

AJUSTE DE REACCIONES REDOX POR EL MÉTODO DEL IÓN-ELECTRÓN EN MEDIO ÁCIDO.

1. Identificar las especies que se oxidan y se reducen con los números de oxidación:



2. Disociar las especies iónicas: ácidos y sales.(las especies se ponen en el orden en el que aparecen)

- Ácidos:

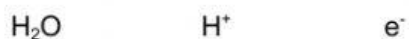
- Sales:

3. Escribir las semireacciones con las especies disociadas:

- Oxidación:

- Reducción:

4. Ajustar primero los átomos y luego las cargas. recuerda que los O se ajustan sumando H_2O , los H sumando H^+ y las cargas sumando e^- (electrones).
Mueve las especies químicas a donde las necesites y pon delante el número de ellas que se necesitan.



- Oxidación:



- Reducción:

5. Hacemos el mínimo-común-múltiplo de los electrones y sumamos los reactivos por un lado y por otro los productos. Simplificamos y ya tenemos ajustada la reacción iónica.

6. Para ajustar la ecuación molecular pasamos los datos iónicos a las moléculas sin disociar prestando atención a:
- Si hay especies que solo en parte se oxiden o reduzcan quedando una cierta cantidad inalteradas. En este caso el coeficiente de la sustancia que hemos obtenido hace referencia solo a la cantidad que se oxida-reduce debiendo sumar a esto la cantidad que permanece inalterada.
 - No simplificar totalmente los H^+ entre los dos miembros cuando hay ácidos en ambos lados de la reacción. Tenemos que dejar el número suficiente en cada miembro.

