

x-9-65

Задание 1. (8 баллов)

1	$Zn + H_2S \uparrow = ZnS \downarrow + H_2 \uparrow$	1
2	$N_2 + ZnS + 2HNO_3 = Zn(NO_3)_2 + H_2S \uparrow$	1
3	$H_2S \uparrow + Na_2SO_3 = Na_2S + SO_2 \uparrow + H_2O$	1
4	$2SO_2 \uparrow + O_2 \uparrow = 2SO_3$	1
5	$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$	1
6	$H_2SO_4 + Ba(OH)_2 = BaSO_4 \downarrow + H_2O$	1
7	$2H^+ + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + 2OH^- = BaSO_4 \downarrow + H_2O$	1
8		

Задание 2. (8 баллов)

Решение	Число баллов
A-Fe; B-Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ; B-FeCl <sub>3</sub> ; Г-Fe(OH) <sub>3</sub> ↓; Д-Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4
$2Fe + 3O_2 = Fe_2O_3$	0
$Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$	1
$FeCl_3 + 3NaOH = Fe(OH)_3 \downarrow + 3NaCl$	1
$2Fe(OH)_3 \xrightarrow{\Delta} Fe_2O_3 + 3H_2O$	1
Ед (концентрация Fe <sub>2</sub> )	
Решение / Перевод	

Задание 3. (5 баллов)

1	Изменится, т.к. соляная кислота будет	
2	воздействовать на металлический цинк и на мрамор	
3	по-разному	
4		

Задание 4. (5 баллов)


1	$MeO + H_2O = Me(OH)_2$ ; $m(p-pa) = 100 + 3,06 = 103,06 (г)$	
2	$m(Me(OH)_2 \text{ в раст.}) = 103,06 \cdot 0,032 = 3,42 (г)$ ; $m(H_2O) = 3,42 - 3,06 = 0,36 (г)$ ; $n(H_2O) = \frac{0,36}{18} = 0,02 (моль)$	
3	$m(MeO) = \frac{3,06}{0,02} = 153 (г)$ ; $M(Me) = 153 - 16 = 137 (г/моль)$	
4	$M(XBa) = 137 (г/моль)$ $BaO + H_2O = Ba(OH)_2$ <span style="color:red">исходящая формула: BaO</span>	
5	ответ: BaO	

55. *И.О. Мещерякова*  
*С.И. Сергеев*

Задание 5. (4 балла)

1	При взаимодействии щёлочи с <del>водой</del> кислотой	1 балл
2	выпадает осадок и выделяется вода. Фенилфталенин на $\text{NaCl}$ даёт бесцветный окрас, на соляную кислоту — бесцветный, а на <del>ш</del> гидроксид натрия малиновый.	0.5 балла
3		0.5 балла
		1 балл
		0.5 балла
4		0.5 балла

08

Рыбцова Т.Н.   
Ряжков И.Р. 