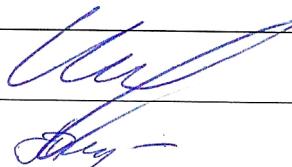


**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2020 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ заочная**

**Физика 3.1.**

Направление подготовки/ специальность	15.03.01 Машиностроение	
Образовательная программа (направленность (профиль))	Оборудование и технология сварочного производства	
Специализация	Оборудование и технология сварочного производства	
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат	
Курс	2 семестр 4	
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	6	

Руководитель ООП		Ильяшенко Д.П.
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	Умением использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования.	ОПК(У)-1.В6	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.У6	Умеет выбирать закономерность для решения задач оптики, квантовой механики и атомной физики исходя из анализа условия, объяснить на уровне гипотез отклонения полученных экспериментальных данных от известных теоретических и экспериментальных зависимостей
				ОПК(У)-1.36	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	УК(У)-1 ОПК(У)-1	Раздел 6. Оптика Раздел 7. Элементы квантовой физики	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Тестирование</li> <li>• Индивидуальное домашнее</li> </ul>

	технике		Раздел 8. Атомная и ядерная физика	задание • Экзамен
РД2	Решать качественные и количественные физические задачи из области оптики, квантовой механики и атомной физики в важнейших практических приложениях при анализе и решении комплексных инженерных проблем в области своей профессиональной деятельности	УК(У)-1 ОПК(У)-1	Раздел 6. Оптика Раздел 7. Элементы квантовой физики Раздел 8. Атомная и ядерная физика	• Тестирование • Индивидуальное домашнее задание • Экзамен
РД3	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 заданий экзамена	Экзамен, балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
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;      2) атом может находиться только в стационарном состоянии, в стационарных состояниях атом не излучает;      3) при переходе из одного стационарного состояния в другое атом излучает или поглощает энергию.</p> <p>a. только 1;      b. только 2;      c. только 3;      d. 2 и 3.</p> <p>5. Какие одинаково направленные колебания с указанными периодами и разностями начальных фаз являются когерентными?</p> <p>Выберите один ответ:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>a. <math>T_1=2 \text{ с}</math> <math>T_2=2 \text{ с}</math> <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math></li> <li>b. <math>T_1=2 \text{ с}</math> <math>T_2=2 \text{ с}</math> <math>\phi_1 - \phi_2 \neq \text{const}</math></li> <li>c. <math>T_1=2 \text{ с}</math> <math>T_2=4 \text{ с}</math> <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math></li> <li>d. <math>T_1=3 \text{ с}</math> <math>T_2=5 \text{ с}</math> <math>\phi_1 - \phi_2 = \text{const}</math></li> </ul>

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
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, сместилась 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>^{8}\text{O}</math>.</li> </ol>
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> </ol>

	<b>Оценочные мероприятия</b>	<b>Примеры типовых контрольных заданий</b>
		<p>4. Интерференция в тонких пленках (полосы равного наклона, полосы равной толщины).</p> <p>5. Кольца Ньютона.</p> <p>6. Дифракция. Метод зон Френеля.</p> <p>7. Дифракция в сходящихся лучах. (Дифракция от круглого отверстия, от диска)</p> <p>8. Дифракция Фраунгофера на одной щели</p> <p>9. Дифракция на дифракционной решетке. Формула Вульфа-Брэггов.</p> <p>10. Дисперсия света. Поглощение. Виды спектров поглощения.</p> <p>11. Поляризация света. Способы получения поляризованного света. Закон Малюса</p> <p>12. Двойное лучепреломление. Искусственная оптическая анизотропия.</p> <p>13. Оптически активные вещества. Вращение плоскости поляризации</p> <p>14. Тепловое излучение. Характеристики теплового излучения. Излучательность (энергетическая светимость), испускательная способность (спектральная плотность энергетической светимости)</p> <p>15. Абсолютно черное тело. Закон Кирхгофа</p> <p>16. Закон Стефана- Больцмана и смещения Вина.</p> <p>17. Фотоэлектрический эффект. Законы фотоэффекта. Уравнение Эйнштейна для фотоэффекта.</p> <p>18. Эффект Комptonа.</p> <p>19. Модели атома Томсона и Резерфорда.</p> <p>20. Линейчатый спектр атома водорода (серии линий).</p> <p>21. Постулаты Бора. Модель атома водорода по Бору.</p> <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

	<b>Оценочные мероприятия</b>	<b>Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания</b>
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 вопросы.
2.	Индивидуальное домашнее задание	Изд 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-

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания														
		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 работы возвращается студенту на доработку, при этом оценка снижается на 30 %.														
4.	Экзамен	<p>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.</p> <p><b>Критерии оценивания экзамена:</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>баллы</th> <th>3 балла</th> <th>1 балл</th> <th>7 баллов</th> <th>5 баллов</th> <th>0 баллов</th> <th>Итого</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>критерий</td> <td>Правильный ответ на вопрос в билете</td> <td>Частично правильный ответ на вопрос в билете</td> <td>Правильно оформленная и решенная задача</td> <td>Неправильно оформленная задача или отсутствие пояснений в решении</td> <td>Не правильный ответ вопрос в билете, нерешенная задача</td> <td>20 баллов</td> </tr> </tbody> </table> <p>Максимальный балл за экзамен 20 баллов.</p> <p>Итоговая оценка за семестр рассчитывается на основе полученной суммы баллов в результате текущего контроля, и баллов, набранных при заключительном контроле знаний на экзамене.</p>	баллы	3 балла	1 балл	7 баллов	5 баллов	0 баллов	Итого	критерий	Правильный ответ на вопрос в билете	Частично правильный ответ на вопрос в билете	Правильно оформленная и решенная задача	Неправильно оформленная задача или отсутствие пояснений в решении	Не правильный ответ вопрос в билете, нерешенная задача	20 баллов
баллы	3 балла	1 балл	7 баллов	5 баллов	0 баллов	Итого										
критерий	Правильный ответ на вопрос в билете	Частично правильный ответ на вопрос в билете	Правильно оформленная и решенная задача	Неправильно оформленная задача или отсутствие пояснений в решении	Не правильный ответ вопрос в билете, нерешенная задача	20 баллов										