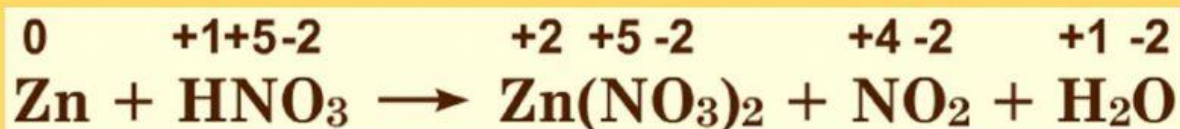


Допишіть рівняння реакцій та укажіть реакцію, що є окисно-відновною:



Укажіть число електронів, відданих або приєднаних атомами згідно зі схемами:

- | | |
|--|------|
| а) $\text{S}^0 \dots \rightarrow \text{S}^{+4}$ | + 6e |
| б) $\text{S}^{+6} \dots \rightarrow \text{S}^0$ | - 4e |
| в) $\text{Mn}^{+7} \dots \rightarrow \text{Mn}^{+4}$ | + 3e |
| г) $\text{S}^{-2} \dots \rightarrow \text{S}^{+4}$ | - 6e |



Запишіть електронний баланс, зазначте процеси окиснення й відновлення.

