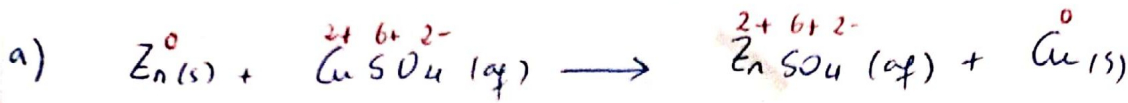
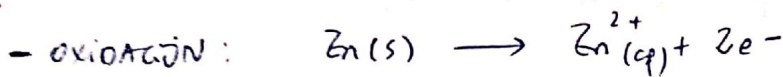


Concepto de oxidación y reducción

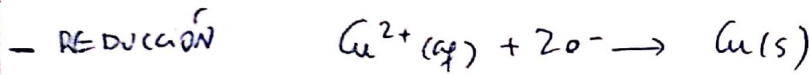
Ej: 4 pag 250



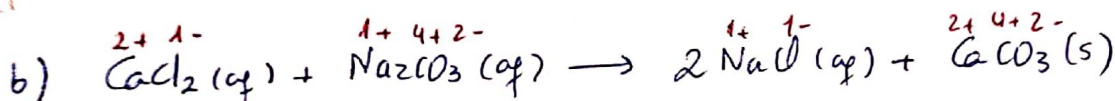
Es un **proceso redox** ya que algunos elementos cambian su estado de oxidación (lo que implica una transferencia de e^- de unas sustancias a otras)



(El Zn se oxida, ya que aumenta su nox)

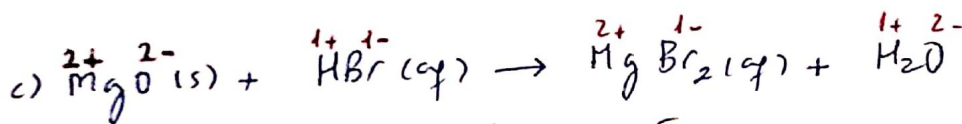


(El Cu se reduce, ya que disminuye su nox)

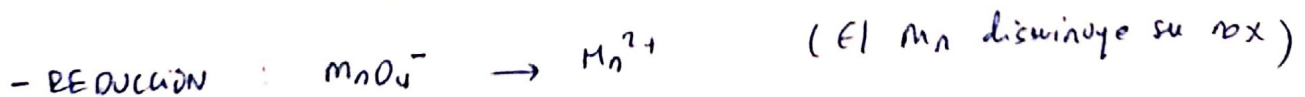
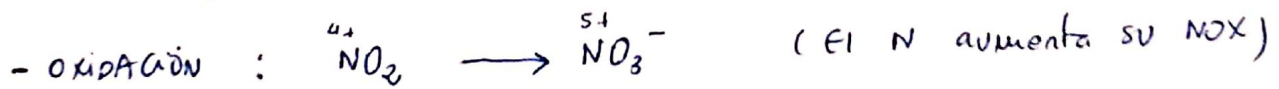
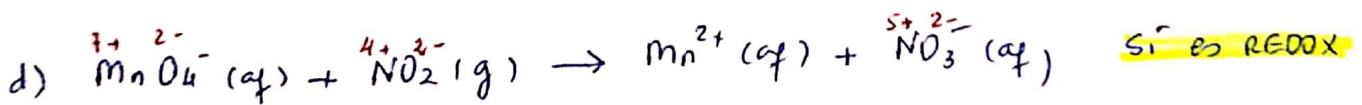


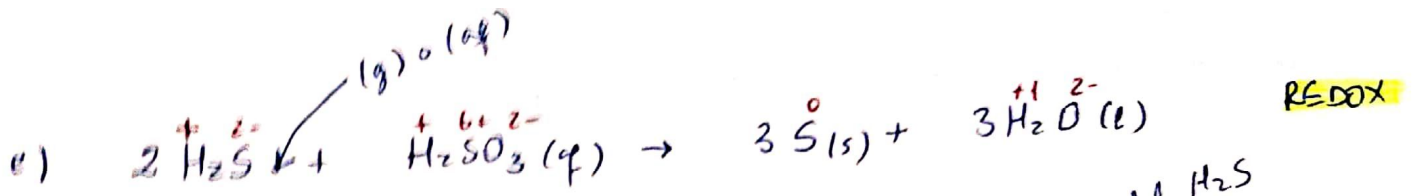
NO ES UN PROCESO REDOX ya que no cambian los **nox**

↑ abreviatura de "número de oxidación"



No es redox. No cambia ningún nox





- oxidación

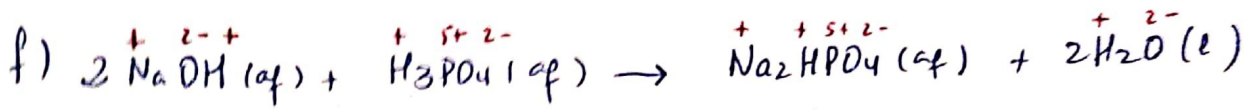


El S del H_2S aumenta su nox por lo que se oxida

- reducción



El S del H_2SO_3 disminuye su nox por lo que se reduce.



No es redox. No cambia el nox de ninguna especie