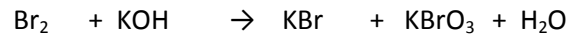


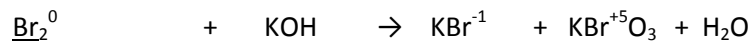
Método de NUMERO DE OXIDACIÓN

Para ello es necesario conocer el número de oxidación de cada uno de los elementos. Las etapas son:

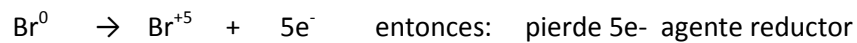
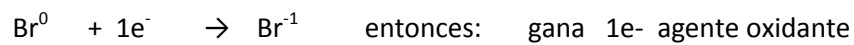
a.-Escribir la ecuación



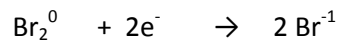
b-. Asignar los números de oxidación para determinar cuáles elementos experimentan cambios en su número de oxidación.



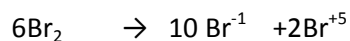
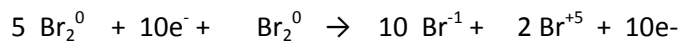
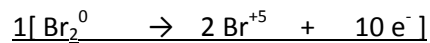
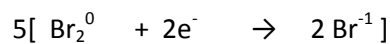
c-. Indicar el número de electrones transferidos por cada elemento



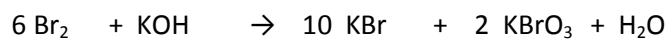
Y por molécula



d-. Igualar el número de electrones perdidos por el agente reductor debe ser iguales a los ganados por el agente oxidante.



e-. Escribir los coeficientes obtenidos al igualar los electrones para las sustancias o compuestos cuyos números de oxidación han variado.



f-. Balancear por tanteo los demás elementos y simplificar

