

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2018 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ заочная**

**ФИЗИКА 3.1.**

Направление подготовки/ специальность	20.03.01 Техносферная безопасность	
Образовательная программа (направленность (профиль))	Защита в чрезвычайных ситуациях	
Специализация	Защита в чрезвычайных ситуациях	
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат	
Курс	2 семестр 4	
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	6	

Руководитель ООП		Солодский С.А.
Преподаватель		Теслева Е.П.

2020 г.

## 1. Роль дисциплины «Физика 3.1» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)	
				Код	Наименование
<b>Физика 3.1</b>	4	УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК(У)-1.В1	Владеет методами анализа, опытом исследования и решения поставленной задачи
				УК(У)-1.У1	Умеет анализировать и выделять базовые составляющие поставленной задачи
				УК(У)-1.31	Знает методы и принципы подхода к решению поставленной задачи
		ОПК(У)-1	Способностью учитывать современные тенденции развития техники и технологий в области обеспечения техносферной безопасности, измерительной и вычислительной техники, информационных технологий в своей профессиональной деятельности	ОПК(У)-1.В12	Владеет опытом планирования и проведения физических исследований в области оптики, квантовой механики и атомной физики, оценки точности и погрешности измерений, анализа полученных результатов
				ОПК(У)-1.У12	Умеет выбирать закономерность для решения задач оптики, квантовой механики и атомной физики, исходя из анализа условия, объяснять на уровне гипотез отклонения полученных экспериментальных данных от известных теоретических и экспериментальных зависимостей
				ОПК(У)-1.312	Знает фундаментальные законы оптики, квантовой механики и атомной физики

## 2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД1	Применять законы оптики, квантовой механики и атомной физики для объяснения физических явлений в природе и технике	УК(У)-1 ОПК(У)-1	Раздел 6. Оптика Раздел 7. Элементы квантовой физики Раздел 8. Атомная и ядерная физика	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Тестирование</li> <li>• Индивидуальное домашнее задание</li> <li>• Экзамен</li> </ul>
РД2	Решать качественные и количественные физические задачи из области оптики, квантовой	УК(У)-1 ОПК(У)-1	Раздел 6. Оптика Раздел 7. Элементы	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Тестирование</li> <li>• Индивидуальное</li> </ul>

	механики и атомной физики в важнейших практических приложениях при анализе и решении комплексных инженерных проблем в области своей профессиональной деятельности		квантовой физики Раздел 8. Атомная и ядерная физика	домашнее задание • Экзамен
РДЗ	Выполнять обработку и анализ данных, методами корректной оценки погрешностей, полученных при экспериментальных исследованиях.	УК(У)-1 ОПК(У)-1	Раздел 6. Оптика Раздел 7. Элементы квантовой физики Раздел 8. Атомная и ядерная физика	• Выполнение и защита лабораторной работы

### 3. Шкала оценивания

Порядок организации оценивания результатов обучения в университете регламентируется отдельным локальным нормативным актом – «Система оценивания результатов обучения в Томском политехническом университете (Система оценивания)» (в действующей редакции). Используется балльно-рейтинговая система оценивания результатов обучения. Итоговая оценка (традиционная и литерная) по видам учебной деятельности (изучение дисциплин, УИРС, НИРС, курсовое проектирование, практики) определяется суммой баллов по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации (итоговая рейтинговая оценка - максимум 100 баллов).

Распределение основных и дополнительных баллов за оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации устанавливается календарным рейтинг-планом дисциплины.

#### Рекомендуемая шкала для отдельных оценочных мероприятий входного и текущего контроля

% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

#### Шкала для оценочных мероприятий экзамена

% выполнения	Экзамен,	Соответствие	Определение оценки
--------------	----------	--------------	--------------------

заданий экзамена	балл	традиционной оценке	
90%÷100%	18 ÷ 20	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	14 ÷ 17	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	11 ÷ 13	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	0 ÷ 10	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

#### 4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
1.	Тестирование	<p>Вопросы:</p> <p>1. Радужная окраска тонких пленок нефтепродуктов в лужах вызвана явлением ...</p> <p>2. Каково назначение бипризмы Френеля и зеркал Френеля?</p> <p>Выберите один ответ:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a. Создать когерентные пучки света</li> <li>b. Разложить белый свет в спектр</li> <li>c. Создать параллельный пучок световых лучей</li> <li>d. Рассеять свет</li> </ul> <p>3. Какие из перечисленных ниже явлений могут быть использованы для получения поляризованного света</p> <p>Выберите один или несколько ответов:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a. Отражение света</li> <li>b. Прохождение света через оптически активные вещества</li> <li>c. Прохождение света через изотропные среды</li> <li>d. Прохождение света через анизотропные среды</li> <li>e. Двойное лучепреломление в кристалле исландского шпата</li> </ul> <p>4. Какое из перечисленных ниже утверждений соответствует постулатам Бора?</p> <p>1) электроны в атоме двигаются по круговым орбитам и при этом излучают электромагнитные волны;</p> <p>2) атом может находиться только в стационарном состоянии, в стационарных состояниях атом не излучает;</p> <p>3) при переходе из одного стационарного состояния в другое атом излучает или поглощает энергию.</p> <p>а. только 1;                    б. только 2;                    с. только 3;                    д. 2 и 3.</p> <p>5. Какие одинаково направленные колебания с указанными периодами и разностями начальных</p>

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<p>фаз являются когерентными?      Выберите один ответ:</p> <p>a. <math>T_1=2</math> с <math>T_2=2</math> с <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math>      b. <math>T_1=2</math> с <math>T_2=2</math> с <math>\phi_1 - \phi_2 \neq \text{const}</math>      c. <math>T_1=2</math> с <math>T_2=4</math> с <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math>      d. <math>T_1=3</math> с <math>T_2=5</math> с <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math></p>
2.	Индивидуальное домашнее задание	<p>Примерный вариант ИДЗ:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Методы наблюдения интерференции света.</li> <li>2. Законы внешнего фотоэффекта. Уравнение Эйнштейна для внешнего фотоэффекта.</li> <li>3. Контакт электронного и дырочного полупроводников (p-n-переход).</li> <li>4. Луч света падает под углом <math>60^\circ</math> на стеклянную пластинку толщиной 30 мм. Определить боковое смещение луча после выхода из пластиинки. Показатель преломления стекла 1,5.</li> <li>5. На плоскую отражательную решетку нормально падает свет длиной волны <math>\lambda = 589</math> нм. Определить число штрихов решетки на 1 мм, если спектр второго порядка наблюдается под углом дифракции <math>\phi = 45^\circ</math> к нормали.</li> <li>6. Поверхность Солнца близка по своим свойствам к абсолютно черному телу. Максимум испускательной способности приходится на длину волны <math>\lambda_m = 0,50</math> мкм (к сведению, в излучении Солнца, прошедшем через атмосферу и достигшем поверхности Земли, максимум приходится <math>\lambda_m = 0,55</math> мкм). Определить температуру солнечной поверхности и энергию <math>W</math>, излучаемую Солнцем за <math>\tau = 1</math> с в виде электромагнитных волн. Радиус Солнца <math>6,95 \cdot 10^8</math> м.</li> <li>7. Найдите длину волны де Броиля для протона, прошедшего ускоряющую разность потенциалов: 1) 1 кВ, 2) 1 МВ.</li> <li>8. В результате нагревания абсолютно черного тела длина волны, на которую приходится максимум спектральной плотности энергетической светимости, сместились с <math>\lambda_1 = 3,6</math> мкм до <math>\lambda_2 = 0,9</math> мкм. Определить, во сколько раз увеличилась: 1) энергетическая светимость тела; 2) максимальная спектральная плотность энергетической светимости тела.</li> <li>9. Начальная активность 1 г изотопа радия <math>^{226}_{88}\text{Ra}</math> равна 1 Ки. Определить период полураспада этого изотопа.</li> <li>10. Найти дефект массы, энергию связи и удельную энергию связи ядра атома кислорода <math>^{17}_8\text{O}</math>.</li> </ol>

	<b>Оценочные мероприятия</b>	<b>Примеры типовых контрольных заданий</b>
3.	Защита лабораторной работы	<p>Примерные вопросы для защиты лабораторной работы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. В каком агрегатном состоянии должно быть вещество, чтобы его спектр испускания был сплошным? полосатым? линейчатым?</li> <li>2. Строение атома водорода. Объяснить испускание света атомом с точки зрения его строения.</li> <li>3. Сформулировать постулаты Бора.</li> <li>4. Записать формулу энергии кванта через длину волны и через частоту.</li> <li>5. Записать сериальную формулу и пояснить ее.</li> <li>6. Практическое применение спектров испускания веществ</li> </ol>
4.	Экзамен	<p>Вопросы к экзамену:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Оптика. Законы геометрической оптики.</li> <li>2. Абсолютный и относительный показатели преломления. Зеркала и линзы.</li> <li>3. Интерференция световых волн.</li> <li>4. Интерференция в тонких пленках (полосы равного наклона, полосы равной толщины).</li> <li>5. Кольца Ньютона.</li> <li>6. Дифракция. Метод зон Френеля.</li> <li>7. Дифракция в сходящихся лучах. (Дифракция от круглого отверстия, от диска)</li> <li>8. Дифракция Фраунгофера на одной щели</li> <li>9. Дифракция на дифракционной решетке. Формула Вульфа-Бреггов.</li> <li>10. Дисперсия света. Поглощение. Виды спектров поглощения.</li> <li>11. Поляризация света. Способы получения поляризованного света. Закон Малюса</li> <li>12. Двойное лучепреломление. Искусственная оптическая анизотропия.</li> <li>13. Оптически активные вещества. Вращение плоскости поляризации</li> <li>14. Тепловое излучение. Характеристики теплового излучения. Излучательность (энергетическая светимость), испускательная способность (спектральная плотность энергетической светимости)</li> <li>15. Абсолютно черное тело. Закон Кирхгофа</li> <li>16. Закон Стефана- Больцмана и смещения Вина.</li> <li>17. Фотоэлектрический эффект. Законы фотоэффекта. Уравнение Эйнштейна для фотоэффекта.</li> <li>18. Эффект Комptonа.</li> <li>19. Модели атома Томсона и Резерфорда.</li> <li>20. Линейчатый спектр атома водорода (серии линий).</li> <li>21. Постулаты Бора. Модель атома водорода по Бору.</li> </ol>

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<p>22. Корпускулярно-волновой дуализм свойств вещества. Волны де Бройля.      Экспериментальные подтверждения гипотезы де Бройля.</p> <p>23. Атомные ядра и их описание.</p> <p>24. Дефект массы. Энергия связи ядра.</p> <p>25. Свойства ядерные силы. Модели атомного ядра.</p> <p>26. Радиоактивное излучение и его виды.</p> <p>27. Закон радиоактивного распада. Правила смещения.</p> <p>28. <math>\alpha</math>-, <math>\beta</math>- и <math>\gamma</math>- излучение</p> <p>29. Методы наблюдения и регистрации радиоактивных частиц.</p> <p>30. Ядерные реакции и их основные типы.</p> <p>31. Реакции деления ядра. Цепные реакции деления.</p> <p>32. Ядерные реакторы. Реакции синтеза атомных ядер</p>

## 5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тестирование	Проводится аудиторно, в виде письменной работы в начале лекции для контроля и проверки знаний по ранее изученному материалу, регламентируется время на выполнение. Тест содержит 5 вопросов. Критерии оценивания тестирования: тест считается успешно выполненным при ответе на 3 вопроса.
2.	Индивидуальное домашнее задание	ИДЗ содержит 3 теоретических вопроса и 7 расчетных задач. Общие требования к выполнению и оформлению ИДЗ приведены в соответствующих в методических указаниях. Подготовленное задание представляется преподавателю на проверку в установленные календарным рейтинг-планом сроки. Преподаватель оценивает выполнение ИДЗ по 40-балльной системе. ИДЗ считается выполненным, при получении 22 баллов. Если в результате проверки студент получает меньшее количество баллов, то задание возвращается студенту для доработки.
3.	Защита лабораторной работы	После оформления и выполнения лабораторной работы необходимо подготовиться к защите выполненной лабораторной работы, по приведенным в методических указаниях контрольным вопросам. Оценка лабораторной работы - 10 баллов (выполнение - 5 баллов, защита - 5 баллов). В случае неполного, несвоевременного и/или неверного выполнения работа возвращается студенту на доработку, при этом оценка снижается на 30 %.
4.	Экзамен	Для допуска к экзамену студенту необходимо набрать 35 баллов и более по всем видам запланированных оценочных мероприятий. Экзамен проводится в аудитории в устной форме. Экзаменационный билет содержит 2 теоретических вопроса и 2 задачи.

