

Спецификация

#	Название модуля	Заданий	Балл
1	Экзамен Химия 2.6		
1.1	Окислительно-восстановительные реакции	1	1,00
1.2	Окислительно-восстановительные реакции 2	1	1,00
1.3	Окислительно-восстановительные реакции	1	1,00
1.4	Взаимодействие простых веществ с водой, кислотами, щелочами	1	1,00
1.5	Электрохимические процессы	1	1,00
1.6	Электрохимические процессы 2	1	1,00
1.7	Электрохимия. Гальванические элементы	1	1,00
1.8	Электролиз	1	1,00
1.9	Коррозия металлов. Расчетные задачи	1	1,00
1.10	Галогены, простые вещества	1	1,00
1.11	Галогеноводороды	1	1,00
1.12	Кислород	1	1,00
1.13	Сера	1	1,00
1.14	Оксиды халькогенов	1	1,00
1.15	Кислоты, соли	1	1,00
1.16	Количественный расчет	1	1,00
1.17	Германий, олово, свинец	1	1,00
1.18	Фосфор и его соединения	1	1,00
1.19	Органическая химия	1	1,00
1.20	Углерод и его соединения	1	1,00
	Итого	20	20,00

№	Ответ	Вопрос
14	1	Протекание реакции $SO_2 + SeO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + Se$ объясняется тем, что 1) SeO_2 более сильный окислитель 2) SeO_2 - ангидрид более сильной кислоты 3) SO_2 термодинамически более устойчив, чем SeO_2 4) SO_2 – ангидрид более сильной кислоты
15	5	К солям серной кислоты не относится 1) $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 2) $Pb(HSO_4)_2$ 3) $AlOHSO_4$ 4) $Fe_2(SO_4)_3$ 5) $(NH_4)_2S_2O_8$
16	168	Объём водорода, образующийся при взаимодействии 135 г алюминия с избытком соляной кислоты, равен _____ л. <i>Ответ запишите с точностью до целого числа</i>
17	Na ₂ GeS ₃	Формула продукта взаимодействия сульфида германия (IV) с сульфидом натрия имеет вид _____.
18	H ₃ PO ₃	Формула двухосновной кислородсодержащей кислоты фосфора имеет вид _____.
19	1 4 2	Для соединения 4-метилпентадиен-1,2 характерно 1) межклассовая изомерия 2) атом углерода в состоянии sp^2 – гибридизации 3) неразветвленная углеродная цепь 4) наличие третичного атома углерода
20	CO ₂	Формула пропущенного продукта взаимодействия $C + H_2SO_4(\text{конц.}) \rightarrow \dots + SO_2 + H_2O$ имеет вид _____.