Tema 07: "Reacciones de transferencia de electrones". Ajuste por el método de ion-electrón.

Ajusta las siguientes reacciones redox por el método de ion-electrón escribiendo los coeficientes estequiométricos correspondientes. Deberás dejar constancia de todos los pasos en la libreta (como lo hemos hecho en clase). Además, indica si el ajuste lo has realizado considerando el medio ácido o básico.

a) $KMnO_4 +$ $Fe +$ $HCl \rightarrow$ $FeCl_2 +$ $MnCl_2 +$ $KCl +$ H_2O

Ajuste en medio:

b) $P +$ $HNO_3 +$ $H_2O \rightarrow$ $H_3PO_4 +$ NO

Ajuste en medio:

c) $KMnO_4 +$ $NaNO_2 +$ $H_2O \rightarrow$ $MnO_2 +$ $NaNO_3 +$ KOH

Ajuste en medio:

d) $H_2O_2 +$ $CrCl_3 +$ $KOH \rightarrow$ $K_2CrO_4 +$ $KCl +$ H_2O

Ajuste en medio:

LIVEWORKSHEETS