

304-22  
 Презер  
 205 - 52%

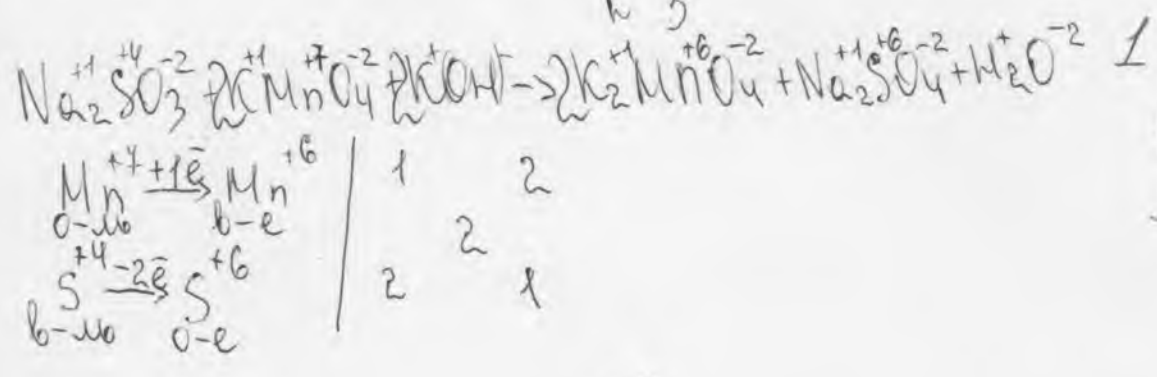
н2.

азот -  $\text{N}_2\text{O}$  —  
 гелий -  $\text{He}$  1  
 водород -  $\text{H}_2$  1  
 озон —  
 аммиак -  $\text{NH}_3$  1  
 углекислый газ -  $\text{CO}_2$  1

а)  $\text{He}, \text{H}_2$  - 25  
 б)  $\text{CO}_2, \text{H}_2$  - 15  
 в)  $\text{NH}_3$  1  
 г) —

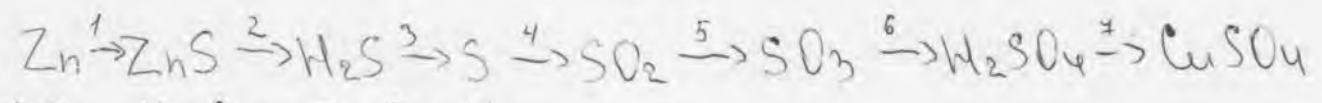
85

н3



} 55

н4.



- 1)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{ZnS} + \text{H}_2$  1
- 2)  $\text{ZnS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{ZnCl}_2$  1
- 3)  $\text{H}_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow \text{HCl} + \text{S}$  —
- 4)  $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$  1
- 5)  $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$  —
- 6)  $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$  1
- 7)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$  -1
- $2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Cu}^{+2} + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$  -1
- $2\text{H}^+ + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Cu}^{+2} + \text{H}_2\text{O}$  1

75  
 Клеван попер.  
 Шелева И.А.  
 Перепанова В.  
 Шу - (Чума к. е)

к 1.

