**спецификация ТЕСТА**

**по дисциплине**

**«Молекулярная физика»**

**комплексного тестирования в магистратуру**

(вступает в силу с 2022 года)

**1. Цель составления:** Определение способности продолжать обучение в организациях реализующих программы послевузовского образования Республики Казахстан.

**2. Задачи:** Определение уровня знаний поступающего по следующим группам образовательных программ:

**М101 – Материаловедение и технология новых материалов**

Шифр наименование группы образовательных программ

**3. Содержание теста:** Учебные материалы по тесту «Молекулярная физика» основанные на типовых планах, представлены в следующей таблице. Задания представлены на русском языке.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Содержание темы** | **Уровень трудности** | **Количество заданий** |
| 1 | Давление и температура. Основное уравнение МКТ. Процессы в идеальных газах. | 1 – A2 – B1 – C | 4 |
| 2 | Статистический метод. Распределение Максвелла. Барометрическая формула. | 1 – A2 – B1 – C | 4 |
| 3 | Первое начало термодинамики. Теплоёмкость. | 1 – A1 – B1 – C | 3 |
| 4 | Второе начало термодинамики. Циклические процессы. Энтропия. Неравенство Клаузиуса. Изменение энтропии в необратимых процессах. | 1 – A1 – B1 – C | 3 |
| 5 | Газы с межмолекулярным взаимодействием. Жидкости. Твердые тела. Фазовые переходы. | 1 – A1 – B1 – C | 3 |
| 6 | Силы и потенциалы межмолекулярного взаимодействия. Процессы переноса. | 1 – A1 – B1 – C | 3 |
| **Количество заданий одного варианта теста** | **20** |

**4. Описание содержания заданий:** Содержание тестовых заданий включает знание основных понятий и физических величин из курса молекулярной физики, а так же знание основных законов и принципов молекулярной физики, их логическое содержание и математическое выражение.

**5.Среднее время выполнение задания:**

Продолжительность выполнения одного задания – 2,5 минуты.

Общее время теста составляет 50 минут

**6. Количество заданий в одной версии теста:**

В одном варианте теста - 20 заданий.

Распределение тестовых заданий по уровню сложности:

- легкий (A) - 6 заданий (30%);

- средний (B) - 8 заданий (40%);

- сложный (C) - 6 заданий (30%).

**7. Форма задания:**

Тестовые задания представлены в закрытой форме, с выбором одного или нескольких правильных ответов.

**8. Оценка выполнения задания:**

Выбор всех правильных ответов оценивается в 2 (два) балла, за одну допущенную ошибку присуждается 1 (один) балл, за допущенные 2 (два) и более ошибки – 0 (ноль) баллов.

**9. Список рекомендуемой литературы:**

1. Савельев И.В. Курс общей физики: В 5 кн.: кн. 1: учебное пособие для втузов. – М.: ООО «Издательство Астрель», 2004. – 336 с
2. Сивухин Д.В. Общий курс физики. Термодинамика и молекулярная физика. – Изд. второе, испр. – М.: Наука, 2002. – 552 с.
3. Матвеев А.Н. Молекулярная физика: Учеб. пособие для студентов вузов.- 3-е изд., – М.: ОНИКС, 2006. – 358 с.
4. Кикоин А.К., Кикоин И.К. Молекулярная физика. – Изд. «Лань». Сп-б.: 2008, 484 с.
5. Иродов И.Е. Задачи по общей физике: Учеб. пособие. – Изд. 6-е, стер. –СПб.: Лань, 2004 – 416 с.
6. Волькенштейн В.С. Сборник задач по общему курсу физики. – Изд. 3-е испр. и доп. – СПб.: Кн.мир, 2005. – 326 с.
7. Поярков И.В., Корзун И.Н., Исатаев М.С., Федоренко О.В. Общий физический практикум. Молекулярная физика, Алматы: Қазақ университеті, 2012. – 133 с.