



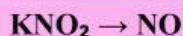
Prof: Rambo, Candela.

A balancear: explorando reacciones REDOX

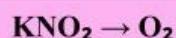
2.5.1 **Seleccionar** el número de oxidación de cada elemento en la reacción correspondiente:



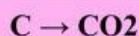
2.5.2 **Unir** con flechas la columna izquierda con la opción correcta del lado derecho, reconociendo quien se oxida, quién se reduce y los agentes.



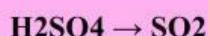
El "N" se oxidó.



El "N" se redujo.



El "O" es agente reductor.



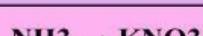
El "O" es agente oxidante.



El "C" es agente reductor.



El "S" se oxidó.



El "S" se redujo.



El "N" se oxidó.



El "N" se redujo.



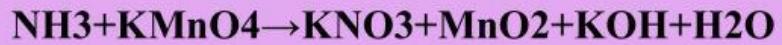
El "Mn" es agente oxidante.





Prof: Rambo, Candela.

2.5.3 **Explicar** en un audio de máximo 1 minuto, para cada reacción, como se disociarían sus compuestos, en caso de que un compuesto no se disocie enunciar la razón.



2.5.4 **Balancear** con el método ión-electrón cada una de las reacciones que se muestren a continuación, describir el paso a paso y las hemirreacciones correspondientes.





Prof: Rambo, Candela.

