработкой материалов с использованием моделирования объектов и процессов химической технологии	Требования ФГОС (ПК-1,5,8,9, ОК-2,3), Критерий 5 АИОР (пп.1.2), CDIO (1.2, 2.1, 4.5)
P4	Разрабатывать новые технологические процессы, проектировать и использовать новое оборудование химической технологии, проектировать объекты химической технологии в контексте предприятия, общества и окружающей среды	Требования ФГОС (ПК-11,26,27,28), Критерий 5 АИОР (п.1.3) (ОК-9, ОК-10, ОК-13, ПК-4, 7, 10, 12 -17, 26 ) CDIO (п.1.3, 4.4, 4.7)
P5	Проводить теоретические и экспериментальные исследования в области современных химических технологий	Требования ФГОС (ПК-4,21,22,23,24,25, ОК- 4,6), Критерий 5 АИОР (п.1.4), CDIO (п. 2.2)
P6	Внедрять, эксплуатировать и обслуживать современное высокотехнологичное оборудование, обеспечивать его высокую эффективность, выводить на рынок новые материалы, соблюдать правила охраны здоровья и безопасности труда на химикотехнологическом производстве, выполнять требования по защите окружающей среды.	Требования ФГОС (ПК-6,10,12,13,14,15, ОК-6,13,15), Критерий 5 АИОР (п.1.5) CDIO (п. 4.1, 4.7, 4.8, 3.1, 4.6)
Обшекультур	ные компетенции	
Р7	Демонстрировать знания социальных, этических и культурных аспектов профессиональной деятельности.	Требования ФГОС (ОК-5,9,10,11), Критерий 5 АИОР (пп.2.4,2.5), CDIO (п. 2.5)

P8	Самостоятельно учиться и непрерывно	Требования ФГОС (ОК-
	повышать квалификацию в течение всего	1,2,7,8,12), Критерий 5
	периода профессиональной деятельности.	АИОР (2.6), СДІО (п. 2.4)
P9	Активно владеть иностранным языком на	Требования ФГОС (ОК-
	уровне, позволяющем разрабатывать	14), Критерий 5 АИОР
	документацию, презентовать результаты	(п.2.2), СDIО (п. 3.2, 3.3)
	профессиональной деятельности.	
P10	Эффективно работать индивидуально и в	Требования ФГОС (ОК-
	коллективе, демонстрировать лидерство	3,4), Критерий 5 АИОР
	в инженерной деятельности и	(пп.1.6, 2.3)
	инженерном предпринимательстве,	СDІО (п. 4.7, 4.8, 3.1)
	ответственность за результаты работы и	
	готовность следовать корпоративной	
	культуре организации.	



Министерство науки и высшего образования Российской Федерации федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский Томский политехнический университет» (ТПУ)

Школа Инженерная школа новых производственных технологий Направление подготовки 18.03.01 Химическая технология Отделение школы (НОЦ) НОЦ Кижнера Н.М.

В форме:

УТВЕРЖДАЮ: Руководитель ООП		
(Подпись) (Дата)	(Ревва И.Б.)	

# ЗАДАНИЕ на выполнение выпускной квалификационной работы

Бакалаврская работа

в формс.	Dakanab	эрскал раоота		
Студенту:				
Группа			ФИО	
4Г6А Ковалевской Алёне Юрьевне				
Тема работы:				
Разработка с	оставов магнез	виальных тамп	онажных материалог	В
Утверждена приказом директора (дата, номер) 19.02.20 №50-30/с				0-30/c
Срок сдачи студентом вы	полненной рабо	оты:		
ТЕХНИЧЕСКОЕ ЗАДА	ние:			
Исходные данные к работ	re	Данные литер	атурного обзора	
		Разработка со	ставов магнезиальных	
Перечень подлежащих исследованию,		тампонажных материалов для цементирования		
проектированию и разработке вопросов		скважин добычи углеводородов в условиях		
		минеральных	вод и соленосных пла	стов
Перечень графического м	атериала	Презентация		
Консультанты по раздела	м выпускной кв	валификационно	ой работы	
Раздел		-	Консультант	
Литературный обзор; Мет				
исследования; Эксперимен	нтальный		Митина Н.А.	
анализ				
Финансовый менеджмент			Кащук И.В.	
Социальная ответственно	сть		Черемискина М.С.	
Названия разделов, котор	ые должны быт	ъ написаны на ј	русском и иностранно	м языках:
Дата выдачи задания на в	ыполнение вып	ускной квалифі	икационной работы	19.02.20
Задание выдал руководит	ель:			

Ковалевская Алёна Юрьевна

Задание принял к исполнению студент:

Ученая степень, звание

к.т.н.

Подпись

Подпись

Дата 19.02.20

Дата

19.02.20

ФИО

Митина Н.А.

Должность

Доцент

Группа

4Γ6A

# ЗАДАНИЕ ДЛЯ РАЗДЕЛА «ФИНАНСОВЫЙ МЕНЕДЖМЕНТ, РЕСУРСОЭФФЕКТИВНОСТЬ И РЕСУРСОСБЕРЕЖЕНИЕ»

#### Студенту:

Группа	ФИО
4Γ6A	Ковалевская Алёна Юрьевна

Школа	ишнпт	Отделение школы (НОЦ)	Н.М. Кижнера
Уровень образования	бакалавр	Направление/специальность	18.04.01
	1		Химическая технология

Исходные данные к разделу «Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и						
	ресурсосбережение»:					
1. Стоимость ресурсов научного исследования (НИ): материально-технических, энергетических, финансовых, информационных и человеческих	Стоимость материальных ресурсов и специального оборудования определены в соответствии с рыночными ценами г. Томска Тарифные ставки исполнителей определены итатным расписанием НИ ТПУ					
2. Нормы и нормативы расходования ресурсов	Амортизационные отчисления использованного					
	оборудования.					
3. Используемая система налогообложения, ставки	Отчисления во внебюджетные форды составляют					
налогов, отчислений, дисконтирования и кредитования	30%					
Перечень вопросов, подлежащих исследованию,	, проектированию и разработке:					
1. Анализ конкурентных технических решений (НИ) Проведен анализ конкурентных технических решений, SWOT-анализ						
2. Формирование плана и графика разработки и внедрения ИР	Определение трудоемкости, составление графика проведения исследования.					
3. Составление бюджета инженерного проекта (ИП)	Расчет бюджетных затрат на НИР					
4. Оценка ресурсной, финансовой, социальной, бюджетной эффективности ИР и потенциальных рисков интегральный показатель ресурсоэффективности.						
Перечень графического материала (с точным указанием	м обязательных чертежей)					
1. Оценка конкурентоспособности ИР						
2. Mampuya SWOT						
2. Fradew range communication and MD						

- 3. График разработки и внедрения ИР
- 4. Бюджет ИП
- 5. Основные показатели эффективности ИП

# Дата выдачи задания для раздела по линейному графику

# Задание выдал консультант:

Должность	ФИО	Ученая степень, звание	Подпись	Дата
Доцент	Кащук Ирина Вадимовна	К. Т. Н.		09.05.20
		доцент		

# Задание принял к исполнению студент:

-	•		
Группа	ФИО	Подпись	Дата
4Γ6A	Ковалевская Алёна Юрьевна		09.05.20

# ЗАДАНИЕ ДЛЯ РАЗДЕЛА «СОЦИАЛЬНАЯ ОТВЕТСТВЕННОСТЬ»

# Студенту:

Группа	ФИО
4Γ6A	Ковалевская Алёна Юрьевна

Школа	ИШНПТ	Отделение (НОЦ)	Н.М. Кижнера
Уровень образования	Бакалавриат	Направление/специальность	Химическая
			технология

# Тема ВКР:

Tema BKP:	
Разработка составов магнезиальных тампонажных материалов	
Исходные данные к разделу «Социальная ответственность»	:
1. Характеристика объекта исследования (вещество, материал, прибор, алгоритм, методика, рабочая зона) и области его применения  Перечень вопросов, подлежащих исследованию, проектировани	бикарбонатом магния, которое можно применять для цементирования скважин в условиях минеральных вод и соленосных пластов. Рабочая зона находится во 2 корпустПУ, НОЦ Н.М. Кижнера аудитории №118
Правовые и организационные вопросы обеспечения безопасности:	<ul> <li>Конституция РФ;</li> <li>Трудовой кодекс РФ;</li> <li>Федерального закона №426 ФЗ «О специальной оценке условий труда»;</li> <li>Федеральный закон № 181 -ФЗ от 17 июля 1999 г. «Об основах охраны труда в Российской Федерации».</li> <li>ГОСТ 12.2.049-80 «ССБТ. Оборудование производственное. Общие эргономические требования»;</li> <li>ГОСТ 12.2.033-78 «ССБТ. Рабочее место при выполнении работ стоя. Общие эргономические требования»;</li> <li>ГОСТ 12.2.032-78 «ССБТ. Рабочее место при выполнении работ сидя. Общие эргономические требования»;</li> </ul>
2. Производственная безопасность:	<ul> <li>Запыленность воздуха;</li> <li>Превышение уровня шума;</li> <li>Недостаточная освещенность рабочей зоны</li> <li>Поражение электрическим током;</li> </ul>
3. Экологическая безопасность:	Так как все материалы, которые используются при производстве, полностью экологические и проходят только обжиг, влияние на атмосферу, гидросферу и литосферу оказывается минимальное.
4. Безопасность в чрезвычайных ситуациях:	<ul> <li>Пожар;</li> <li>Взрыв;</li> <li>Отравление химическими реагентами;</li> <li>Наиболее типичная ЧС для возникновения является пожар.</li> </ul>
	является пожар.

# Дата выдачи задания для раздела по линейному графику

# Задание выдал консультант:

Должность	ФИО	Ученая степень,	Подпись	Дата
		звание		
Ассистент	Черемискина Мария Сергеевна	-		09.05.20

#### Задание принял к исполнению студент:

Группа	ФИО	Подпись	Дата
4Γ6A	Ковалевская Алёна Юрьевна		09.05.20

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский Томский политехнический университет» (ТПУ)

Школа <u>Инженерная школа новых производственных технологий</u>
Направление подготовки <u>18.03.01 Химическая технология</u>
Отделение школы (НОЦ) <u>НОЦ Кижнера Н.М.</u>
Уровень образования — бакалавр
Период выполнения — осенний/весенний семестр 2019/2020 учебного года

Форма представления работы:

бакалаврская работа

# КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН выполнения выпускной квалификационной работы

Срок сдачи студентом выполненной работы:	

Дата контроля	Название раздела (модуля) / вид работы (исследования)	Максимальный балл раздела (модуля)
	Основная часть	60
	Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и ресурсосбережение	20
	Социальная ответственность	20

#### Составил преподаватель:

Должность	ФИО	Учёная степень	Подпись	Дата
Доцент	Митина Н.А.	к.т.н.		

#### СОГЛАСОВАНО:

Руководитель ООП	ФИО	Учёная степень	Подпись	Дата
Доцент	Ревва И.Б.	к.т.н.		

# Реферат

Выпускная квалификационная работа содержит 84 с., 12 рисунков, 27 таблиц и 34 источника.

Ключевые слова: каустический магнезит, раствор бикарбоната магния, гидравлическое вяжущее, тампонажный материал, цементирования скважин, жидкость затворения, пластифицирующие добавки.

Объектом исследования является тампонажный магнезиальный материал, обладающий высокой водостойкостью и коррозионостойкостью, с использованием различных добавок.

Цель работы - разработка и исследование магнезиального гидравлического вяжущего, которое будет применимо в качестве тампонажного материала.

Разработка и исследование магнезиального материала велись, основываясь на нормах и требованиях к тампонажным материалам.

В результате исследования было получено гидравлическое магнезиальное вяжущее вещество, которое удовлетворило все требования, предписывающиеся к тампонажным материалам.

Основные достигнутые технологические характеристики: высокая водостойкойсть и коррозионостойкость, а также прочность при изгибе и сжатии.

Степень внедрения: лабораторные условия.

Область применения: крепление обсадных колонн.

Эффективность разработки определяемся по интегральному показателю ресурсоэффективности. Данный расчет показал, что проект является перспективным и выгодным с точки зрения ресурсопотребления и экологичности.

# Содержание

BE	ведение	.13
1.	Литературный обзор	15
	1.1. Технология тампонирования скважин	15
	1.2. Виды тампонажных вяжущих материалов	19
	1.3. Особенности тампонажных материалов	.21
	1.4. Магнезиальные вяжущие вещества	.23
	1.5. Предпосылки исследований	.28
2.	Методы исследования	.30
	2.1. Приготовление цементного теста	.30
	2.2. Определение растекаемости	.31
	2.3. Определение плотности	.32
	2.4. Определение водоотделения	.33
	2.5. Определение времени загустевания	.33
	2.6. Определение прочности	.34
	2.7. Метод рентгенофазового анализа	.37
	2.8. Дифференциальный термический анализ	.38
3.	Экспериментальная часть	.40
	3.1. Характеристика исходного материала	40
	3.2. Магнезиальные тампонажные материалы	.42
	3.2.1. Магнезиальный тампонажный материал без добавок	42
до	3.2.2. Магнезиальный тампонажный материал с пластифицируют бавкой DPS	
ло	3.2.3. Магнезиальный тампонажный материал с модифицируют обавкой	цей .45

3.3. Определение времени загустевания магнезиального тампонажно	PΓC
раствора	47
4. Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и ресурсосбережение	19
4.1. Оценка коммерческого потенциала и перспективности проведен научных исследований с позиции ресурсоэффективности ресурсосбережения.	V
4.1.1. Потенциальные потребители результатов исследования	<b>5</b> 0
4.1.2. Анализ конкурентных технических решений	51
4.1.3. SWOT-анализ	52
4.2. Планирование научно-исследовательских работ	56
4.2.1. Структура работ в рамках научного исследования	56
4.2.2. Определение трудоемкости выполнения работ	57
4.2.3. Бюджет научно-технического исследования (НТИ)	61
4.3. Определение ресурсной (ресурсосберегающей), финансовой, бюджетно социальной и экономической эффективности исследования	
5. Социальная ответственность	71
5.1. Правовые и организационные вопросы обеспечения безопасности	72
5.2. Производственная безопасность	73
5.3. Экономическая безопасность	75
5.4. Безопасность в чрезвычайных ситуациях	76
5.4.1. Мероприятия по предотвращению ЧС и разработке порядка действ в случае возникновения ЧС	
Заключение	80
Список использованной литературы.	82

# Определения, обозначения и сокращения

В данной научно-исследовательской работе применяются следующие термины с соответствующими определениями:

**Каустический магнезит (КМ) (MgO)** — это природный минерал (MgCO<sub>3</sub>), измельченный и обожженный при температуре 800-900°C.

**Бикарбонат магния (БКМ) (Мg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>)** – неорганическое соединение, образованное кислой солью магния и угольной кислоты, существует только в виде раствора.

**Тампонажный материал** – это сыпучий материал с вяжущими свойствами, вступивший в реакцию с жидкостью затворения, и со временем образующий камневидное тело, который используется, исключительно, в газонефтедобывающей отрасли.

**Жидкость затворения** — это жидкое вещество, в процессе смешения с сухим тапнонажным материалом, идет химическая реакция и образуется вяжущий раствор.

**Цементирование скважин** – процесс крепления обсадных колонн в скважине, по средствам тампонажного раствора.

#### Введение

Каустический магнезит — это материал, который был получен путем обжига магнезита при температуре 900°С. При затворении бикарбонатом магния каустического магнезита можно получить разнообразные материалы для строительства.

Направление моего исследования – это цементирование скважин. При классическом цементировании скважины обычно используется различные марки портландцементов, в соответствии с необходимыми требованиями. Требования зависят от геологических особенностей почвы в месте бурения, а так же от траектории бурениях и расположения пласта нефти или газа. Моё исследование предполагает использование магнезиального цемента, в роли портландцемента. Поэтому он не только должен удовлетворять все требования по ГОСТ 1581-96, но и превосходить некоторые качества портландцемента для τογο, чтобы заказчики выбирали именно магнезиальный цемент ДЛЯ цементирования скважин.

Актуальность исследования состоит в том, в Томской области большое количество залежей нефти, и постоянно проводятся разработки месторождений. Раствор для цементирования, который мы разработали, совместно с научным руководителем, поможет скважине существовать значительно дольше, чем с обычным раствором, так как он не будет размываться пластами воды, а наоборот будет упрочняться, из-за присоединения к раствору ионов из водных пластов. А так же ранее никто не применял магнезиальные вяжущие в процессе бурения, HO, проведенные мной исследования, должны показать все достоинства вяжущих превосходство магнезиальных И ИХ над портландцементами.

За высокую водостойкости отвечает каустический магнезит затворенный гидрокарбонатом магния, за счет образования кристаллических водонерастворимых фаз. Такой цемент может набирать прочность и твердеть в условиях повышенной температуры, в воде и в солевых растворах, а также на

воздухе.

Объектом исследования является магнезиальные тампонажные материалы, подбор водотвердого отношение магнезиального вяжущего с жидкостью затворения для получения необходимой прокачивоемости цемента через трубы для тампонирования скважин, также придание данному раствору высокой водостойкости и коррозионностойкости, для того чтобы было возможно применение магнезиального цемента в условиях повышенного содержания солей, хлоридов и карбонатов в водных пластах.

Целью данного исследования является анализ состава и свойств магнезиальных вяжущих для применения этих материалов в качестве тампонажных цементов для «заливки» скважин.

# 1. Литературный обзор

### 1.1. Технология тампонирования скважин

В настоящее время добыча нефти и газа является неотъемлемой частью для развития экономики страны. Вследствие этого стало актуально разрабатывать новые месторождения, а также возобновлять работу на еще советских скважинах.

#### Скважины подразделяются на несколько видов:

- Разведочная скважина предназначена для структурного исследования пород на глубине и определения границы залегающего пласта нефти или газа;
- Эксплуатационная скважина используется для добычи газа и нефти;
- Нагнетательная скважина применяется после выработки скважины, опустевшее место заполняется специальные растворами для поддержания давления;
- Структурно поисковые скважины применяются для исследования тектонических изменений в земной коре, литологии и другого;
- Оценочная скважина для проведения различных исследований;
- Опорная скважина применяется для фиксации пласта и замедления движений в нем;
- Контрольная скважина для слежения за «кустом» скважин.

Перед тем преступить к разработке нового месторождения, необходимо провести разведочные работы. Обычно это бурение вертикальной скважины, в среднем, каждые 200-300 метром отбирают породы и отправляют в лабораторию для исследования. Если разведочная скважина показала, что пласт нефти или газа больших размеров, то организовывают кустовое бурение. Кустовое бурение - это группа наклонно-направленных скважин, устья которых находятся на близком расстоянии друг от друга. Строительством и возобновлением нефтяных и газовых скважин занимается определенная

организация, у которой есть необходимое оборудование, транспорт и штаб работников.

Бурение новой скважины происходит в несколько этапов[1]:

- Направление;
- Кондуктор;
- Техническая/промежуточная колонна;
- Эксплуатационная колонна;
- Потайная колонна (профильный перекрыватель/хвостовик).

На рисунке 1 изображена схема вертикальной скважины.

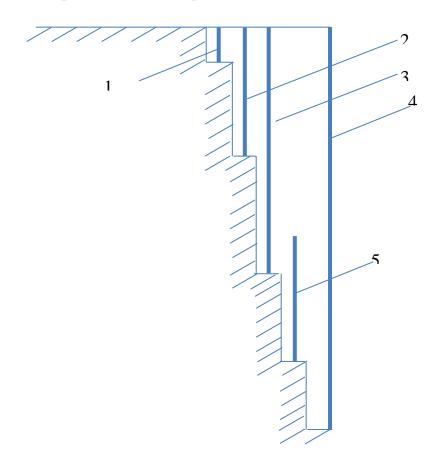


Рис.1 Разрез скважины:

1 - направление; 2 - кондуктор; 3 - промежуточная колонна; 4 - эксплуатационная колонна; 5 – потайная колонна.

Направление — эта часть скважины бурится вертикально вниз, она служит закреплением устья скважины, продолжительность от 3-х до 30 метров. Как правило, направление бурят наибольшим диаметром долота.

Кондуктор – от пробуренного направления прокладывается колонна, она меньшего диаметра, служит для закрепления стенок скважины и не допускает загрязнений горизонтальных водных пластов, а также защищает скважину от разрушения. Глубина бурения кондуктора разная, может доходить до 800 метров.

Промежуточная колонна необходима в том случае, если глубина залегания нефтяного или газового пласта более 2500 метров, она служит для укрепления неустойчивых пород и несообщения водоносных пластов с зоной бурения.

Эксплуатационная колонна бурится наименьшим диаметром, глубина ее спуска зависит от глубины залегания нефтяных или газовых пластов. Она образует надежный канал для выкачивания геологических запасов, и далее для закачки необходимых реагентов для поддержания давления.

Верхняя часть потайной колонны располагается внутри обсадной колонны, а нижняя часть находится в стволе скважины, обычно она применяется для перекрытия интервала осложнения и является неизвлекаемой[1].

Цементирование скважины необходимо для:

- не смешивания газонефтяных пластов с водой, породой и вредными химическими реагентами при разработке скважины и добыче;
- соблюдения регламента, в котором говорится о защите металлических труб от возникающей коррозии, при взаимодействии металла с почвенной влагой или солеводных пластов;

 обеспечения высокой прочности и долговечности скважины, цементирование позволяет снизить влияние грунтовых вод.

После спуска обсадная колонна цементируется по всей длине в стволе скважины. Иногда применяют цементирование отдельных интервалов, например, нижней части. В областях продуктивного пласта обсадная колонна может быть также не зацементирована. Тоже самое может происходить с промежуточной колонной в том случае, когда она находится в зоне сильного износа, ее делают съемной, поэтому и не цементируют.

Далее на рисунке 2 рассмотрим подробное цементирование обсадной колонны поэтапно.

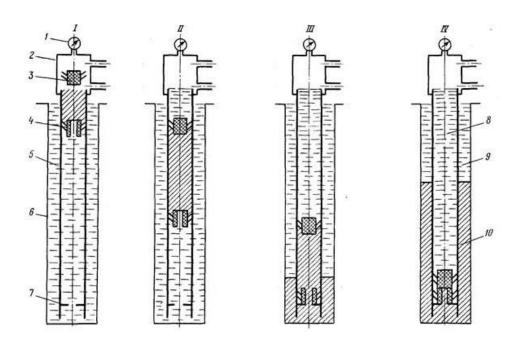


Рис. 2 Схема цементирования обсадной колонны[2]: I — начало подачи цементного раствора; II — подача цемента по обсадной колонне; III — начало продавки затрубного пространства; IV — окончание продавки.

1 - манометр; 2 -цементировочная головка; 3 - верхняя пробка; 4 — нижняя пробка; 5 — обсадная колонна; 6 — стенки скважины; 7 — стоп-кольцо; 8 — продавочная жидкость; 9 —буровой раствор; 10 —цементный раствор.

Также применяют временное крепление скважин, глиняным раствором. В процессе бурения твердых пород, из-за высокой скорости, долото нагревается и, при взаимодействии с породой высокой прочности, ломается и быстро выходит из строя. Для того чтобы это избежать, применяют подачу глиняного раствора, при нагревании глина спекается образуя защиту на долоте, а также защитный слой на поверхности грунта, что позволяет временно противостоять разрушению. Но такую технологию нельзя применять вблизи с водоносными пластами.

# 1.2. Виды тампонажных вяжущих материалов

Тампонажные материалы — это совокупность порошкообразного материала и жидкости затворения, после смешения этих компонентов по определенным пропорциям наблюдается затвердевание раствора в камневидное тело. Такие материалы применяют в бурении, для заполнения пространства между породой и обсадной колонной. Так как процесс бурения крайне дорогостоящий и трудоемкий к тампонажным материала применяются строгие требования и ГОСТы. Основными требованиями, прописанными в стандарте, являются: безусадочность, прочность, водостойкость, высокие адгезионные свойства, низкое водопоглощение и коррозионностойкость.

Тампонажный раствор образуется при смешивании тампонажного материала с жидкостью затворения. В зависимости от количества добавленной жидкости, можно получить тампонажный материала с разными свойствами. Соотношение жидкости затворения и тампонажного материала называется водотвердым отношением[3].

В настоящее время материалы, которые используются для цементирования скважины — это портландцементы различных марок с добавками. Они соответствуют заданным ГОСТам и нормативным документам, но, чаще всего, не подлежат использованию в агрессивных средах, в

водоносных и соленосных пластах, не являются коррозионностойкими и достаточно экологичными материалами.

Портландцемент – это гидравлическое вяжущее, которое получают путем тонкого измельчения портландцементного клинкера с добавлением гипса и различных добавок[4]. Клинкер образуется путем других спекания тонкодисперсных компонентов: известняка, ГЛИНЫ кремнезема образования однородной фракции. Добавление гипса в клинкер регулирует сроки схватывания и другие свойства. При смешении портландцемента с водой первыми в реакцию вступают алюминаты и алюмоферриты кальция с гипсом, и происходит начальный период твердения. Следует учесть, что на срок схватывание также влияют тонина помола, так как при более тонком измельчении скорость схватывания увеличивается, за счет увеличения удельных поверхностей частиц. Далее скорость схватывание зависит от степени обжига цементного клинкера, так как сильно обожженный клинкер уменьшает скорость схватывания, а слабо обожженный – увеличивает, чем цемент нормального обжига[5].

В течение 3 – 6 часов после затворения раствора происходит рост и накопление кристаллогидратов, которые приводят к образованию коагуляционной структуры, в последствии переходят в кристаллическую. Далее происходит гидратация алюминатных частиц, входящих в состав клинкера. Цемента обретает высокую прочность уже на третие сутки, но гидратация всё еще продолжается. Обычно на 28-е сутки цемент приобретает наивысшую прочность, но гидратация еще не закончена, скорость ее упадет, но она может продолжать годами, за счет клинкерного фонда цемента[6].

По требованиям ГОСТ допускает добавление в портландцемент до 15% активных добавок без изменения названия цемента. Вносить добавки следую во время помола цементного клинкера[7].

В ГОСТ 25597-83 «Цементы тампонажные. Классификация» приведена классификация по компонентному составу цемента:

- портландцемент без добавок (кроме гипса);
- портландцемент, содержащий не более 20% минеральных добавок;
- портландцемент, содержащий в составе добавки в количестве 20-80%;
- бесклинкерный цемент, на основе доменных шлаков, известковокремнеземистых вяжущих материалов( отходы металлургии);
- цемент на основе клинкера из глинозема;
- цемент на основе гипса;
- полимерные сочетания, состоящих из нескольких вяжущих материалов.

#### 1.3. Особенности тампонажных материалов

Химический и минералогический состав вяжущего материала, а также его механическая твердость, устойчивость к соленосным пластам — это основополагающие свойства, которые должны удовлетворять требования к тампонажным материалам. Так как тампонажный материал представляет собой со временем цементный камень[8].

Как и у всех материалов, у тампонажного вещества также есть ряд особенных задач, которые были ему поставлены, во время использования:

- обеспечение сцепления с окружающей породой;
- обеспечение сцепления с металлом колонн;
- герметичность колонн;
- разделение газоносных пластов друг от друга;
- обеспечение изоляции от подземных вод.

Исходя из требований, можно сделать вывод, что тампонажный материал должен обладать высокой прочностью начальной и конечной, безусадочностью,

высокой коррозионностойкостью, также стойкостью к агрессивным средам, низкой газопроницаемостью.

Ha данный момент большинство компаний, занимающихся цементированием скважин, используют портландцементы, так как они удовлетворяют требования по нормативным документам, но не всегда соответствуют эксплуатационным требованиям по экологичности, адгезионным коррозионностойкости. свойствам Такие недоработки вынуждают исследователей искать пути решения для этих проблем.

Для повышения коррозионностойкости и газо- водонепроницаемости тампонажных вяжущих материалов используют следующие методы[9]:

- 1. Ввод различных добавок: пластификаторы, загустители, добавки для повышения прочности цементного камня, понижающие водоотдачу, повышающие газонепроницаемость;
- 2. Изменение химического и минерального состава, выполняется для повышения коррозионностойких и сульфатостойких минералов в составе цемента.

Такие методы решения вышеприведенных проблем позволяют эффективно решить лишь некоторые из них. Это связано в тем, что практически всегда, тампонажные вяжущие затворяют водой либо хлоридом магния, при таком затворении у портландцемента не образуется адгезионных связей с водорастворимыми солями и, соответственно, не формируется непроницаемый контакт. Адгезионные свойства тампонажный раствор может преобрести только в том случае, если вяжущий раствор будет подобен по составу и сроден с агрессивной средой и солями, которые находятся в водоносных пластах.

Как известно, магнезиальные вяжущие материалы образуются путем взаимодействия оксида магния - MgO с водным раствором хлорида магния - MgCl<sub>2</sub>[10]. Во время затвердивания формируется прочный цементный камень в

месте соприкосновения с водорастворимыми природными солями, такими как: сильвинит, бишофит, галит и другие. Также магнезиальные вяжущие материалы имею высокую стойкость к растворам этих же природных солей. В конечном счете, получаем отличный магнезиальный цемент, который можно использовать для цементирования скважин, не уступающий по своим характеристикам портландцементу. Но тут всё такие есть один минус — магнезиальное вяжущее затворенное раствором хлорида магния имеет низкую стойкость к пресным и минеральным водам. Магнезиальное вяжущее затверенное хлоридом магния является воздушным вяжущим, его используют только в среде с низкой влажностью.

Чтобы использовать магнезиальное вяжущее в условиях высокой влажности, необходимо разработать гидравлическое вяжущее на основе каустического магнезита, которое бы удовлетворяло требования по нормативным документам и ГОСТ.

Таким образом, цель моего исследования — разработать гидравлическое магнезиальное вяжущее, которое можно применять в качестве тампонажного материала, и провести основные эксперименты для определения основных свойств и сравнить их со свойствами тампонажных цементов.

#### 1.4. Магнезиальные вяжущие вещества

История использования магнезиального вяжущего материала насчитывает множество столетий. Магнезиальные цементы были найдены в Великой Китайской стене, также применялись в Индии, Германии, Франции и Новой Зеландии. Многие постройки с использованием такого материала в Индии стоят до сих пор. В Германии в течение сотен лет применялись магнезиальные цементы в строительстве, а секреты их изготовления передавались из поколения в поколение. Еще в древности была замечена хорошая совместимость магнезиальных вяжущих с древесными материалами.

Существует два вида магнезиального вяжущего:

- каустический доломит;
- каустический магнезит.

Оба этих материала экологичные: первый производится из природного доломита, второй – из природного магнезита. Магнезит – это карбонат магния распространённый широко минерал, который встречается кристаллическом или аморфном состоянии. Кристаллический магнезит с четкой кристаллической структурой, напоминающей крупнозернистый мрамор Обычно бывает белого, серого, реже желтого и коричневого цвета, в зависимости от примесей, также имеет стеклянный блеск. Такой образуется путем воздействия известняк магнезит на доломиты или магнезиальными растворами, иногда встречается кристаллический магнезит, как осадочная порода. Аморфный магнезит представляет собой структура, напоминающую фарфоровую массу белого цвета, иногда, имея включения других цветов, также в зависимости от примеси. Образование аморфного магнезита связано с разложением силикатных гордых пород богатых магнием.

Доломит — это двойная соль карбонатов магния и кальция (MgCO<sub>3</sub>·CaCO<sub>3</sub>), имеет желтый, бурый и коричневый цвет, из-за наличия железистых примесей. Чаще всего, доломит - это осадочная горная порода, также образуется воздействием на известняк магниевых солей.

Жидкостью затворения каустического доломита и магнезита является хлорид магния или сернокислый магний[14]. Магнезиальные вяжущие вещества — это воздушные вяжущие, их использование возможно только в условия пониженной влажности. У этого материала прекрасная совместимость с различными заполнителями. В зависимости от заполнителя магнезиальные вяжущие могу иметь различные свойства.

#### Свойства магнезиальных вяжущих материалов:

 механическая прочность на сжатие примерна такая же, как у высокопрочных бетонов;

- механическая прочность на изгиб превышает в 3-5 раз бетон, без использования армирующих материалов;
- набор прочности происходит за 3-5 суток (самый прочный теплоизоляционный материал из известных);
- абсолютная солестойкость и маслостойкость ( при взаимодействии нефтепродуктов, масел, растворов солей магнезиальное вяжущее лишь набирает прочность);
- пожаробезопастность (способность материала выдержать пожары
   5-й категории без разрушения, разложения, и без выделения канцерогенных веществ);
- обладают низкой электропроводностью и диэлектрической проницаемостью;
- декоративность (способность материала имитировать множество материалов, начиная с дерева, заканчивая малахитом);
- бактерицидность, биоцидность (не позволение селиться и размножаться бактериям и грибкам, а также из-за горько-соленого вкуса насекомые и грызуны не появляются в материале);
- магнезиальные полы с использование древесных опилок в качестве заполнителя не имеют усадки, обладают высокой твердость и низкой истираемостью, а также устойчивы к ударным нагрузкам.

# Приготовление вяжущего раствора состоит из нескольких стадий:

- 1. Смешение каустического магнезита с ферромарганцевой пылью и доменным шламом до образования однородности;
- 2. Вместе с выполнением первого этапа проводится приготовление жидкости затворения, путем растворения соли хлорида магния в воде, до получения плотности раствора в 1,3г/см<sup>3</sup>;
- 3. Затворение сухого материала раствором соли хлорида магния.

Вяжущий раствор подается к месту использования через насосы. И следует заметить, что его нужно применить в первые два часа после затворения, следовательно, магнезиальное вяжущее не подлежит транспортировке на далекие расстояния после затворения.

Областей применения у магнезиального вяжущего материала, как и у любого другого воздушного вяжущего предостаточно. Но особенная твердость увеличивает сферы использования этого материала. Например, чаще всего, его применяют с заполнителем (древесными опилками) для напольных покрытый с больницах, школах, лестниц. Так как этот композиционный материал не имеет усадки, не требует нарезки швов, высокопрочный, имеет низкую истираемость, высокую адгезионную способность, и отличное сцепление с любым рядом лежащим материалом. Также магнезиальное вяжущее применяется изготовления дисков истирателей, теплоизоляционных материалов, облицовки стекломагнезиальных листов. ДЛЯ зданий, строительства перегородок и многого другого.

Для чтобы увеличить области ΤΟΓΟ применения магнезиального материала, необходимо разработать определенный состав. Перевести магнезиальное вяжущее вещество из воздушных вяжущие в гидравлические. Для этого следует изменить жидкость затворения с раствора хлорида магния на бикарбонат магния. Так этот материал будет не только водостойким, но и приобретётся адгезионная способность к пресным и минеральным водам, будет происходить не размывание вяжущего вещества, а наоборот упрочнение. Это необходимо для применения магнезиальное материала в роли портландцемента. К портландцементам, которые используются для цементирования скважин, употребляют серьезные требования по нормативным документам и ГОСТ. Вследствие этого моё исследование велось исключительно в рамках ГОСТ и нормативной документации для портландцементов.

Главной особенностью магнезиальных вяжущих является высокая вяжущая способность, а также совместимость с различными заполнителями, включая искусственного и органического происхождения.

При затворении бикарбонатом магния  $Mg(HCO_3)_2$  сначала протекает реакция[15]:

$$MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2,$$
 (1)

Далее образовавшийся гидроксид магния продолжает реагировать с бикарбонатом магния по реакции:

$$Mg(OH)_2 + Mg(HCO_3)_2 + 2H_2O \rightarrow MgCO_3 \cdot Mg(OH)_2 \cdot 3H_2O + CO_2,$$
 (2)

Эта реакция происходит с образованием диоксида углерода, который, в свою очередь, вступает во взаимодействие с избытком гидроксида магния, образуя вторичный бикарбонат магния:

$$Mg(OH)_2 + CO_2 \rightarrow Mg(HCO_3)_2. \tag{3}$$

Полученный по третьей реакции (3) бикарбонат вновь реагирует с гидроксидом магния по второй реакции. Так образуются первичные продукты гидратации магнезиального цемента, которые обеспечивают начальное твердение, а в последующем и перекристаллизацию коллоидных продуктов в кристаллическую фазу[15].

Бикарбонат магния — это жидкость затворения для каустического магнезита, чтобы получивщееся вяжущее было гидравлическим. Он получен путем растворения бикарбоната магния в воде в аппарате, который называется автоклав, он создает повышение давление, тем самым ускоряет химическую реакцию[16]. Вышесказанном упоминалось о реакциях, которые идет в момент затворения тонкоизмельченного каустического магнезита с бикарбонатом магния.

# 1.5. Предпосылки исследований

В настоящий момент преимущественно используют тампонажные материалы — портландцемент с различными добавками: облегчающие, пластифицирующие, полимерные и другие. Эти материалы соответствуют требованиям нормативных документов и ГОСТ, но не всегда отвечают эксплуатационным и адгезионным свойствам, а также обладают средней износостойкостью и малой экологичностью.

Решение проблем вышеперечисленных позволит увеличить результативность газо- и нефтедобычи за счет возведения и проектирования новых скважин. Именно поэтому идея создания качественного тампонажного материала основу изысканий исследователей Томского легла В политехнического университета, им был разработан состав гидравлического магнезиального вяжущего, который в теории мог бы использоваться в качестве тампонажного материала.

Основу высокой водостойкости гидрокарбонатного магнезиального цемента составляет взаимодействие каустического магнезита с водным раствором бикарбоната магния с образованием водонерастворимых кристаллических фаз, позволяющих твердеть и набирать прочность композиции не только на воздухе, но и в воде и солевых растворах.

Исследование свойств и технологии получения магнезиальных тампонажных материалов, а также возможностей его использования для обустройства скважин стали целью данного проекта.

Объект исследования — магнезиальные тампонажные материалы с высокой водо- и коррозионной стойкостью для применения в условиях присутствия карбонатных и солевых пластовых растворов.

Цель исследования — разработать гидравлическое магнезиальное вяжущее, которое можно применять в качестве тампонажного материала.

Для того чтобы достичь поставленной цели, необходимо выявить ряд задач:

- изучить химические свойства гидравлического магнезиального вяжущего материала;
- определить водотвердое отношение каустического магнезита и раствором бикарбонатом магния;
- провести ряд испытаний по ГОСТ 26798-96 « Методы испытаний для тампонажных материалов»;
- произвести анализ полученных результатов и установить возможность использования гидравлического магнезиального вяжущего в качестве тампонажного материала в сфере нефте- газодобычи.

### 2. Методы исследования

В данная научно-исследовательская работа была направлена на разработку гидравлического магнезиального вяжущего, который можно будет применять как тампонажный материал. Из этого следую, что эксперименты с данным веществом проводились по ГОСТ и стандартам тампонажных вяжущих материалов.

# 2.1. Приготовление цементного теста

Приготовление магнезиального цемента происходило, строго соблюдая методику по ГОСТ 26798.1-96. Сухой каустический магнезит и бикарбонат магния помещался в стакан объемом 800 см<sup>3</sup>, в него опускалась лопастной смеситель, отступив от дна стакана около 1 см. Продолжительность перемешивания магнезиального цемента - 180±5 секунд со скорость вращения лопастей 1500±100 об/мин.

На рисунке 2.1 представлена схема лопастного смесителя

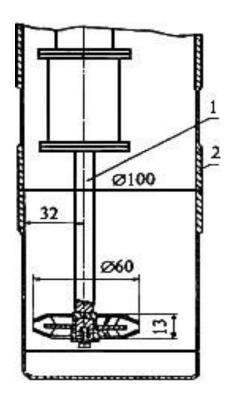


Рисунок 2.1 Смеситель лопастной: 1 - лопастное устройство; 2 - стакан.

# 2.2. Определение растекаемости

После приготовления цементного теста проводилось основополагающее испытание: определение растекаемости. Растекаемость определялась с помощью формы-конуса и измерительного столика со шкалой. Измерительный столик представляет собой плиту круглой формы диаметром 25 см, с нанесенной шкалой через каждые 5 мм[18]. Для удобства использования, сверху столика кладется прозрачное стекло, оно крепится за счет, выпирающих винтов, прикрученных к плите. Перед проведением эксперимента стекло, и внутренняя часть конуса протираются влажной тканью.

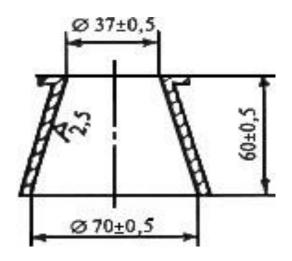


Рисунок 2.2 Форма-конус

Конус устанавливают в центре на измерительном столике так, чтобы внутренняя окружность формы-конуса совпала с началом шкалы. Интервал времени между окончанием замешивания вяжущего материала и начала заполнения формы должен быть не более 5 секунд. Заполняют конус цементным тестом до верхнего торца формы, затем резким движение поднимают конус вверх на расстояние 10-15 см от измерительного столика. Тесто должно растечься в окружность, растекаемость считают как среднеарифметическое от наибольшего и наименьшего диаметра растекшегося теста во взаимно перпендикулярных направлениях.

# 2.3. Определение плотности

Для измерения плотности пользуются стандартным пикнометром (рис.2.3) вместимостью 100±5 см<sup>3</sup>. Перед проведением эксперимента пустой, сухой пикнометр взвешивают, далее его заполняют цементным раствором до верхнего торца пикнометра и закрываю крышкой, так чтобы из отверстия на крышке вышла лишняя часть раствора. После этого пикнометр протирают от остатков цементного раствора на корпусе и взвешивают[20]. Погрешность лабораторных весов должна составлять не более 0,01 г.

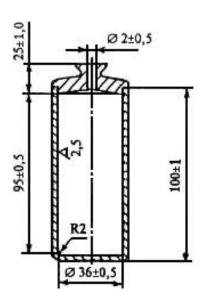


Рисунок 2.3 Пикнометр

Далее по формуле рассчитывают плотность цементного раствора:

$$\rho_{\rm II} = \frac{m_2 - m_1}{V} \; ; \tag{2.1}$$

где  $m_2$  — масса пикнометра, заполненного цементным раствором;  $m_1$  — масса сухого, пустого и чистого пикнометра; V — вместимость пикнометра.

Получившийся результат необходимо округлять до 0,01 г/см<sup>3</sup>.

# 2.4. Определение водоотделения

Водоотделение — это важное испытание для тампонажных цементов. Для его проведения необходимо иметь: 2 мерных цилиндра вместимостью 250 см<sup>3</sup>, пипертку по ГОСТ 29227 и исследуемый раствор.

После замешивания цементного теста, следует поместить его в два мерных цилиндра так, чтобы раствора в них было не менее 230 см<sup>3</sup>, и не более 250 см<sup>3</sup> и поставить на отстойку. Цилиндры должны стоять неподвижно, без толчков и вибрации. По истечению двух часов пипеткой отбирают из цилиндров, выделившуюся воду и замеряют ее количество. Результатом этого эксперимента является среднеарифметическое значение от двух параллельных испытаний.

# 2.5. Определение времени загустевания

Параллельно с водоотделение проводят следующее испытание – определение времени загустевания. Этого эксперимента также необходимо свежеприготовленное цементное тесто. Его помешают в стакан вместе с лопастным узлом (рис.2.4).

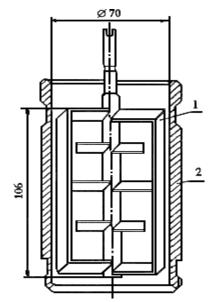


Рисунок 2.4 Схема лопастного узла консистометра: 1 — лопастное устройство; 2 — стакан.

Консистометр — это прибор для измерения консистенции различных жидких и пастообразных веществ. Режимы работы его различны: атмосферное или повышенное давление (до 103 Па), диапазон температур 25°С ÷ 200°С. Цементный раствор помещают в стакан до внутренней риски, далее устанавливают лопастное устройство, и стакан помещают в предназначенное углубление в консистометре. Временной интервал от затворения цемента до заливания его в стакан должен быть не более 10 минут. После того, как стакан установлен, на самом приборе выставляется необходимая температура и давление для данного эксперимента, и лопастное устройство начинает вращаться со скорость не менее 150 об/мин. Временем загустевания считается время от начала затворения цемента до момента достижения на консистометре отметки 30 Вс (единицы измерения Бердона)[20].

# 2.6. Определение прочности

Определение наибольшее прочности ЭТО испытание занимает количество времени, чем предыдущие эксперименты. Для определения необходимо приготовить цементный раствор залить формы, представленные на рисунке 2.5.

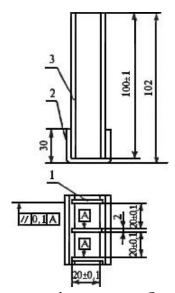
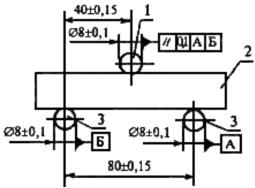


Рисунок 2.5 Разъемная форма для балок  $20\times20\times100$  мм: 1 — перегородка; 2 — дно; 3 — стенка.

Формы, заполненные цементным раствором, отставляют в сторону на час, после это срезают излишки вровень с торцом формы и помещают в воздушновлажную камеру, там балки твердеют в течение суток. Далее балки аккуратно расформировываю и отправляют в воду температурой 22±1°C для дальнейшего набора прочности. По истечению срока хранения, образцы вынимают из воды и испытывают[20].

Прочность определяют на изгиб балки и на сжатие, для каждого из этих испытаний требуется гидравлический пресс. Для определения прочности на изгиб необходимо поместить балку также как на рисунке 2.6, нагрузочный



элемент(1) должен стоять строго посередине балки.

Рисунок 2.6 Схема расположения образца при испытании: 1 — нагрузочный элемент; 2 — образец-балка; 3 — опора.

Нагрузка подается со средней скоростью нарастания 15±2 H/c, в момент излома сила, подаваемая на нагрузочный элемент фиксируется на табло. Далее прочность на изгиб рассчитывается по формуле:

$$R_{\text{M3}\Gamma} = \frac{1,5 \cdot F \cdot l}{b^3} \,; \tag{2.2}$$

где F – разрушающая нагрузка, H; 1 – расстояние между опорами, мм (3); b – сторона квадратного сечения, мм.

Испытывают 3 образца на изгиб и, рассчитав  $R_{\text{игб}}$  для каждой балки, за прочность на изгиб принимают среднеарифметическое значение из трех экспериментов.

Для определения прочности на сжатие необходимо поместить балку между двумя пластинами, представленными на рисунке 2.7 для того, чтобы равномерно распределить по площади образца.

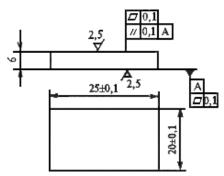


Рисунок 2.7 Пластина для испытания балок-образцов на сжатие

Полученные после испытания на изгиб половинки балок помещаются между пластинками размером 20×25 мм, и запускается гидравлический пресс. В момент раздавливания на табло фиксируется наибольшая сила, оказывающая давление на половинку балки.

Тогда прочность на сжатие можно рассчитать по формуле:

$$R_{\rm CM} = \frac{F_{\rm CM}}{S};\tag{2.3}$$

где  $F_{cж}$  – разрушающая нагрузка, H; S – площадь пластины,  $mm^2$ .

Так испытывают 3 образца на сжатие, рассчитывают  $R_{\text{сж}}$  для каждой балки, прочность на сжатие принимают как среднеарифметическое значение из трех экспериментов.

Данные методы исследования являются основополагающими методами для определения возможности использования магнезиального вяжущего вещества в качестве тампонажного материала.

#### 2.7. Метод рентгенофазового анализа

Данный метод позволяет идентифицировать различные фазы в смеси.

Луч падает на измельченную порошкообразную смесь и отражается с определенной интенсивностью. Каждая интенсивность записывается на рентгенограмме. Исследование происходит на рентгеновском дифрактометре (рис 2.8).



Рисунок 2.8 Рентгеновский дифрактометр

Далее зная длину волны рентгеновского излучения, можно рассчитать межплоскостное расстояние (d) из закона Вульфа-Брэгга.

$$n \cdot \lambda = 2 \cdot d \cdot \sin\theta \tag{2.4}$$

$$d = \frac{n \cdot \lambda}{2 \cdot \sin \theta} \tag{2.5}$$

После расчета каждого межплоскостного расстояния берут эталонные таблицы и сравнивают значение d с эталонным значением выбранного вещества. Так и подбирают состав фаз, образец которого участвовал в РФА.

В данной научно-исследовательской работе РФА проводили на приборе под названием ДРОН – 3M, где применяется рентгеновская трубка БСВ – 29 с  $Cu_{Ka}$  – излучением, точность съемки – 1000,2000, скорость вращения гониомерта – 4 град/мин, напряжение анод – катод 35кВ, а анодный ток 25мА.

Расчет рентгенограммы производился с помощью программы Crystallographic Search — Match, которая включает в себя базу 100 тысяч эталонных рентгенографических параметров. Обработка полученных результатов происходит по средства сравнения экспериментального спектра образца с огромным числом цифровых массивов, характеризующих спектры возможных веществ.

#### 2.8. Дифференциальный термический анализ

Данный метод основан на нагревании или охлаждении образца с определенной скоростью. Выполняется запись временной зависимости, разницы температур исследуемого образца и эталонного образца, который не претерпевает никаких изменений в выбранном температурном интервале.

В качестве эталонного образца выбирают вещество, с близкими значениями теплоемкости и теплопроводности к исследуемому материалу, а также которое в выбранном температурном диапазоне не претерпевает никаких структурных и фазовых изменений. Таким образом, возникающая разности температур при одновременном нагреве или охлаждении двух образцов объясняется тем, что происходят эндо- или экзотермические реакции или превращения в исследуемом образце.

Дифференциально-термический анализ позволяет выяснить:

- отсутствие или наличие фазовых превращений в веществе;
- температуру начала и конца протекания любого процесса, который сопровождается изменением баланса энергии в системе;
- характер протекающего процесса во времени;

- смещение эффекта под действием внешних факторов.

Для проведения данного эксперимента использовался дефференциальнотермический анализатор STA 449 F3 Jupiter фирмы «NETZSCH» (ФРГ), представляющий собой сопряженный ДСК – ТГ прибор.

Эксперимент проводился в интервале температур  $20 \div 1000$ °C, и скорость нагрева составляла 10°C/мин. Масса загружаемой навески равна 50 мг.

### 4. Финансовый менеджмент, ресурсоэффективность и ресурсосбережение Введение

Данная выпускная квалификационная работа относится к научноисследовательской работе, следовательно, является множеством процессов, которые направлены на решение технических задач на основании технического предложения. Данная дипломная работа относится к группе прикладных исследований, целью которых является усовершенствование уже имеющихся процессов.

Для формирования научных теорий проводятся теоретические исследования, тыковые опыты, применяют новые методы анализа, получают новые структуры и вещества, вследствие этого происходит развитие науки и техники.

Опыты в научно-исследовательских работах позволяют выявить техникоэкономические возможности определенного предприятия, дабы внести в производство новую технологию, способную сократить производственные затраты.

Основная цель данного раздела — оценить перспективность развития и планировать финансовую и коммерческую ценность конечного продукта, представленного в рамках исследовательской программы.

Данный раздел, предусматривает рассмотрение следующих задач:

- Оценка коммерческого потенциала разработки.
- Планирование научно-исследовательской работы;
- Расчет бюджета научно-исследовательской работы;
- Определение ресурсной, финансовой, бюджетной эффективности исследования.

# 4.1. Оценка коммерческого потенциала и перспективности проведения научных исследований с позиции ресурсоэффективности и ресурсосбережения

#### 4.1.1. Потенциальные потребители результатов исследования

Для анализа потребителей результатов исследования необходимо рассмотреть целевой рынок и провести его сегментирование.

Целевой рынок — это часть рынка, на котором будет продаваться данная разработка в будущем. Сегментирование — это разделение потребителей на определенные группы людей, каждая из которых будет покупать продукцию или услугу определенной части рынка.

В зависимости от направленности применения тампонажного вяжущего, нужно разделить рынок на определенные сегменты. Для тампонажных магнезиальных вяжущих сегментирование происходит по следующим критериям:

- направление использования;
- крупность компании.

Таблица 4.1 – Карта сегментирования

		Направление производства				
			Нефте-	Химическая		
		Строительство	газодобывающая	промышленност		
			промышленность	Ь		
Dogwon	Малые					
Размер компании	Средние					
	Крупные					

Из рассмотрения карты сегментирования можно сделать вывод, что предприятия по производству тампонажных вяжущих на основе магнезиальных используют только крупные компании. Средние и мелкие компании конкуренции не представляют.

#### 4.1.2. Анализ конкурентных технических решений

В процессе выполнения подробного анализа конкурирующих решений, имеющихся на рынке, было проведено сравнение технического решения и тампонажного вяжущего, изготовленного в соответствии с ГОСТ 1581-96. Результаты проведенного анализа по конкурентоспособности показаны в таблице 4.2.

Позиция конкурентов и разработки оценивается экспертно по пятибалльной школе, где 1 — самая слабая позиция, а 5- самая сильная. Сумма всех весов критерия равна единице, и каждый вес также определяемся экспертным путем.

Таблица 4.2 — Оценочная карта для сравнения конкурентных технических решений (разработок)

Критерии оценки	Bec		Баллы		Конкурентоспособность		
	критерия	$F_{\Phi}$	$\mathbf{F}_{\kappa 1}$	$\mathbf{F}_{\kappa 2}$	$K_{\Phi}$	$K_{\kappa 1}$	$K_{\kappa 2}$
1	2	3	4	5	6	7	8
Технические в	сритерии оц	енки р	есурсоэ	ффек	гивности		
1. Актуальность исследования	0,1	5	4	4	0,50	0,40	0,30
1. Растекаемость	0,18	5	4	3	0,90	0,72	0,54
2. Плотность	0,10	5	5	3	0,50	0,50	0,30
3. Водоотделение	0,10	5	4	4	0,50	0,40	0,40
4. Прочность	0,12	4	3	2	0,48	0,36	0,24
5. Коррозионостойкость	0,15	5	5	3	0,75	0,75	0,45
Экономичес	ские критер	ии оце	нки эфф	екти	вности		
1. Конкурентоспособность	0,12	5	4	3	0,60	0,48	0,36
продукта							
2. Цена	0,13	4	4	3	0,52	0,52	0,39
Итого	1	38	33	25	4,75	4,13	2,98

 ${\sf F}_{\varphi}$  — тампонажный вяжущее, полученное при проведении исследовательской работы;

 ${\bf F}_{\kappa 1}, {\bf F}_{\kappa 2}$  — тампонажный вяжущее, полученное компанией.

Анализ осуществляется по формуле:

$$K = \sum B_i \cdot B_i = 0.1.5 = 0.5,$$
 (4.1)

где K — конкурентоспособность научной разработки или конкурента;  $B_i$  — вес показателя (в долях единицы);  $E_i$  — балл i-го показателя.

Коэффициент конкурентоспособности рассчитывается:

$$K_k = \frac{K_{\phi}}{K_{cp}} = \frac{4.75}{(4.13 + 2.98)}_2 = 1.34$$
 (4.2)

Можно сделать вывод, что полученный коэффициент единицы, следовательно, исследуемый продукт является конкурентоспособным.

Следовательно, научная разработка является эффективной для производства.

Исходя того, что известно о конкурента, можно выделить следующее:

- Разработка конкурентных преимуществ достоинства продукта по сравнению с другими продуктами на рынке, которые завоюют доверие среди покупателей такие как: экологичность, безопасность продукта, невысокая цена, высокий срок эксплуатации;
- Уязвимость позиции конкурентов объясняется в основном, сложностью транспортной доставки в удаленные регионы страны, а также нет гарантии о сохранении своих эксплуатационных свойств продуктов конкурентов при высокой влажности.

#### 4.1.3. SWOТ-анализ

SWOT-анализ — это комплексное изучение научно-исследовательского проекта, которые показывает сильные и слабые стороны проект, а также возможные угрозы.

На первом этапе данного анализа следует выделить сильные и слабые стороны научного исследования, а также определить угрозы и возможности для реализации проекта.

В таблице 4.3 представлены слабые и сильные стороны проекта исследования, возможности и угрозы.

Таблица 4.3 – Возможности и угрозы, слабые и сильные стороны проекта

	Сильные стороны	Слабые стороны	Возможности	Угрозы
1	Экологичность производства продукта	Отсутствие сертификации разработки	Финансирование проекта со стороны промышленных организаций	Конкуренция с устоявшимся продуктом на рынке
2	Устойчивость к соленосным пластам	Отсутствие возможности приведения исследования на месторождениях	Финансирование проекта со стороны государства	Рост продаж товара заменителя
3	Надежность	Для затворения раствора нужен бикарбонат Mg, а не вода.	Сотрудничество с зарубежными организациями	Снижение цен на нефть и газ
4	Высокая прочность	Дополнительные затраты на транспортировку к месторождению жидкости затворения	Возникновение дополнительного спроса на новый продукт	Инфляция
5	Безопасность при использовании	Наличие старого оборудования	Привлечение новых заказчиков, путем практического обоснования преимуществ данного продукта	Слабые каналы рынка
6	Безотходность производства	Узкая среда реализации продукта		

Проанализировав данную таблицу, можно составить итоговую таблицу SWOT-анализа.

Следующий этап – на основании матрицы SWOT строят интерактивные матрицы угроз и возможностей, что позволяет определить надежность, эффективность и его реализацию.

Таблица 4.4 – Интерактивная матрица проекта «Возможности проекта и сильные стороны»

Сильные стороны проекта										
		C1	C2	С3	C4	C5	C6			
	B1	+	-	+	+	+	-			
Возможности	B2	+	+	+	+	-	-			
проекта	В3	-	-	+	+	+	-			
	B4	+	+	+	+	-	-			
	B5	-	+	+	+	-	-			

Таблица 4.5 — Интерактивная матрица проекта «Возможности проекта и слабые стороны»

Слабые стороны проекта										
		Сл1	Сл2	Сл3	Сл4	Сл5	Сл6			
	B1	-	-	+	+	+	+			
Возможности	B2	-	-	-	-	+	-			
проекта	В3	-	-	-	-	-	-			
	B4	-	-	-	-	-	-			
	B5	-	-	-	+	-	-			

Таблица 4.6 — Интерактивная матрица проекта «Угрозы проекта и сильные стороны»

Сильные стороны проекта									
Vencery		C1	C2	С3	C4	C5	C6		
Угрозы проекта	У1	-	+	-	-	-	-		
	У2	+	+	-	+	-	-		

### Продолжение таблицы 4.6

У3	-	-	-	-	-	-
У4	-	-	-	-	-	-
У5	-	-	-	-	-	-

Таблица 4.7 – Интерактивная матрица проекта «Угрозы проекта, слабые стороны»

	Слабые стороны проекта										
		Сл1	Сл2	Сл3	Сл4	Сл5	Сл6				
	У1	-	-	-	+	+	-				
Угрозы	У2	-	-	-	-	-	-				
проекта	У3	-	-	-	-	-	-				
	У4	-	-	-	-	-	-				
	У5	-	-	-	-	-	+				

Анализ как слабых, так и сильных сторон проекта и сопоставление их с возможностями и угрозами проекта, составление итоговой матрицы SWOT-анализа с необходимыми рекомендациями.

Таблица 4.8 – SWOT-анализ

	Возможности	Угрозы
Сильные стороны	1. Показать экономическую	1. Заключение договоров на
	выгоду и потенциал данного	долгосрочное
	проекта;	сотрудничество;
	2. Продемонстрировать	2. Анализ и учет недостатков
	основные достоинства	продукции конкурентов и
	продукта по сравнению с уже	разработка добавок, которые
	использующимся продуктом	будут превосходить свойства
	на рынке.	продукта конкурентов
Слабые стороны	1. Разработка приемлемого	1. Поддержка государства,
	химического состава для	выигрыш грантов;
	предания универсальности	2. Использование
	продукта;	отечественного
	2. Разработка собственного	оборудования, сырья и
	производства, площадок и	материалов для производства
	оборудования.	продукта.

#### 4.2. Планирование научно-исследовательских работ

#### 4.2.1. Структура работ в рамках научного исследования

Для написания научно-исследовательской работы необходимо соблюдать порядок планирования:

- определение структуры работ в рамках научного исследования;
- определение количества исполнителей для каждой из работ;
- установление продолжительности работ;
- построение графика проведения научных исследований.

Далее формируется группа, обычно, состоящая из научного руководителя (HP), студента (C), техники (T), лаборанты (Л) и другие. Для успешной работы следует пользоваться методом линейного планирования и управления, результатов планирования является линейный график выполнения всех работ.

Последовательность этапов работ и участие в них каждого член из группы представлена в таблице 4.9.

Таблица 4.9 – Перечень работ и распределение исполнителей

Основные этапы	$N_{\underline{0}}$	Содержание работ	Должность
	раб		исполнителя
Разработка технического задания	1	Составление и утверждение технического задания, утверждение плана-графика	НР
	2	Календарное планирование выполнения ВКР	НР,И
Выбор способа решения	3	Обзор научной литературы	И
поставленной задачи	4	Выбор методов исследования	НР
Теоретические и экспериментальные	5	Планирование эксперимента	НР,И
исследования	6	Подготовка образцов для эксперимента	И
	7	Проведение эксперимента	И

#### Продолжение таблицы 4.9

Обобщение и оценка	8	Обработка полученных данных	И
результатов	9	Оценка правильности полученных результатов	И, НР
Оформление отчета по НИР (комплекта документации по ОКР)	10	Составление пояснительной записки	И

#### 4.2.2. Определение трудоемкости выполнения работ

Основную часть стоимости разработки образуют трудовые затраты, поэтому они являются важной частью для определения трудоемкости. Трудоемкость оценивается экспериментальным путем в человеко-днях. Для определения среднего значения трудоемкости пользуются следующей формулой:

$$t_{\text{ожi}} = \frac{3t_{\min i} + 2t_{\max i}}{5} \tag{4.3}$$

где  $t_{\text{ожі}}$  — ожидаемая трудоемкость выполнения i-ой работы чел.-дн.;

 $t_{\min i}$  — минимально возможная трудоемкость выполнения заданной i-ой работы, чел.-дн.;

 $t_{\max i}$  — максимально возможная трудоемкость выполнения заданной i-ой работы, чел.-дн.

Опираясь на трудоемкость работы, можно определить продолжительность работы в днях  $T_p$ , которое учитывает параллельное выполнение работы несколькими людьми. Это вычисление необходимо для расчета заработной платы.

$$T_{p_i} = \frac{t_{\text{owi}}}{\mathbf{U}_i},\tag{4.4}$$

где  $T_{pi}$  — продолжительность одной работы, раб. дн.;

 $t_{{
m o}{lpha}i}$  — ожидаемая трудоемкость выполнения одной работы, чел.-дн.

 $\mathbf{q}_{i}$  — численность исполнителей, выполняющих одновременно одну и ту же работу на данном этапе, чел.

Календарный коэффициент определяется по формуле:

$$k_{\text{\tiny KAT.UHJMC}} = \frac{T_{\text{\tiny KAT}}}{T_{\text{\tiny KAT}} - T_{\text{\tiny BDLX}}} - T_{\text{\tiny DD}} = \frac{365}{365 - 104 - 14} = 1,48 \tag{4.5}$$

где  $T_{\rm кал}$  — общее количество календарных дней в году;  $T_{\rm вых}$  — общее количество выходных дней в году;  $T_{\rm пp}$  — общее количество праздничных дней в году.

В таблице 4.10 указаны расчеты временных показателей проведения научого исследования.

Таблица 4.10 – Временные показатели проведения научного исследования

		Тр	удоёмк	ость ра		I		
Название работы		t <sub>min,</sub> чел-дни		t <sub>max,</sub> чел-дни		жі,	Длительность работ в рабочих днях	Длительность работ в календарных днях
	HP	C	HP	C	HP	C	$T_{\mathrm{p}i}$	$T_{_{ m K}i}$
1	2	3	4	5	6	7	8	9
1. Составление и утверждение технического задания, утверждение плана-графика	3	-	4	-	3,4	-	3,4	4
2. Календарное планирование выполнения ВКР	1	4	3	4	1,8	4	2,9	4

Продолжение таблицы 4.10

3. Обзор научной литературы	-	8	-	10	-	8,8	8,8	11
4. Выбор методов исследования	-	4	-	5	-	4,4	4,4	6
5. Планирование эксперимента	3	7	4	8	3,4	7,4	5,4	7
6. Подготовка образцов для эксперимента	-	7	-	8	-	7,4	7,4	9
7. Проведение эксперимента	-	27	-	30	-	28,2	28,2	35
8. Обработка полученных данных	-	4	-	5	-	4,4	4,4	6
9. Оценка правильности полученных результатов	2	5	4	5	2,8	5	3,9	6
10. Составление пояснительной записки	-	9	-	10	-	9,4	9,4	12
Итого:	9	75	15	85	11,4	69	75,9	100

Диаграмма Ганта – горизонтальный график, на котором отражена работа над научным исследованием совместно с научным руководителем по датам, временными отрезками, которые характеризуют начало и окончание работы на данном этапе.

На основе таблицы составлен календарный план-график выполнения проекта с использованием диаграммы Ганта (таблица 4.11).

Таблица 4.11 - Диаграмма Ганта

			$T_{_{ m K}\dot{l}}$ ,			П	родо	ЭЛЖИ	телі	ьнос	ть ра	абот			
№	Вид работ	Исп	кал.		февр			март	Γ		апр			май	
			дн.	1	2	3	1	2	3	1	2	3	1	2	3
1	Составление и утверждение технического задания, утверждение плана-графика	Исп1	4												
2	Календарное планирование	HP	4	Z											
	выполнения ВКР	И	·	_											
3	Обзор научной литературы	И	11	ı											
4	Выбор методов исследования	И	6												
5	Планирование эксперимента	HP	7		E	$\mathbf{z}$									
	-	И													
6	Подготовка образцов для эксперимента	И	9												
7	Проведение эксперимента	И	35			ı									
8	Обработка полученных данных	И	6												
9	Оценка правильности полученных	HP	6												
	результатов	И	J												
10	Составление пояснительной записки	И	12												

Примечание: **Z** – научный руководитель, **■** – инженер

#### 4.2.3. Бюджет научно-технического исследования (НТИ)

При планировании бюджета для научного исследования были учтены все виды расходов, которые связаны с его выполнением. Затраты, которые используются представлены далее:

- материальные затраты НИР;
- затраты на оборудование, использованное для исследования;
- основная заработная плата исполнителей темы;
- дополнительная ЗП исполнителей темы;
- страховые отчисления;

## 4.2.3.1 Расчет материальных затрат научно-технического исследования

Материальные затраты — это затраты на основные и вспомогательные материалы, сырье для достижения конечного результата (готовой продукции).

В данной таблице 4.12 представлены все затраты на материалы, которые использовались для получения испытуемых образцов.

Таблица 4.12 – Материальные затраты

Наименование	Единица	Количество	Цена за ед., руб.	Итого затраты, руб.
статей	измерения			
Каустический магнезит	КГ	10	21	210
Бикарбонат магния	Л	8	209	1672
Жидкое стекло	Л	1	110	110
Пластификатор DSP	Γ	4	1,03	4,1
Перчатки резиновые, технические	пар	3	12	36
Итого:	ı		1	2032,1

## 4.2.3.2. Расчет затрат на специальное оборудование для научных (экспериментальных) работ

В данном разделе рассчитываются амортизационные отчисления, т.к. оборудование для моего исследования было приобретено ранее ТПУ, необходимо учитывать то время, в которое эксплуатировалось данное оборудование мною.

Для расчета амортизации необходимы следующие вычисления:

Норма амортизации: 
$$H_A = \frac{1}{n}$$
, (4.6)

где *n*– срок полезного использования, лет.

Амортизация оборудования:

$$A = \frac{H_A U}{12} \cdot m \tag{4.7}$$

где И – итоговая сумма, тыс. руб.; т – время использования, мес.

Таблица 4.13 – Затраты на оборудование

Nº п/п	Наименование	Кол-во ед.	использования,	Время использования,	мес.	$H_A$ , %	Цена оборудования, руб.	Амортизация
1	2	3	4	5		6	7	8
1	Верхеприводная мешалка Stegler MV-6	1	10	0,2		10	30000	5000
2	Гидравлический пресс лабораторный ПГМ- 50МГ4	1	20	0,15		5	336000	21000
3	Штангенциркуль ЧИЗ ШЦ-1 28543	1	5	0,15		20	1800	450
Итого	:		L			I	26	450 руб.

#### 4.2.3.3. Основная заработная плата исполнителей темы

В этом разделе ведется расчет заработной платы инженера и научного руководителя, кроме того следует учесть расходы по заработной плате, которые определяются действующей силой оклада и трудоемкостью проекта.

Основная ЗП одного работника рассчитывается следующим образом:

$$3_{\text{осн}} = 3_{\text{дн}} \cdot T_{\text{p}},\tag{4.8}$$

где  $3_{дн}$  — среднедневная заработная плата, руб.;  $T_p$ — продолжительность работ, выполняемых работником, раб.дн. (таблица 10).

Далее среднедневная ЗП рассчитывается по формуле:

У научного руководителя шестидневная рабочая неделя, в этом случает M=10,3 – количество месяцев без отпуска (при отпуске в 56 дней):

$$3_{\text{дH}} = \frac{3_{\text{M}} \cdot \text{M}}{F_{\text{д}}} = \frac{39000 \cdot 10,3}{241} = 1666,8 \text{ руб.},$$
 (4.9)

где  $3_{\scriptscriptstyle M}$  —среднемесячный оклад работника, руб.;  $F_{\scriptscriptstyle Z}$  — действительный годовой фонд рабочего времени научно-технического персонала, раб. дней; M — количество месяцев работы в течение года без отпуска.

Обычно у инженера пятидневный рабочий день, исходы из этого:

$$3_{\text{дH}} = \frac{3_{\text{м}} \cdot \text{M}}{F_{\pi}} = \frac{29250 \cdot 11,2}{216} = 1516,7 \text{ руб.,}$$
 (4.10)

Оклад работника за месяц рассчитывается следующим образом:

– для научного руководителя:

$$3_{\text{M}} = 3_{mc} \cdot (1 + k_{\pi p} + k_{\pi}) \cdot k_p = 20000 \cdot (1 + 0.3 + 0.2) \cdot 1.3 = 39000 \text{ py6.},$$

$$(4.11)$$

- для инженера:

$$3_{\rm M} = 3_{mc} \cdot (1 + k_{\rm \pi p} + k_{\rm д}) \cdot k_{\rm p} = 15000 \cdot (1 + 0.3 + 0.2) \cdot 1.3 = 29250$$
 руб., (4.12)

где  $3_{mc}$  — заработная плата, согласно тарифной ставке, руб.;  $k_{np}$  — премиальный коэффициент, равен 0,3;  $k_{д}$ — коэффициент доплат и надбавок, равен 0,2;  $k_{p}$ — районный коэффициент, для Томской области он равен 1,3.

В таблице 4.14 приведены сведения о рабочих и выходных днях научного руководителя и инженера.

Таблица 4.14 – Баланс рабочего времени исполнителей

Показатели рабочего времени	Руководитель	Инженер
Календарное число дней	365	365
Количество нерабочих дней		
	52	104
- выходные дни	14	104
- праздничные дни	14	14
Потери рабочего времени		
- отпуск	48	24
- невыходы по болезни	10	7
Действительный годовой фонд рабочего времени	241	216

Таблица 4.15 – Расчет основной заработной платы исполнителей

Исполнители НИ	3 <sub>тс</sub> , руб	$k_{np}$	$k_{\scriptscriptstyle \partial}$	$k_p$	3 <sub>м</sub> , руб	3 <sub>дн</sub> , руб	$T_{_{p}},$ раб.дн.	3 <sub>осн</sub> , руб
Руководитель	20000	0,3	0,2	1,3	39000	1666,8	15,6	26002,1
Инженер	15000	0,3	0,2	1,3	29250	1516,7	75,9	115117,5
Итого:								

#### 4.2.3.4. Дополнительная заработная плата исполнителей темы

Дополнительная заработная плата рассчитывается по формуле:

– для научного руководителя:

$$3_{\text{доп}} = k_{\text{доп}} \cdot 3_{\text{осн}} = 0.14 \cdot 26002, 1 = 3640, 3 \text{ py6.},$$
 (4.13)

– для инженера:

$$3_{\text{доп}} = k_{\text{доп}} \cdot 3_{\text{осн}} = 0,14 \cdot 115117,5 = 16116,5 \text{ руб.,}$$
 (4.14)

где  $k_{\text{доп}}$  – коэффициент дополнительной заработной платы (на стадии проектирования принимаем равным 0,14).

#### 4.2.3.5. Отчисления во внебюджетные фонды (страховые отчисления)

Отчисления во внебюджетные фонды, в данном случае в пенсионный фонд, фонд ОМС и соц. страхование, рассчитываются по формуле:

– Для научного руководителя:

$$3_{\text{внеб}} = k_{\text{внеб}} \cdot (3_{\text{осн}} + 3_{\text{доп}}) = 0.3 \cdot (26002.1 + 3640.3) = 8892.7 \text{ руб.},$$
 (4.15)

– для инженера:

$$3_{\text{внеб}} = k_{\text{внеб}} \cdot \left(3_{\text{осн}} + 3_{\text{доп}}\right) = 0,3 \cdot (115117,5 + 16116,5) = 39370,2$$
 руб.,(4.16)

где  $k_{\text{вне}}$  – коэффициент отчислений на перечисления во внебюджетные фонды, на 2020 год ставка составляет – 30%.

#### 4.2.3.6. Накладные расходы

Накладные расходы включают в себя следующее: оплату услуг связи, печать и ксерокопию материалов, электроэнергию, и др. Для накладных расходов используются статьи затрат. В ниже приведенной таблице показаны данные из выше рассчитанных пунктов.

Таблица 4.16 – Группировка затрат по статьям

Статьи									
Амортизация	Сырье,	Основная	Дополнительн	Отчисления	Итого без				
	материалы	заработная	ая заработная	на соц. нужды	накладных рас				
		плата	плата		ходов				
26450	2032,1	141119,6	19756,8	48262,9	101621,4				

Значение накладных расходов рассчитывается по формуле:

$$3_{\text{накл}} = k_{\text{пр}} \cdot \Sigma \text{(статьи } 1 \div 5) = 0,16 \cdot 101621,4 = 17699,4 руб.,$$
 (4.17)

где  $k_{\rm up}$  — коэффициент, учитывающий накладные расходы и принимается равной 0.16.

#### 4.2.3.7. Формирование бюджета затрат научно-исследовательского проекта

В ниже приведенной таблице 4.17 производится сравнение бюджета конкурирующих исследовательских работ.

Таблица 4.17 – расчет бюджета затрат НТИ

Наименование статьи	(	Сумма, руб	Примечание	
	Текущий	Исп.2	Исп.3	
	проект			
1. Материальные затраты НТИ	2032,1	1050	3500	Пункт 2.3.1
2. Затраты на специальное	26450	31500	45650	Пункт 2.3.2
оборудование для научных				
(экспериментальных) работ				
3. Затраты по основной заработной	141119,6	141119,6	141119,6	Пункт 2.3.3
плате исполнителей темы				
4. Затраты по дополнительной	19756,8	19756,8	19756,8	Пункт 2.3.4
заработной плате исполнителей темы				
5. Отчисления во внебюджетные	48262,9	48262,9	48262,9	Пункт 2.3.5
фонды				
6. Накладные расходы	17699,4	17699,4	17699,4	16 % от суммы ст.
				1-5
7. Бюджет затрат НТИ	255320,8	259388,7	275988,7	Сумма ст. 1- 6

# 4.3. Определение ресурсной (ресурсосберегающей), финансовой, бюджетной, социальной и экономической эффективности исследования

Интегральный показатель эффективности рассчитывается для определения эффективности данного исследования. Показатель определяется путем расчета интегральных показателей финансовой эффективности и ресурсоэффективности.

Интегральный показатель финансовой эффективности научноисследовательской работы получается в ходе оценивания бюджета затрат 3-х вариантов научного исследования. В таблице 17 были приведены бюджеты на исследования, из них выбирается наибольший и принимается за показатель реализации, т.е. ставится в знаменатель, а меньшие значения соотносятся с ним.

Далее представлен расчет показателей:

$$I_{\phi \text{инр}}^{ucn.i} = \frac{\Phi_{\text{p}i}}{\Phi_{\text{max}}},\tag{4.18}$$

где  $I_{\text{финр}}^{ucn.i}$  – интегральный финансовый показатель данного исследования;

 $\Phi_{\mathrm{p}i}$  — стоимость i-го варианта выполнения;

 $\Phi_{max}$  — максимальная стоимость выполнения.

 $\Phi_{\text{текущ.проект}} = 255320,8 \text{ руб.}; \Phi_{\text{исп.1}} = 259388,7 \text{ руб.}; \Phi_{\text{исп.2}} = 275988,7 \text{ руб.}(\text{max}).$ 

$$I_{\phi \text{инр}}^{\text{тек.пр.}} = \frac{\Phi_{\text{тек.пр.}}}{\Phi_{max}} = \frac{255320,8}{275988,7} = 0,93$$

$$I_{\phi \text{инр}}^{\text{исп.1}} = \frac{\Phi_{\text{исп.1}}}{\Phi_{max}} = \frac{259388,7}{275988,7} = 0,94$$

$$I_{\phi \text{инр}}^{\text{исп.2}} = \frac{\Phi_{\text{исп.2}}}{\Phi_{max}} = \frac{275988,7}{275988,7} = 1$$

Можно сделать вывод исходя из расчетов: наименьший интегральный финансовый показатель у текущего проекта, следовательно этот проект считается самым эффективным, с точки зрения фин. эффективности.

В таблице 4.18 приведен расчет интегрального показателя русурсоэффективности, он рассчитывается путем сравнения характеристик, с учетом весового коэффициента каждого из параметров.

Таблица 4.18 – Сравнительная оценка характеристик вариантов НИР

<b>Объект исследования Критерии</b>	Весовой коэффициент параметра	Текущий проект	Исп.2	Исп.3
1. Безопасность при работе с раствором	0,2	5	4	4
2. Коррозиионностойкость	0.3	5	3	3
3. Механические свойства	0,35	5	4	4
4. Материалоёмкость	0,15	5	4	5
ИТОГО	1	5	3,7	3,85

Интегральный показатель рассчитывается следующим образом:

$$I_{p1} = 0.2 \cdot 5 + 0.3 \cdot 5 + 0.35 \cdot 5 + 0.15 \cdot 5 = 5;$$
  
 $I_{p2} = 0.2 \cdot 4 + 0.3 \cdot 3 + 0.35 \cdot 4 + 0.15 \cdot 4 = 3.7;$   
 $I_{p3} = 0.2 \cdot 4 + 0.3 \cdot 3 + 0.35 \cdot 4 + 0.15 \cdot 5 = 3.85;$ 

Далее рассчитывается интегральный показатель эффективности по формуле:

$$I_{ucn.i} = \frac{I_{p-ucn.i}}{I_{\phi u \mu p}^{ucn.i}}.$$

$$(4.19)$$

$$I_{\text{исп.1}} = \frac{5}{0,93} = 5,38;$$
 $I_{\text{исп.2}} = \frac{3,7}{0,94} = 3,94;$ 

$$I_{\text{исп.3}} = \frac{3,85}{1} = 3,85;$$

В таблице 4.19 представлены все вычисления из данного раздела по эффективности каждого из исполнений, для того чтобы сравнить эффективности проекта.

Таблица 4.19 – Сравнительная эффективность разработки

№ п/п	Показатели	Текущий проект	Исп.2	Исп.3
1	Интегральный финансовый показатель разработки	0,93	0,94	1
2	Интегральный показатель ресурсоэффективности разработки	5	3,7	3,85
3	Интегральный показатель эффективности	5,38	3,94	3,85
4	Сравнительная эффективность вариантов исполнения	1	0,73	0,74

Можно сделать вывод, что по сравнению с аналогичными испытаниям, наиболее эффективным является наше исследование.

#### Выводы по разделу

В ходе анализа конкурентных решений был выбран НИР среди других схожих исследований, как самый оптимальный;

В процессе планирования ПИР для научного руководителя и студента был разработан график реализации, он определяет количество дней на каждом этапе выполнения НИР: всего на работу потребовалось 100 дней, в которые студент работал 75 дней, а научный руководитель 9 рабочих дней. Был проведен расчет затрат на реализацию проекта, который составил 255320,8 руб.;

Результат оценки эффективности НИР показывает следующие выводы:

- значение интегрального финансового показателя НИР составляет 0,93,
   следовательно НИР является финансово выгодной разработкой среди аналогов;
- рассчитаны интегральные показатели ресорсоэффективности;
- значения интегрального показателя эффективности НИР равны 5,38, 3,94,
   3,85. Значение 5,38 является наибольшим, что свидетельствует по самом эффективном варианте исследования.