

Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТ4 Химия 2.9	
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

№	Ответ	Вопрос																		
1	CO ₂	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	Na ₂ GeS ₃	Формула продукта взаимодействия сульфида германия (IV) с сульфидом натрия имеет вид_____.																		
4	3	Ядра атомов бора легко поглощают нейтроны $^{10}_5\text{B} + ^1_0\text{n} = ^4_2\text{He}^+ + \dots$, при этом образуется 1) $^{12}_6\text{C}$ 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 ₂ O																		
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 border="1"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>2</td> <td>1</td> <td>1</td> <td>2</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	Г	2	1	1	2	<p>Установите соответствие</p> <table border="0"> <thead> <tr> <th><u>ФОРМУЛА СОЛИ</u></th> <th><u>ТИП СОЛИ</u></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А) Na₂HPO₃</td> <td>1) средняя</td> </tr> <tr> <td>Б) NaH₂PO₂</td> <td>2) кислая</td> </tr> <tr> <td>В) NaH₂PO₃</td> <td>3) основная</td> </tr> <tr> <td>Г) NaH₂PO₄</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	<u>ФОРМУЛА СОЛИ</u>	<u>ТИП СОЛИ</u>	А) Na ₂ HPO ₃	1) средняя	Б) NaH ₂ PO ₂	2) кислая	В) NaH ₂ PO ₃	3) основная	Г) NaH ₂ PO ₄	
А	Б	В	Г																	
2	1	1	2																	
<u>ФОРМУЛА СОЛИ</u>	<u>ТИП СОЛИ</u>																			
А) Na ₂ HPO ₃	1) средняя																			
Б) NaH ₂ PO ₂	2) кислая																			
В) NaH ₂ PO ₃	3) основная																			
Г) NaH ₂ PO 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 ₂ CO ₃ . Масса выпавшего осадка равна _____. Ответ запишите с точностью до целых																		

