

# Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТ1 Химия 1.2	
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	2
1.9	Химическая связь и строение вещества 2	1
1.10	Основы химической термодинамики	2
1.11	Основы химической термодинамики 2	1
	Итого	14



№	Ответ	Вопрос								
14	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; display: inline-block;">-41</div>	<p>Энергия Гиббса реакции при температуре 500К</p> $2NO(g) + O_2(g) = 2NO_2(g)$ <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 30%;"><math>\Delta_f H^\circ</math>, кДж/моль</td> <td style="width: 15%; text-align: center;">91,3</td> <td style="width: 15%; text-align: center;">0</td> <td style="width: 15%; text-align: center;">34,2</td> </tr> <tr> <td><math>S^\circ</math>, Дж/(моль · К)</td> <td style="text-align: center;">210,6</td> <td style="text-align: center;">205,0</td> <td style="text-align: center;">240,0</td> </tr> </table> <p>равна _____ кДж.  <i>(Ответ дать с точностью до целых)</i></p>	$\Delta_f H^\circ$ , кДж/моль	91,3	0	34,2	$S^\circ$ , Дж/(моль · К)	210,6	205,0	240,0
$\Delta_f H^\circ$ , кДж/моль	91,3	0	34,2							
$S^\circ$ , Дж/(моль · К)	210,6	205,0	240,0							