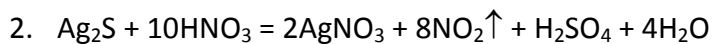




Химия для школьников 10 – 11 классов (отборочный этап)
Решение задачи 4. Соединения серебра

1. **А** – Ag_2S , **Б** – Ag_2O_2 $\omega(\text{Ag}) = 2 \cdot 108 / 248 = 0,871$

В – NO_2 ($D_2 = 46/2 = 23$), **Г** – O_2 ($D_{\text{H}_2} = 32/2 = 16$).



3. В Ag_2S степень окисления Ag^{+1} , а Ag_2O_2 – смешанный оксид серебра(I,III), т.е. $\text{Ag}^{+1}\text{Ag}^{+3}\text{O}_2$.