

ДЕМО РТ4 ХИМИЯ 2	
Задание №: 1	115
Задание №: 2	-13,5
Задание №: 3	11
Задание №: 4	Приложение 1
Задание №: 5	Приложение 2
Задание №: 6	$\text{AlCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$
Задание №: 7	гидролизуется по аниону
Задание №: 8	FeCl_3 ; ZnSO_4
Задание №: 9	1,8
Задание №: 10	10
Задание №: 11	$\text{Cu} \mid \text{CuSO}_4 \parallel \text{AgNO}_3 \mid \text{Ag}$
Задание №: 12	$\text{Cu} - 2\text{e} = \text{Cu}^{2+}$
Задание №: 13	Mg, K, Na
Задание №: 14	365,6
Задание №: 15	4,2

Приложение 1

Вещество	Свойство в водном растворе
HNO_2	слабый электролит
CH_3COOH	слабый электролит
KOH	сильный электролит
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	неэлектролит
NaCl	сильный электролит

Приложение 2

Реагенты	Продукт взаимодействия
$\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
$\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{NH}_4\text{CO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
$\text{SO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{K}_2\text{SO}_3 + 2\text{HNO}_3 = 2\text{KNO}_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$\text{Ba}^{2+} + \text{SiO}_3^{2-} = \text{BaSiO}_3$	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SiO}_3 = \text{BaSiO}_3 + 2\text{NaCl}$