

# Спецификация

#	Название модуля	Заданий	Балл
1	РТЗ Химия 2.6		
1.1	Окислительно-восстановительные реакции	1	1,00
1.2	Окислительно-восстановительные реакции	2	1,00
1.3	Окислительно-восстановительные реакции 2	2	1,00
1.4	Электрохимия. Гальванические элементы	2	1,00
1.5	Электрохимические процессы	1	1,00
1.6	Электрохимические процессы 2	1	1,00
1.7	Коррозия металлов. Расчетные задачи	1	1,00
1.8	Электролиз	2	1,00
1.9	Взаимодействие простых веществ с водой, кислотами, щелочами	2	1,00
	Итого	14	14,00



№	Ответ	Вопрос						
12	<table border="1"> <tr> <td>А</td> <td>Б</td> <td>В</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>3</td> <td>2</td> </tr> </table>	А	Б	В	3	3	2	<p>Установите соответствие между формулой соли и веществом, образующимся на катоде при электролизе раствора соли</p> <p><b>Формула соли</b></p> <p>А) <math>CaCl_2</math>  Б) <math>NaNO_3</math>  В) <math>BiBr_3</math></p> <p><b>Вещество, образующееся на катоде</b></p> <p>1) <math>O_2</math>  2) <math>Me</math>  3) <math>H_2</math>  4) <math>F_2</math></p>
А	Б	В						
3	3	2						
13	<table border="1"> <tr> <td>FeCl2</td> </tr> </table>	FeCl2	<p>Формула вещества, образующегося, кроме водорода, при взаимодействии железа с соляной кислотой, имеет вид _____</p>					
FeCl2								
14	<table border="1"> <tr> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>4</td> <td></td> </tr> </table>	1	2	3	4		<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  2) с водой могут взаимодействовать металлы от лития до железа  3) большинство металлов при взаимодействии с водой превращаются в основания  4) при взаимодействии металлов с водой выделяется водород  5) вода окисляет металлы с большим потенциалом  6) с водой могут взаимодействовать металлы от лития до водорода</p>	
1	2	3	4					