



Профильный предмет  
10 класс  
**Задания по ХИМИИ 2025 ОЦЕНИВАНИЕ**  
Максимальное количество баллов: 20

Все представленные задания требуют развёрнутого ответа. В бланке ответов необходимо указать номер задания и записать полный ответ.

**Максимальное количество баллов – 20.**

**Критерии оценивания:**

	<b>Критерий</b>	<b>Количество баллов</b>
<b>Задание 1</b>	1. Правильно написана одна реакция с указанием условий проведения	0,5
	2. Правильно написаны две реакции с указанием условий их проведения	1
	3. Правильно написаны три реакции с указанием условий их проведения	1,5
	4. Правильно написаны четыре реакции с указанием условий их проведения	2
	5. Правильно написаны пять реакций с указанием условий их проведения	2,5
	6. Правильно написаны шесть реакций с указанием условий их проведения	3
	<b>Максимальное количество баллов</b>	<b>3</b>

	<b>Критерий</b>	<b>Количество баллов</b>
<b>Задание 2</b>	1. Правильно записаны уравнения реакций	2
	2. Проведен расчет массы магния в смеси	1
	3. Приведен расчет массовой доли (или массового процента) магния в смеси	1
	<b>Максимальное количество баллов</b>	<b>4</b>

	<b>Критерий</b>	<b>Количество баллов</b>
<b>Задание 3</b>	1. Правильно указаны растворы в трех пробирках	1
	2. Приведен обоснованный ответ для раствора в одной пробирке	1
	3. Приведены обоснованные ответы для растворов в двух пробирках	2
	4. Приведены обоснованные ответы для растворов в трех пробирках	3
	<b>Максимальное количество баллов</b>	<b>4</b>

<b>Задание 4</b>	<b>Критерий</b>	<b>Количество баллов</b>
	1. Правильно записаны продукты реакции	1
	2. Указаны окислитель и восстановитель реакции	1
	3. Правильно записан электронный или электронно-ионный баланс	2
<b>Максимальное количество баллов</b>		<b>4</b>

<b>Задание 5</b>	<b>Критерий</b>	<b>Количество баллов</b>
	1. Правильно записано уравнение реакции	1
	2. Правильно рассчитаны количества веществ (кислоты, основания, соли)	3
	3. Правильно определена массовая доля соли в полученном растворе	1
<b>Максимальное количество баллов</b>		<b>5</b>

### **Темы для подготовки**

1. Химические свойства металлов и неметаллов.
2. Гидролиз солей.
3. Реакции металлов с разбавленными и концентрированными кислотами.
4. Реакции соединений марганца и хрома в различных средах.
5. Растворы.

### **Литература для подготовки**

1. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 8 класс. М. «Просвещение»
2. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 9 класс. М. «Просвещение»
3. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Попков В.А. Начала химии. М.: «Экзамен» (до стр.500).