

Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТ4 Химия 2.1	
1.1	Углерод и его соединения	1
1.2	Кремний и его соединения	1
1.3	Германий, олово, свинец	1
1.4	Бор и его соединения	1
1.5	Алюминий и его соединения	1
1.6	Галлий, индий, таллий	1
1.7	Щелочные металлы	1
1.8	Соединения щелочных металлов	1
1.9	s-металлы II группы	1
1.10	Соединения s-металлов II группы	1
1.11	Номенклатура соединений элементов 1-5 групп Периодической системы	1
1.12	Окислительно-восстановительные свойства соединений элементов 1-5 групп Периодической системы	1
1.13	Стехиометрические расчеты	1
1.14	Термодинамические расчеты	1
1.15	Продукты окислительно=восстановительного взаимодействия соединений d-металлов	1
1.16	Химические свойства d-металлов	1
1.17	Схемы превращений соединений d-металлов	1
1.18	Номенклатура соединений d-металлов	1
1.19	Окислительно-восстановительные реакции с участием соединений d-металлов	1
1.20	Комплексные соединения d-металлов	1
Итого		20

МОДУЛЬ: ДЕМО РТ4 ХИМИЯ 2.1

№	Ответ	Вопрос																		
1	CO2	Формула пропущенного продукта взаимодействия $C + H_2SO_4(\text{конц.}) \rightarrow \dots + SO_2 + H_2O$ имеет вид_____.																		
2	3	По распространенности в земной коре кремний занимает место 1) 4 2) 1 3) 2 4) 3																		
3	Na2GeS3	Формула продукта взаимодействия сульфида германия (IV) с сульфидом натрия имеет вид_____.																		
4	3	Ядра атомов бора легко поглощают нейтроны $^{10}_5B + ^1_0n \rightarrow ^4_2He +$, при этом образуется 1) $^{12}_6C$ 2) 6_3Li 3) 7_3Li 4) 9_4Be																		
5	2	В водном растворе можно получить 1) силикат алюминия 2) сульфат алюминия 3) карбонат алюминия 4) сульфид алюминия																		
6	2	Самым большим среди металлов интервалом существования в жидком состоянии обладает 1) Tl 2) Ga 3) In 4) Al																		
7	2	При взаимодействии с озоном калий образует 1) надпероксид 2) озонид 3) оксид 4) пероксид																		
8	2	При взаимодействии амальгаммы натрия с водой образуется 1) NaH 2) $NaOH$ 3) H_2 4) Na_2O																		
9	1	CaO_2 является 1) пероксидом 2) озонидом 3) надпероксидом 4) оксидом																		
10	4	При электролизе водного раствора хлорида кальция на катоде выделяется 1) O_2 2) Cl_2 3) Ca 4) H_2																		
11	<table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td>2</td><td>1</td><td>1</td><td>2</td></tr></table>	А	Б	В	Г	2	1	1	2	Установите соответствие <table><tr><th>ФОРМУЛА СОЛИ</th><th>ТИП СОЛИ</th></tr><tr><td>А) Na_2HPO_3</td><td>1) средняя</td></tr><tr><td>Б) NaH_2PO_2</td><td>2) кислая</td></tr><tr><td>В) NaH_2PO_3</td><td>3) основная</td></tr><tr><td>Г) NaH_2PO_4</td><td></td></tr></table>	ФОРМУЛА СОЛИ	ТИП СОЛИ	А) Na_2HPO_3	1) средняя	Б) NaH_2PO_2	2) кислая	В) NaH_2PO_3	3) основная	Г) NaH_2PO_4	
А	Б	В	Г																	
2	1	1	2																	
ФОРМУЛА СОЛИ	ТИП СОЛИ																			
А) Na_2HPO_3	1) средняя																			
Б) NaH_2PO_2	2) кислая																			
В) NaH_2PO_3	3) основная																			
Г) NaH_2PO_4																				
12	31	Расставьте коэффициенты с использованием метода полуреакций: $Sb + KClO_3 + \dots \rightarrow KSbO_3 + KCl + H_2O$ Сумма коэффициентов в уравнении реакции равна _____.																		
13	10	К 333 г 5%—ного раствора $CaCl_2$ добавили 265 г 4%—ного раствора Na_2CO_3 . Масса выпавшего осадка равна _____. Ответ запишите с точностью до целых																		

