

Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТ1 Химия 1.3	
1.1	Атомно-молекулярное учение и стехиометрия	2
1.2	Классификация, свойства и номенклатура неорганических соединений	1
1.3	Окислительно-восстановительные реакции	1
1.4	Окислительно-восстановительные реакции 2	1
1.5	Строение атома, периодический закон	1
1.6	Строение атома, периодический закон 2	1
1.7	Строение атома	1
1.8	Химическая связь и строение вещества	1
1.9	Химическая связь и строение вещества 2	1
1.10	Способы выражения концентрации растворов	1
1.11	Способы выражения концентрации растворов 2	1
1.12	Основы химической термодинамики	1
1.13	Основы химической термодинамики 2	1
	Итого	14

МОДУЛЬ: РТ1 ХИМИЯ 1.3

№	Ответ	Вопрос																		
1	9	<p>При сгорании металла массой 7,5 г образуется 14,6 г оксида металла. Молярная масса эквивалентов металла равна ____ г/моль. <i>Ответ запишите с точностью до целого</i></p>																		
2	<table border="1"> <thead> <tr> <th data-bbox="105 539 177 595">А</th> <th data-bbox="177 539 248 595">Б</th> <th data-bbox="248 539 331 595">В</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="105 595 177 651">2</td> <td data-bbox="177 595 248 651">5</td> <td data-bbox="248 595 331 651">5</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	2	5	5	<p>Установите соответствие между типом валентности и ее значением для атома азота в азотистой кислоте</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th data-bbox="424 506 628 528">Тип валентности</th> <th data-bbox="1018 506 1289 528">Значение валентности</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="424 562 596 584">А) Структурная</td> <td data-bbox="1018 562 1059 584">1) 5</td> </tr> <tr> <td data-bbox="424 595 679 618">Б) Стехиометрическая</td> <td data-bbox="1018 595 1059 618">2) 2</td> </tr> <tr> <td data-bbox="424 629 600 651">В) Электронная</td> <td data-bbox="1018 629 1059 651">3) 6</td> </tr> <tr> <td></td> <td data-bbox="1018 685 1059 707">4) 4</td> </tr> <tr> <td></td> <td data-bbox="1018 719 1059 741">5) 3</td> </tr> </tbody> </table>	Тип валентности	Значение валентности	А) Структурная	1) 5	Б) Стехиометрическая	2) 2	В) Электронная	3) 6		4) 4		5) 3
А	Б	В																		
2	5	5																		
Тип валентности	Значение валентности																			
А) Структурная	1) 5																			
Б) Стехиометрическая	2) 2																			
В) Электронная	3) 6																			
	4) 4																			
	5) 3																			
3	Cl ₂ O	<p>Формула ангидрида хлорноватистой кислоты (HClO) имеет вид _____.</p>																		
4	2	<p>Коэффициент перед формулой окислителя $FeSO_4 + HNO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + NO + H_2O$ равен _____.</p>																		
5	4	<p>Тип окислительно-восстановительной реакции $Na_2S + Na_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow S + Cr_2(SO_4)_3 + Na_2SO_4 + H_2O$</p> <p>1) диспропорционирование 2) внутримолекулярная 3) контрдиспропорционирование 4) межмолекулярная</p>																		
6	20	<p>Число нейтронов в атоме с атомным номером 19, атомной массой 39 равно _____.</p>																		
7	4	<p>Энергия ионизации в главных подгруппах периодической системы с увеличением атомного номера элемента</p> <p>1) не изменяется 2) изменяется случайным образом 3) увеличивается 4) уменьшается</p>																		
8	Ga	<p>Символ элемента, у которого квантовые числа для неспаренного электрона внешнего энергетического подуровня имеют следующие значения: $n = 4$; $l = 1$; $m_l = +1$; $m_s = +1/2$</p>																		
9	4	<p>Наибольшая энергия химической связи в молекуле 1) H₂O 2) CO₂ 3) HF 4) C₂H₂</p>																		
10	sp	<p>В молекуле BeF₂ _____-тип гибридизации орбиталей центрального атома.</p>																		
11	$4,3 \cdot 10^{-2}$	<p>Молярная доля H₂SO₄ в 20%—ом растворе равна _____.</p>																		
12	33,6	<p>К 300 г 25%—го раствора гидроксида натрия добавили 400 г 40%—го раствора той же щелочи. Массовая доля NaOH в полученном растворе _____. <i>Ответ дать с точностью до десятых</i></p>																		
13	2	<p>Процесс, протекающий с поглощением теплоты 1) экзотермический 2) эндотермический 3) изотермический</p>																		
14	-97,3	<p>При взаимодействии 21 г железа с серой выделилось 36,5 кДж. Стандартная теплота образования сульфида железа FeS равна _____. <i>Ответ дать с точностью до десятых</i></p>																		