

# Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТЗ Химия 2.6	
1.1	Окислительно-восстановительные реакции	1
1.2	Окислительно-восстановительные реакции	2
1.3	Окислительно-восстановительные реакции 2	2
1.4	Электрохимия. Гальванические элементы	2
1.5	Электрохимические процессы	1
1.6	Электрохимические процессы 2	1
1.7	Коррозия металлов. Расчетные задачи	1
1.8	Электролиз	2
1.9	Взаимодействие простых веществ с водой, кислотами, щелочами	2
	Итого	14



№	Ответ	Вопрос
13	FeCl <sub>2</sub>	Формула вещества, образующегося, кроме водорода, при взаимодействии железа с соляной кислотой, имеет вид _____
14	1 3 4 6	<p>Потенциал <math>\varphi^0</math> воды как окислителя равен <math>-0,41</math> В. Из этого следует:</p> <p>1) вода окисляет металлы с меньшим потенциалом</p> <p>2) с водой могут взаимодействовать металлы от лития до водорода</p> <p>3) при взаимодействии металлов с водой выделяется водород</p> <p>4) большинство металлов при взаимодействии с водой превращаются в основания</p> <p>5) вода окисляет металлы с большим потенциалом</p> <p>6) с водой могут взаимодействовать металлы от лития до железа</p>