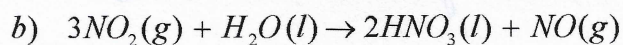
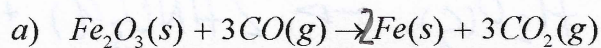
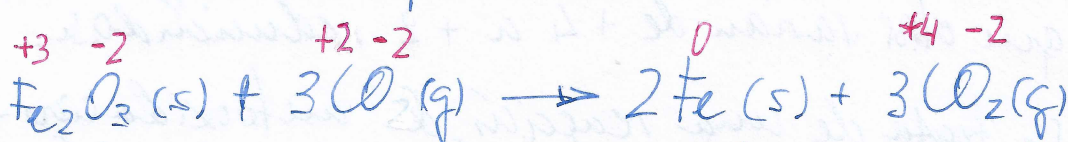


Pares redox. Ejemplo nº01, p236. EDEBE.

Asigna el número de oxidación a cada elemento e identifica la oxidación y reducción, el oxidante y el reductor, el reductor conjugado y el oxidante conjugado en las siguientes reacciones redox:



a) Los n^{os} de oxidación para cada elemento son:



• Se observa que el Fe varía su número de oxidación de +3 a 0, luego se reduce. El Fe_2O_3 es el agente oxidante y el Fe es el reductor conjugado.

• El n^o de oxidación del C varía de +2 a +4, luego se oxida. El CO es el agente reductor y el CO_2 es su oxidante conjugado.

