

Задача 2.

а) Азот - N (простое вещество)

б) Гелий - He (простое вещество)

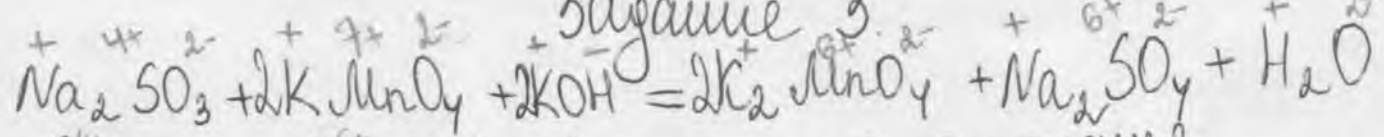
а) Водород - H (простое вещество)

б) Углекислый газ - CO₂ (кислотный оксид) 15

Озон - O₃ (оксид) -

б, г) Аммиак - NH₃ (вещество с характерным запахом и летучее водородное соединение) 35

Задача 3.



$S^{4+} - 2e^- = S^{6+}$
 восстановитель

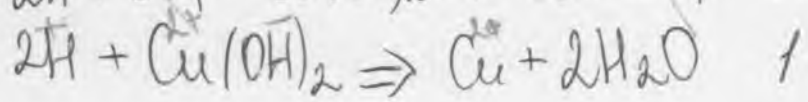
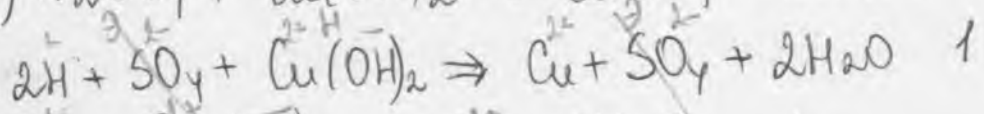
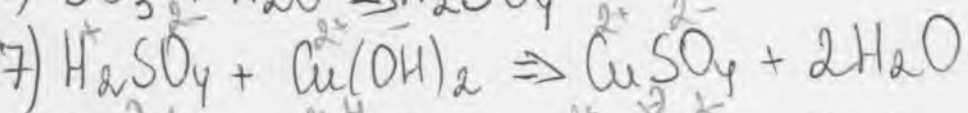
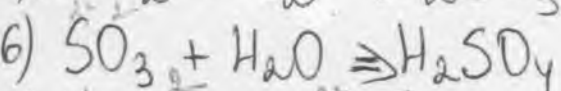
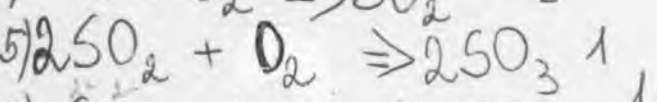
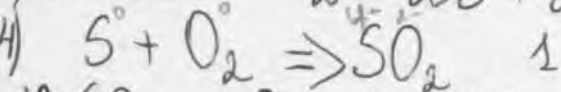
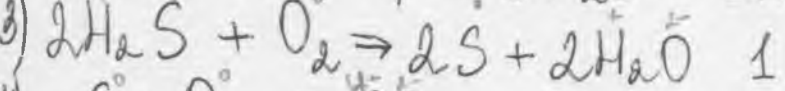
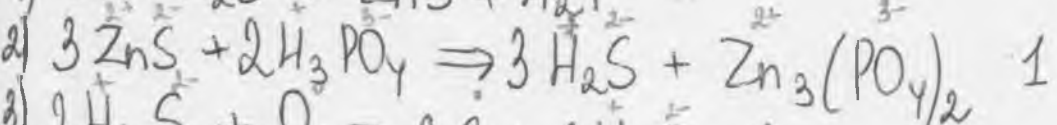
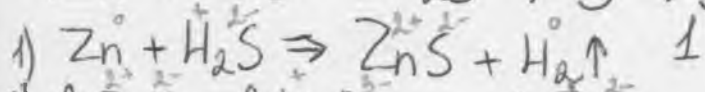
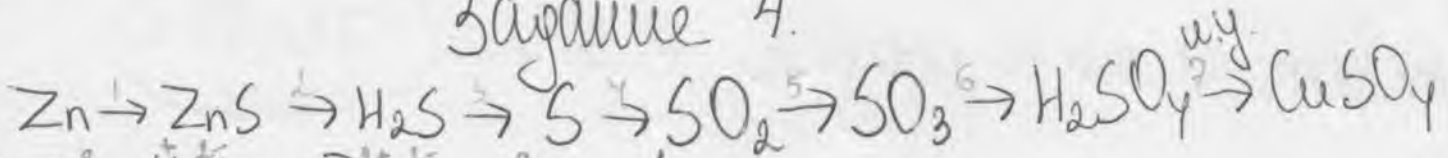
$Mn^{7+} + 1e^- = Mn^{6+}$
 окислитель

2 | 1 реакция окисления

1 | 2 реакция восстановления.

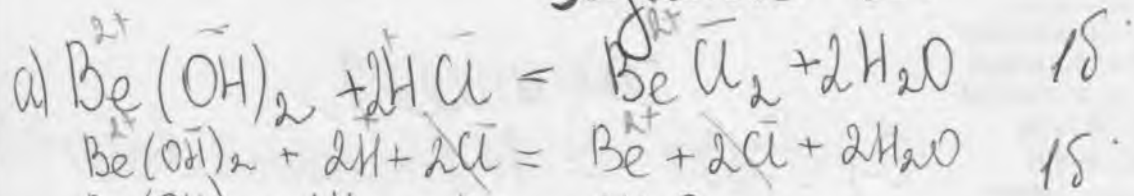
55.

Задача 4.

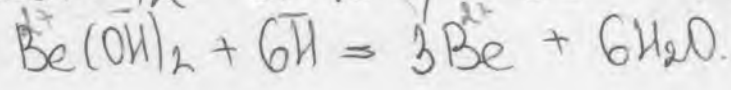
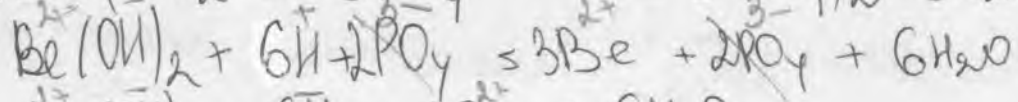
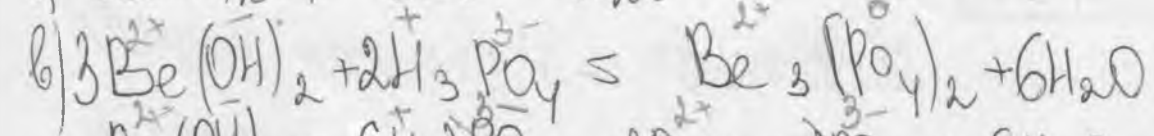
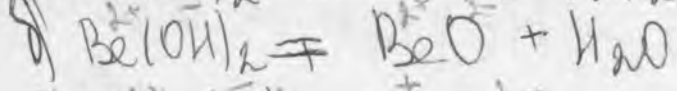
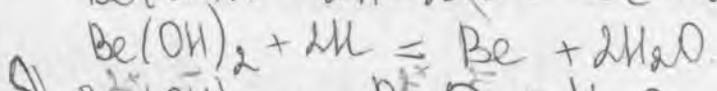


95.
 Если неверно:
 1. Илья И.И.
 2. Меренкова В.
 3. (есть)

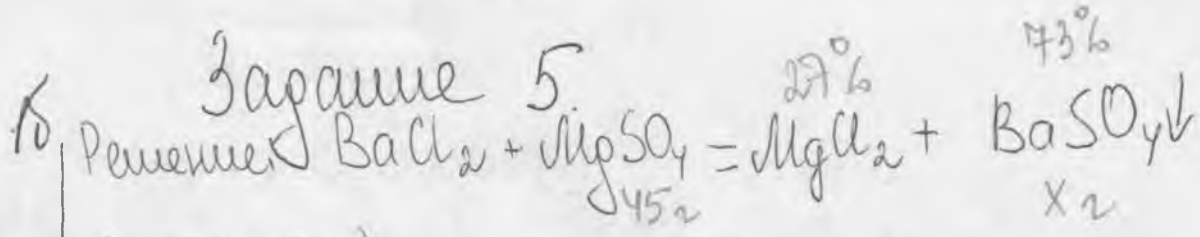
Задача 1.



25



Задача 5



Дано:
 $m(\text{MgSO}_4) = 45\text{г}$
 $w(\text{прим. вез.}) = 27\%$
 Найти: $m(\text{BaSO}_4) = ?$

1) $w(\text{BaSO}_4) = 100\% - 27\% = 73\% = 0,73$

2) $M(\text{BaSO}_4) = 137 + 32 + 64 = 233 \text{ г/моль}$

3) $m = w \cdot M = 233 \cdot 0,73 = 170,09\text{г}$

Ответ: масса осадка $\text{BaSO}_4 = 170,09\text{г}$