

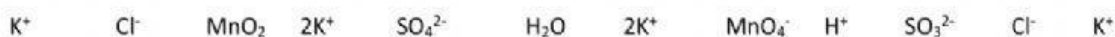
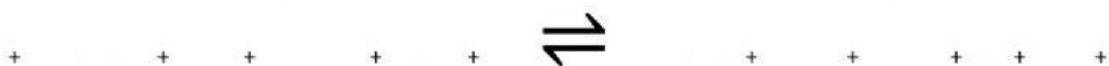
AJUSTE DE ECUACIONES REDOX PASO A PASO



Debes elegir el número de oxidación que le corresponde en cada caso.



Escribe la reacción con los compuestos disociados, en los casos en los que esto sea posible. Arrastra el cuadro correcto pero sigue el orden en el que está escrito en la reacción de arriba, ya que alguno se repite.



Sabiendo quiénes cambian de estado de oxidación completa las semirreacciones. Elige la respuesta correcta.



En cada semirreacción:

1º Ajustamos los átomos en cada una de las semirreacciones, colocando el coeficiente, excepto el hidrógeno y el oxígeno.

2º Ajustamos los oxígenos con agua y los hidrógenos después con protones H^+ .

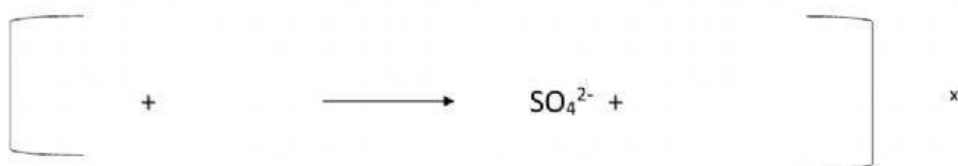
3º Hecho esto tienes que hacer el balance de cargas añadiendo o quitando electrones encima de la flecha.

Completa entonces las semirreacciones:





Igualemos los electrones multiplicando cada semirreacción por el número adecuado en cada caso:



Sumamos las dos semirreacciones:



Completar moléculas y finalizar el ajuste:

