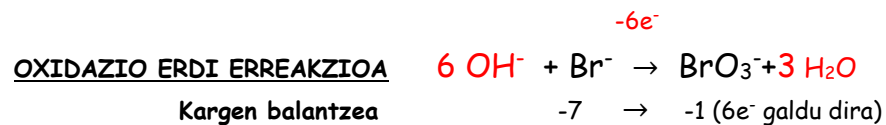
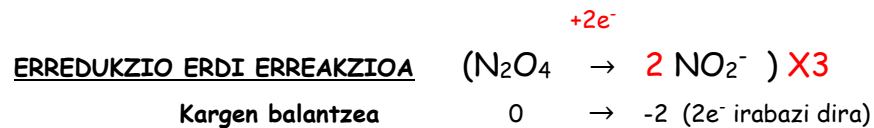
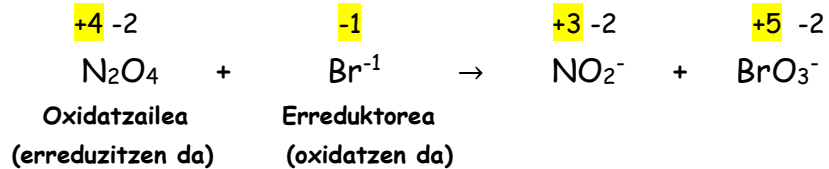


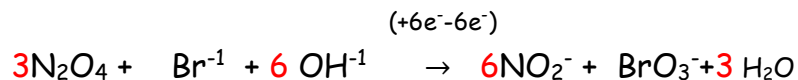
IOI ELEKTROI METODOA INGURUNE BASIKOAN

$N^{+4} \rightarrow N^{+3}$ nitrogenoa erreduzitu egin da, oxidazio zenbakia txikitu da elektroiak irabazi dituelako.
Substantzia oxidatzailea : N_2O_4

$Br^{-1} \rightarrow Br^{+5}$ Bromoa oxidatu egin da, oxidazio zenbakia handitu da elektroiak galdu dituelako.
Espezie erreduktorea: Br^{-}



ERREAKZIO/ ECUAZIO IONIKOA DOITUTA



OXIDAZIO ZENBAKIAK JARRI eta detektatu zeintzuk diren aldatu direnak.

IDENTIFIKATU : **ERREDUZITU DENA** oxidazio zenbakia jaitsi da erreduzitu delako $\rightarrow e^{-}$ irabazi ditu.

OXIDATU DENA oxidazio zenbakia handitu da oxidatu delako $\rightarrow e^{-}$ galdu ditu.

IDATZI OXIDAZIO ETA ERREDUKZIO ERDI ERREAKZIOAK

,SUBSTANTZIAK **IONIZATUTA** IDATZITA.

* **AZIDOAK, GATZAK eta HIDROXIDOAK IONIZATZEN DIRA**

*OXIDOAK, SUBSTANTZIA GASEOSOAK,ELEMENTUAK EZ DIRA IONIZATZEN

DOIKETA: *Erdi erreakzio bakoitzean

1. -Oxigenoak ez diren atomoak doitzen dira.

2. -OXIGENOAK DOITU \rightarrow oxigenoak doitzeko oxigeno kopuru gutxien dagoen lekuan **HIDROXIDOAK** jartzen dira beste aldean dagoen oxigenoak baina kantitate bikoitzean.

Beste aldean **hidrogenoak doitzeko** jarritako hidroxido kopurua baina kantitate erdian

UR MOLEKULAK gehitzen dira.

*Gainontzeko pauso guztiak ingurune azidoetan bezalakoak dira.