

# Спецификация

#	Название модуля	Заданий
1	РТ1 Химия 1.4	
1.1	Атомно-молекулярное учение и стехиометрия	2
1.2	Классификация, свойства и номенклатура неорганических соединений	2
1.3	Основы химической термодинамики	2
1.4	Основы химической термодинамики 2	2
1.5	Основы химической кинетики	2
1.6	Химическое равновесие	2
1.7	Окислительно-восстановительные реакции	2
		Итого
		14



№	Ответ	Вопрос
12	4	<p>Выражение константы равновесия для обратимой реакции <math>H_2O(g) + C(\text{графит}) \rightleftharpoons CO(g) + H_2(g)</math> имеет вид</p> <p>1) <math>K = \frac{[CO]}{[H_2O]}</math>      2) <math>K = \frac{[H_2O]}{[CO]}</math>      3) <math>K = \frac{[CO] \cdot [H_2]}{[H_2O] \cdot [C]}</math>      4) <math>K = \frac{[CO] \cdot [H_2]}{[H_2O]}</math></p>
13	4	<p>Коэффициент перед формулой окислителя <math>PH_3 + HClO_3 \rightarrow H_3PO_4 + HCl</math> равен _____.</p>
14	9	<p>Сумма коэффициентов перед формулами продуктов реакции <math>H_2O_2 + KMnO_4 \rightarrow MnO_2 + KOH + O_2 + H_2O</math> равна _____.</p>