

ДЕМО РТ2 ХИМИЯ 1.2	
Задание №: 1	энергии Гиббса
Задание №: 2	687,3 кДж
Задание №: 3	-41 кДж
Задание №: 4	$K=[CO_2]$
Задание №: 5	0,01 моль/л
Задание №: 6	3
Задание №: 7	4
Задание №: 8	3
Задание №: 9	-13,5 °C
Задание №: 10	11
Задание №: 11	Приложение
Задание №: 12	NaOH
Задание №: 13	Cu I CuSO ₄ II AgNO ₃ I Ag
Задание №: 14	4,2
Задание №: 15	$Zn^{2+} + 2e = Zn$

Приложение:

Краткое ионно-молекулярное уравнение	Молекулярное уравнение
$H^+ + OH^- = H_2O$	$H_2SO_4 + 2NaOH = Na_2SO_4 + 2H_2O$
$NH_4^+ + OH^- = NH_3 + H_2O$	$(NH_4)_2CO_3 + 2NaOH = 2NH_3 + 2H_2O + Na_2CO_3$
$SO_3^{2-} + 2H^+ = SO_2 + H_2O$	$K_2SO_3 + 2HNO_3 = 2KNO_3 + SO_2 + H_2O$
$Ba^{2+} + SiO_3^{2-} = BaSiO_3$	$BaCl_2 + Na_2SiO_3 = BaSiO_3 + 2NaCl$