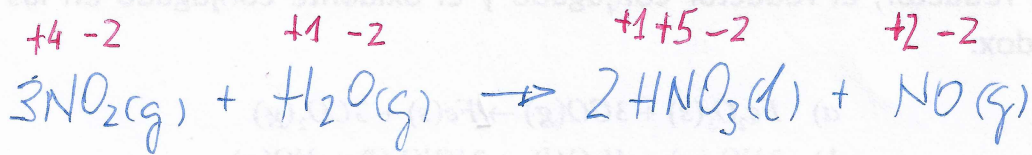


b) los u° de oxidación de cada elemento son:



Algunos átomos de N del NO_2 varían su u° de oxidación de +4 a +5 oxidándose, mientras que otros varían de +4 a +2 reduciéndose.

Se trata de una reacción de autooxidación-reducción, dismutación o desproporción; unas moléculas de NO_2 son el agente oxidante y otras son el agente reductor.

