



ЛИЦЕЙ НИУ ВШЭ

Вторая часть комплексного теста
Задания по ХИМИИ 2019 ОЦЕНИВАНИЕ

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

Максимальное количество баллов – 20.

Критерии оценивания:

	Критерий	Количество баллов
Задание 1	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
	Максимальное количество баллов	4

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

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

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

	Критерий	Количество баллов
Задание 5	1. Правильно записано термохимическое уравнение реакции	1
	2. Правильно указано хотя бы одно условие для смещения равновесия в сторону продуктов реакции	1
	Максимальное количество баллов	2

Темы для подготовки

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

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).
Электронный ресурс: <https://nashol.com/2017092096558/nachala-himii-kuzmenko-n-e-eremin-v-v-popkov-v-a-2016.html>