

Кодификатор элементов содержания и критерии оценивания для проведения промежуточной аттестации по химии в 8 классе

Перечень элементов содержания, проверяемых на промежуточной аттестации по химии, составлен на основе ФГОС основного общего образования по химии.

Экзаменационное задание состоит из 4 заданий:

1. Основные классы неорганических веществ.
2. Свойства неорганических соединений.
3. Уравнения химических реакций.
4. Расчетные задачи.

Перечень элементов содержания

Каждый из этих элементов кодификатора представляет собой укрупненную дидактическую единицу содержания обучения, которая может включать несколько тематических единиц.

1. Основные классы неорганических веществ.

- 1.1. Определение понятий оксиды, гидроксиды, кислоты, соли.
- 1.2. Классификация неорганических веществ по разным признакам.
- 1.3. Формулы неорганических веществ и их тривиальные названия.
- 1.4. Способы получения неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей)

2. Свойства неорганических соединений

- 2.1. Химические свойства оксидов (кислотных, основных, амфотерных)
- 2.2. Химические свойства гидроксидов (растворимых и нерастворимых)
- 2.3. Химические свойства кислот (сильных и слабых, концентрированных и разбавленных)
- 2.4. Химические свойства солей (растворимых и нерастворимых)

3. Уравнения химических реакций

- 3.1. Процесс диссоциации кислот, солей, оснований.
- 3.2. Реакции ионного обмена.
- 3.3. Типы химических реакций.
- 3.4. Признаки химической реакции и условия протекания химических реакций.

4. Решение задач.

- 4.1. Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции.
- 4.2. Вычисление массовой доли растворенного вещества, полученного при смешивании двух веществ.
- 4.3. Вычисление массовой доли растворенного вещества, полученного при разбавлении исходного раствора.
- 4.4. Вычисление массовой доли растворенного вещества, полученного при смешивании двух растворов одного вещества, с разной массовой долей растворенного вещества.

Критерии оценивания экзаменационной работы

Элемент работы	Критерии оценивания	Баллы
Основные классы неорганических веществ.		
Определение понятий оксиды, гидроксиды, кислоты, соли.	Определение понятий	1
Классификация неорганических веществ по разным признакам.	Дана классификация неорганических веществ	1
Формулы неорганических веществ и их тривиальные названия.	Приведены примеры неорганических веществ, правильно составлены формулы веществ и даны их названия	1
Способы получения неорганических веществ (оксидов, гидроксидов, кислот, солей)	Составлены уравнения, отражающие способы получения неорганических соединений, и указаны условия протекания реакций.	1
		Всего 4 балла
Свойства неорганических соединений		
Химические свойства оксидов (кислотных, основных, амфотерных)	Составлены уравнения реакций, характерные для оксидов.	4
Химические свойства гидроксидов (растворимых и нерастворимых)	Составлены уравнения реакций, характерные для оксидов.	4
Химические свойства кислот (сильных и слабых, концентрированных и растворов)	Составлены уравнения реакций, характерные для оксидов.	4
Химические свойства солей (растворимых и нерастворимых)	Составлены уравнения реакций, характерные для оксидов.	4
		За данный вопрос 4 балла
Уравнения химических реакций		
Процесс диссоциации кислот, солей, оснований.	Правильно написаны уравнения диссоциации неорганических соединений	1
Реакции ионного обмена.	Написание уравнений реакции ионного обмена	1

Признаки химической реакции.	Определены признаки химической реакции	1
Условия протекания химических реакций.	Определены условия протекания химических реакций	1
		Всего: 4 балла
Решение задачи	Оформление, уравнение реакций, необходимые для расчета, математический расчет, ответ.	Всего: 4 балла

Балл за задание ставится только при правильном выполнении всего задания.

Отметка «5» ставится за 14-16 баллов

Отметка «4» ставится за 11-13 баллов

Отметка «3» ставится за 8-10 баллов

Отметка «2» ставится за 7 и менее баллов