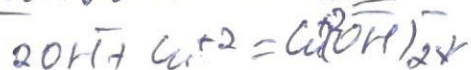
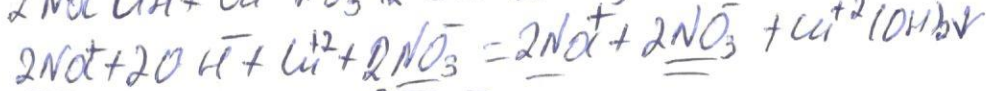
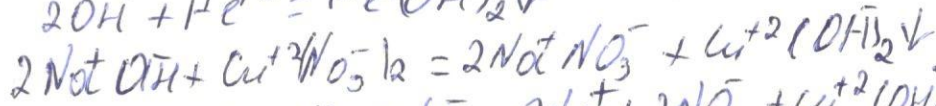
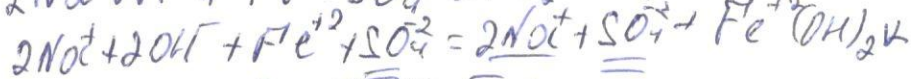
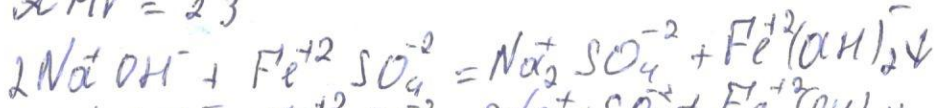


① Комплекс (NaCl)

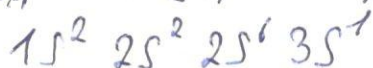
Дерезуство число 9, 5

$$\Delta Mr = 23$$

①



Na $\begin{matrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 8 & 1 \end{matrix}$ 11 протонов; 10 электронов; 7 нейтронов.



② В низших оксидах валентность всегда = 1

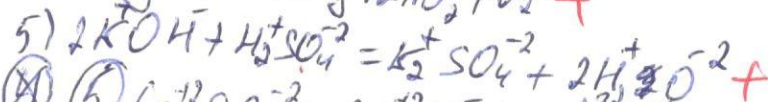
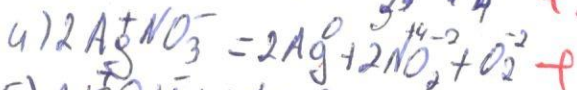
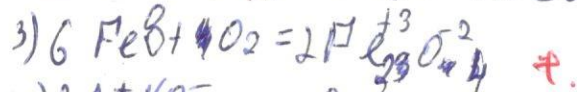
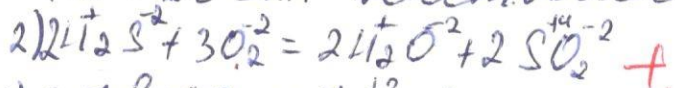
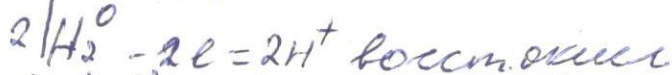
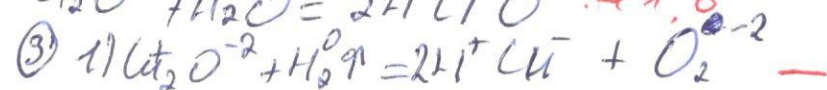
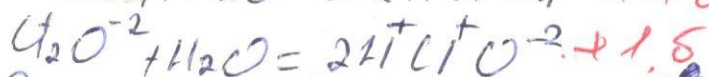
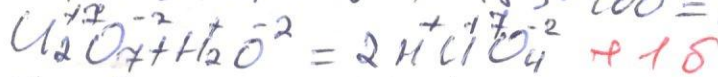
плотная форма оксида $720 \cdot 18,4\% = 0,184$

$M(O)$ в оксиде = $16 : 0,184 = 87$

158.

$Ar(7) = (87 - 16) : 2 = 35,5$ - это высший оксид

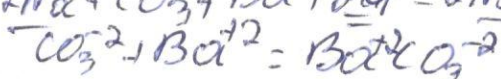
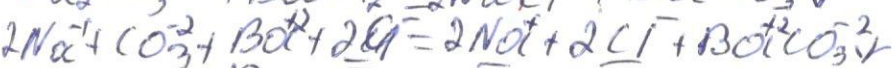
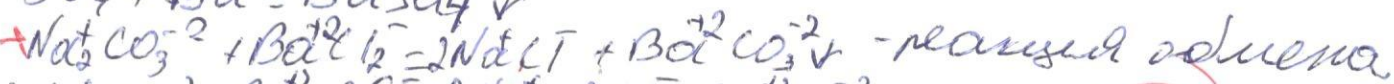
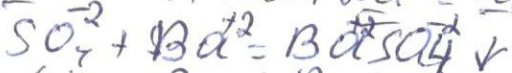
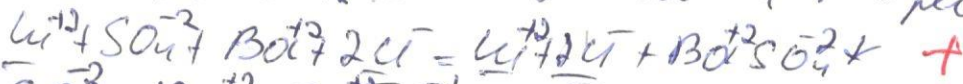
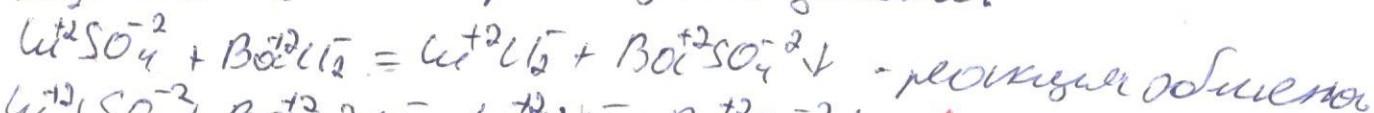
Cl_2O_7 $M(O) = 16 \cdot 7 : 183 \cdot 100 = 61,202\%$ + 35.



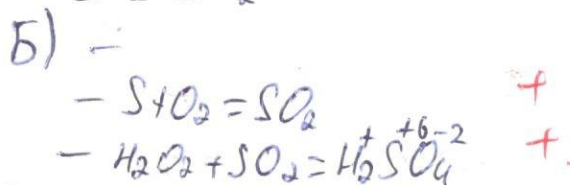
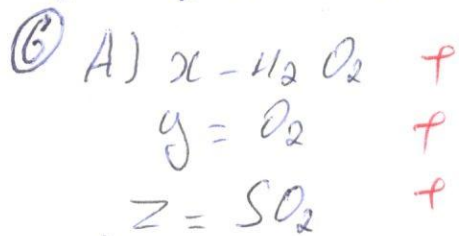
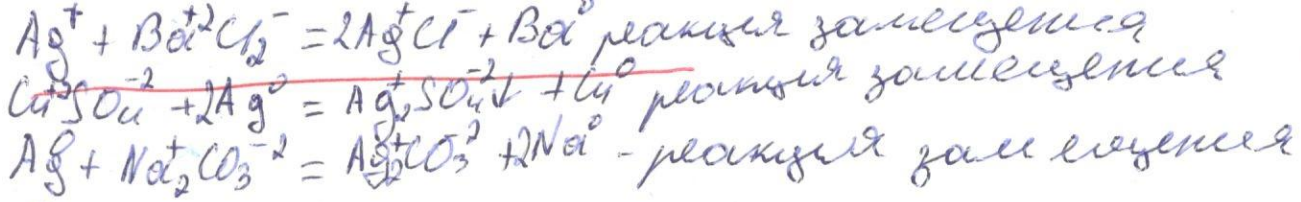
80

④ ⑤ $Cu^{+2}SO_4^{-2}$; $Ba^{+2}Cl_2$; $Fe^{+3}O_3^{-2}$; CO ; $NaOH$; Ag ; Fe ; $Na_2CO_3^{-2}$; H_2O

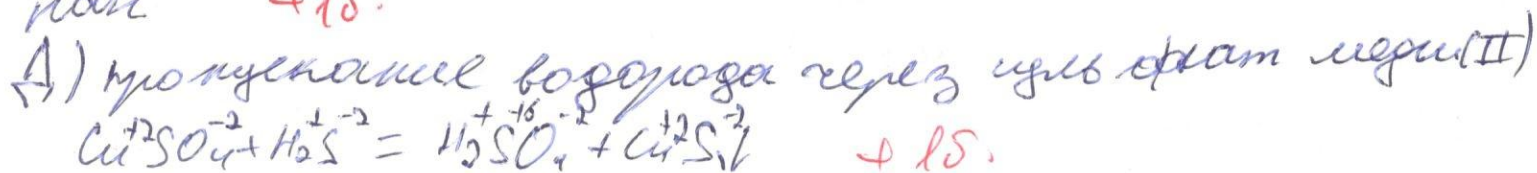
$4Fe + 6H_2O + Na_2CO_3^{-2} + H_2O + 2NaOH$ - реакция обмена.



40

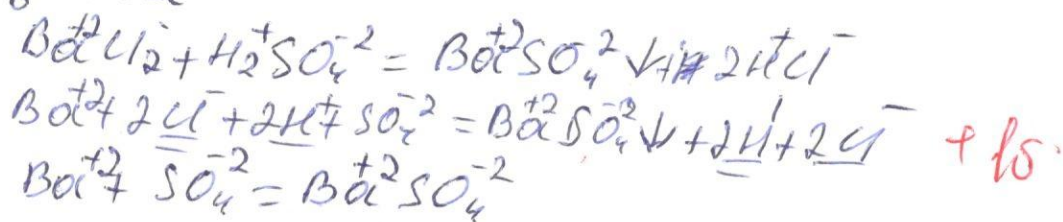


Г) использовать как нечитое вещество пероксида водорода (перекись водорода) для образования H_2SO_4 + 15.



В) если водный раствор готовит из оксидов, то он имеет голубой цвет, доказывая, что это купрум.

Если в полученный раствор добавить хлорид бария, то образуется осадок белого цвета.



105

$\Sigma. 10 + 10 + 8 + 4 = 325.$