

Шифр _____

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

X - 9 - 57

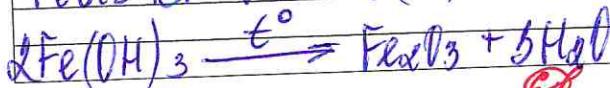
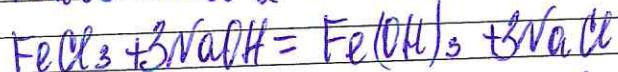
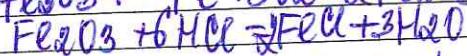
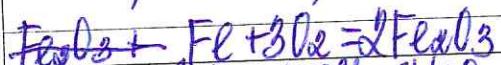
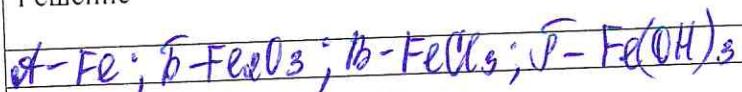
Задание 1. (8 баллов)

1	$Zn + H_2S = ZnS \downarrow + H_2 \uparrow$	1
2	$ZnS + 2HCl = ZnCl_2 + H_2S$	1
3	$ZnS + O_2 = ZnO + SO_2$	1
4	$ZnO + H_2 = Zn + H_2O$	1
5	$SO_2 + H_2O = H_2SO_4$	1
6	$H_2SO_4 + Ba(OH)_2 = BaSO_4 \downarrow + 2H_2O$	1
7	$2H^+ + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + 2OH^- = BaSO_4 \downarrow + 2H_2O$	1
8		

Способом
Лихенера

Задание 2. (8 баллов)

Решение



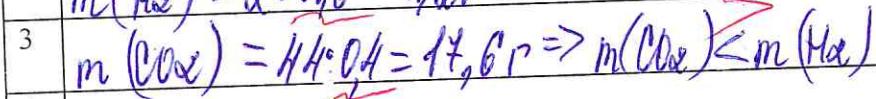
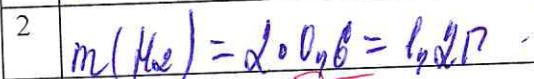
✓ (использовано Р.В.)
Баллы /Баллы максимума Р.В.

65

Задание 3. (5 баллов)



0,5

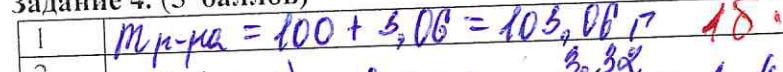


α -актюбская будет выше.

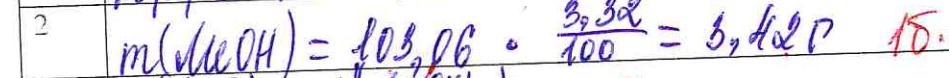
15

✓ (использовано Р.В. Серебренникова)

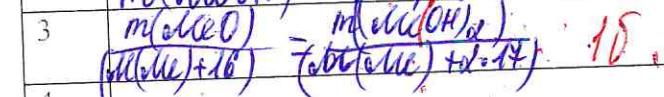
Задание 4. (5 баллов)



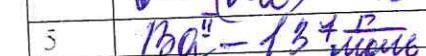
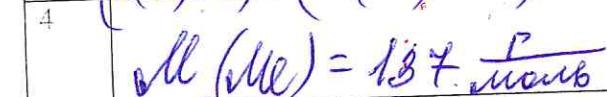
15



15



10



35. ✓ (Р.В. Серебренникова)

✓ (Серебренникова Р.В.)

Задание 5. (4 балла)

1	<i>На OH + фенолформальдегид-макромолекулой упаковка +</i>	1 балл
2	<i>Если к NaOH с фенолформальдегидной упаковкой HCl, то исчезнет макромолекула ??</i>	0.5 балла ✓
3		0.5 балла 1 балл 0.5 балла
4		0.5 балла

0,5 б

Рыбунова Т.Н. 
Дедикова И.Р. 