

Ф.И.О. _____
 Школа _____ Класс _____
 Учитель _____

Шифр _____

Шифр _____

X-9-53

Бланк ответов
 на задания школьного этапа олимпиады по химии
 2018 - 2019 учебный год
 9 класс
 (максимальное число баллов - 30)

Задание 1. (8 баллов)

1	$Zn + S = ZnS$	1
2	$ZnS + H_2SO_4 = H_2S + ZnSO_4$	1
3	$H_2S + K_2SO_3 = K_2S + SO_2 + H_2O$	1
4	$2SO_2 + O_2 = 2SO_3$	1
5	$SO_2 + H_2O = H_2SO_3$	1
6	$H_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 + 2HCl$	1
7	$2H^+ + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + 2Cl^- = BaSO_4 + 2H^+ + 2Cl^-$	1
8	$Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4$	1

Задание 2. (8 баллов)

Решение	Число баллов
A - Fe	1
Б - Fe ₂ O ₃	1
В - FeCl ₃	1
Г - Fe(OH) ₃	1
$4Fe + 3O_2 = 2Fe_2O_3$	1
$Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$	1
$FeCl_3 + 3NaOH = Fe(OH)_3 + 3NaCl$	1
$2Fe(OH)_3 \xrightarrow{\Delta} Fe_2O_3 + 3H_2O$	1

Задание 3. (5 баллов)

1	$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2 \uparrow$	0,5 0,5
2	$CaCO_3 + 2HCl = H_2O + CaCl_2 + CO_2 \uparrow$	0,5 0,5
3	$n(H_2) = n(CO_2) \Rightarrow m \text{ 1 продукта} = m \text{ 2 вещества}$	
4	равновесие не измещается	

Задание 4. (5 баллов)

1	$MeO + H_2O = Me(OH)_2$	
2	$0,0332 = \frac{m \text{ в-ва } C(Me(OH)_2)}{3,06 + 1000} = 1036$	
3	$m \text{ в-ва} = 3,72$	
4		
5		

25. *И.О. Ледерова / Серикова Т.Н.*

Задание 5. (4 балла)

1	берет порции I-IV смешивает попарно при смешивании между собой I и II смеси	1 балл
2	схем растворения метана на молекулярный молекулярный раствор смеси I и II порций и добавляет к каждой I-IV из основ- ных веществ. при добавлении HCl укс.	0.5 балла
3	изделие на осадочный, молекулярный р-р — смесь HCl и NaOH . Осадок I-IV — NaCl . Отстаивает и добавляет к HCl и NaOH I-IV и приливает к ним HCl . в процессе с NaOH выделяется водород	0.5 балла
4		1 балл 0.5 балла 0.5 балла

08

Рябцева Т.Н. 
Рябцева Т.Н. 