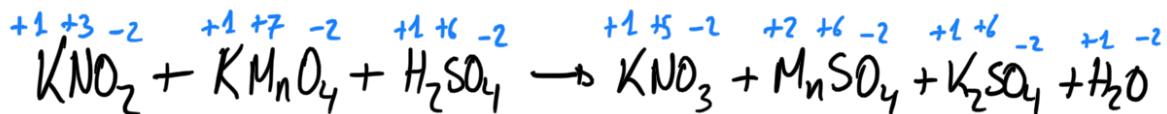


#### 4.- REDOX

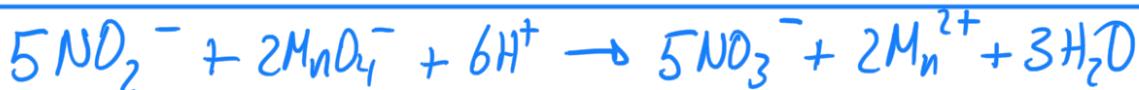
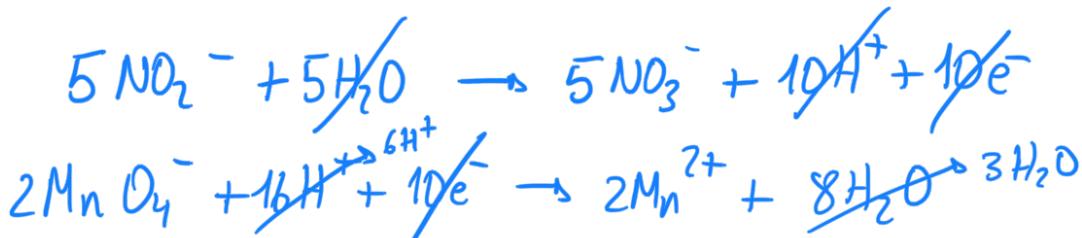


a)

ESPECIE REDUCTORA  $\text{KNO}_2$ ; El N se oxida pasando de +3 a +5

ESPECIE OXIDANTE  $\text{KMnO}_4$ ; El Mn se reduce, pasa de +7 a +2

b)



Ec. GLOBAL AJUSTADA

L. E. iónica



c)  $\text{KMnO}_4 \rightarrow$  TETRAOXOMANGANATO (VII) DE POTASIO

$\text{KNO}_2 \rightarrow$  DIOXONITRATO (III) DE POTASIO

$\text{KNO}_3 \rightarrow$  TRIOXONITRATO (V) DE POTASIO

$\text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  TETRAOXOSULFATO (VI) DE POTASIO

