

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

*x-9-27*

Задание 1. (8 баллов)

1	$Zn + H_2S = ZnS + H_2 \uparrow$	1
2	$ZnS + 2HNO_3 = Zn(NO_3)_2 + H_2S \uparrow$	1
3	$H_2S + Na_2SO_3 = Na_2S + H_2O + SO_2 \uparrow$	1
4	$2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$	1
5	$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$	1
6	$BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2HCl$	1
7	$Ba^{2+} + 2Cl^- + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 + 2Cl^-$	1
8	$Ba^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4$	1

*Синтетическая  
лихорадка*

Задание 2. (8 баллов)

Решение	Число баллов
A - Fe	1
Б - Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1
В - FeCl <sub>3</sub>	1
Г - Fe(OH) <sub>3</sub>	1
$2Fe + 3O_2 = Fe_2O_3$	0
$Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$	1
$FeCl_3 + 3NaOH = Fe(OH)_3 \downarrow + 3NaCl$	1
$2Fe(OH)_3 - (t^\circ) \rightarrow Fe_2O_3 + 3H_2O$	1

*100% (Копия Р.В.)*

*Татар (Татарская ГР)*

*78*

Задание 3. (5 баллов)

1	$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$	0,50
2	$BaCO_3 + 2HCl = BaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$	
3	$m_{HCl} = \frac{100 \cdot 20}{100} = 20g$	0,50
4	до появления осадка	

*10 (Решение 5/6)  
11 (Даносин)*

Задание 4. (5 баллов)


1		
2		
3		
4		
5		

*X6. 100%*

Задание 5. (4 балла)

1	пошить в платье пробирки 4 мм вешество. Поочередно убавлять к каждой пробирке вешество 1, 2 и 3, 4	1 балл
2	Ремонтирование с иглой и ниткой нитки даст новый цвет. +	0.5 балла
3	Добавим в две оставшиеся пробирки нитки иголки и нитки и тем же в-во действовать то вешество и будет содовой килотой +	0.5 балла 1 балл 0.5 балла
4	Вешество которое не даст рыхлой нитки нитки	0.5 балла

~~1,55~~ 1,55

Рыбаков Т. Н.   
Рябенко Л. Р. - 