УТВЕРЖДЕНА

Директор Челябинского филиала

РАНХиГС Е.В. Алдошенко

Электронная подпись

**ФОНД** **ОЦЕНОЧНЫХ** **СРЕДСТВ**

УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

БД.03 «Химия»

Фонд оценочных средств по учебной дисциплине БД.03 Химия разработан на основе рабочей программы учебной дисциплины «Химия» для специальности 40.02.01 Право и организация социального обеспечения.

Организация - разработчик: РАНХиГС

**Рабочая программа дисциплины «Химия» рассмотрена и одобрена на заседании Ученого совета.**

**Протокол от «25» мая 2023 г. № 9**

**СОДЕРЖАНИЕ**

1. [Паспорт оценочных средств по РПД 4](file:///E:\ФОС%20ПСО%209\ФОС%20БД.01%20Русский%20язык.docx#_bookmark0)
   1. [Область применения оценочных средств промежуточной аттестации 4](file:///E:\ФОС%20ПСО%209\ФОС%20БД.01%20Русский%20язык.docx#_bookmark1)
   2. [Цели и задачи промежуточной аттестации 4](file:///E:\ФОС%20ПСО%209\ФОС%20БД.01%20Русский%20язык.docx#_bookmark2)
   3. [Формы проведения промежуточной аттестации 4](file:///E:\ФОС%20ПСО%209\ФОС%20БД.01%20Русский%20язык.docx#_bookmark3)
   4. [Задания для промежуточной аттестации 4](file:///E:\ФОС%20ПСО%209\ФОС%20БД.01%20Русский%20язык.docx#_bookmark4)

# ПАСПОРТ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО РПД

БД.03 «Химия»

*(индекс,* *наименование)*

## Область применения оценочных средств промежуточной аттестации

Фонды оценочных средств промежуточной аттестации являются частью рабочей программы дисциплины (модуля) программы подготовки специалистов среднего звена в соответствии с ФГОС СПО по специальности 40.02.01 Право и организация социального обеспечения

## Цели и задачи промежуточной аттестации

Целью промежуточной аттестации является установление соответствия уровня освоенности компетенций, обеспечивающих соответствующую квалификацию и уровень образования обучающихся, ФГОС СПО по специальности 40.02.01 Право и организация социального обеспечения. Промежуточная аттестация призвана способствовать систематизации и закреплению знаний и умений обучающегося по специальности при решении конкретных профессиональных задач, определить уровень подготовки выпускника к самостоятельной работе.

Промежуточная аттестация проводится в форме экзамена. Возможно применение балльно-рейтинговой системы оценивания (далее — БРС).

Знания и компетенции студента на экзамене оцениваются оценками: «*отлично*», «*хорошо*», «*удовлетворительно», «неудовлетворительно».*

Для обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья (далее соответственно — инвалиды, лица с ограниченными возможностями здоровья) промежуточная аттестация проводится с учетом особенностей их психофизического развития, их индивидуальных возможностей и состояния здоровья (далее - индивидуальные особенности).

Обучающиеся, имеющие академическую задолженность, вправе пройти промежуточную аттестацию по соответствующей дисциплине или практике не более двух раз.

## Формы проведения промежуточной аттестации

Форма проведения промежуточной аттестации – зачет с оценкой.

## Задания для промежуточной аттестации

## Для ответов на вопросы студентам необходима таблица Менделеева

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| №п  п | Вопрос | Ответ |
| 1 | В ряду химических элементов Li → Be → B → C металлические свойства: | 1. не изменяются 2. усиливаются 3. **ослабевают** 4. изменяются периодически |
| 2 | Из приведенных ниже металлов наиболее активным является: | 1. бериллий 2. магний 3. кальций 4. **барий** |
| 3 | Число электронов в атоме алюминия равно: | 1. 3 2. 2 3. **13** 4. 4 |
| 4 | Среди перечисленных элементов V группы типичным неметаллом является: | 1. **фосфор** 2. медь 3. железо 4. алюминий |
| 5 | К простым веществам относятся: | 1. серная кислота 2. спирт 3. оксид калия 4. **кислород** |
| 6 | Выберите ряд, где все вещества находиться в газообразном состоянии | 1. водород, вода, глюкоза 2. фтор, бром, натрий 3. **водород, азот, кислород** 4. железо, серебро, платина |
| 7 | Самопроизвольное разрушение металлов под воздействием окружающей среды называют | 1. нейтрализацией 2. **коррозией** 3. катализом 4. верного ответа нет |
| 8 | Реакции, в ходе которых из нескольких веществ образуется одно, называются | 1. каталические 2. замещения 3. **соединения** 4. экзотермические |