



Prof: Rambo, Candela.

A balancear: explorando reacciones REDOX

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

$$KNO_2 \rightarrow K_2O + O_2 + NO$$

$$C+H2SO4 \rightarrow CO2+SO2+H2O$$

$$NH3+KMnO4 \rightarrow KNO3+MnO2+KOH+H2O$$

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.

$KNO_2 \rightarrow NO$	El "N" se oxidó.
$KNO_2 \rightarrow O_2$	El "N" se redujo.
$C \rightarrow CO2$	El "O" es agente reductor.
$H2SO4 \rightarrow SO2$	El "O" es agente oxidante.
$NH3 \rightarrow KNO3$	El "C" es agente reductor.
$KMnO4 \rightarrow MnO2$	El "C" es agente oxidante.
	El "S" se oxidó.
	El "S" se redujo.
	El "N" se oxidó.
	El "N" se redujo.
	El "Mn" es agente oxidante.
	El "Mn" es agente reductor.



LIVEWORKSHEETS





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.

$$KNO_2 \rightarrow K_2O + O_2 + NO$$

$$C+H2SO4 \rightarrow CO2+SO2+H2O$$

$$NH3+KMnO4 \rightarrow KNO3+MnO2+KOH+H2O$$

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 hemirreaccioenes correspondientes.

$C+H2SO4 \rightarrow CO2+SO2+H2O$

$KNO_2 \rightarrow K_2O + O_2 + NO$



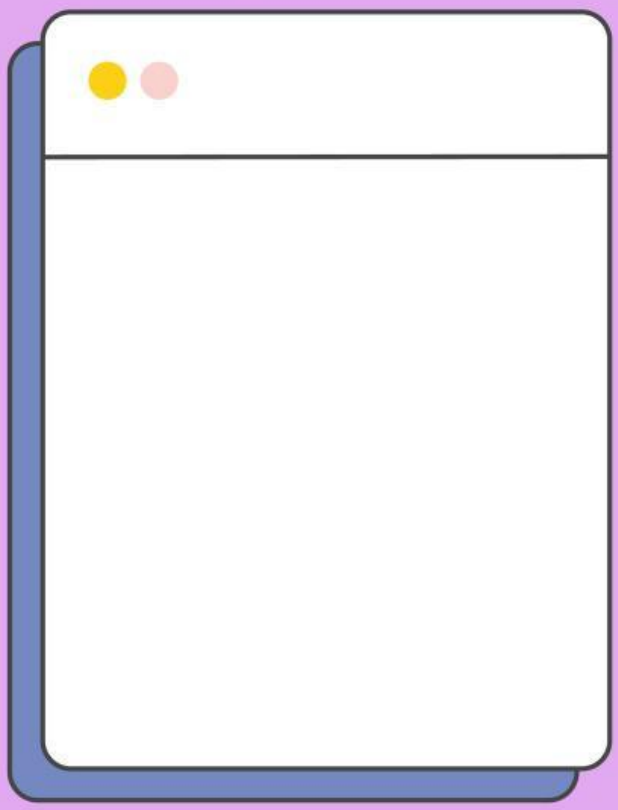
LIVEWORKSHEETS



Prof: Rambo, Candela.



$$NH_3 + KMnO_4 \rightarrow KNO_3 + MnO_2 + KOH + H_2O$$





LIVEWORKSHEETS