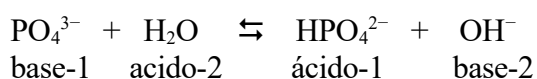
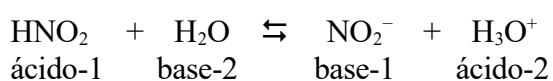


Problema710: Das seguintes substancias:  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HNO}_2$  e  $\text{HCO}_3^-$ , unha é ácida, outra básica e outra anfótera segundo a teoría de Brönsted-Lowry. Razoe cal é cada unha escribindo os equilibrios que así o demostren.

O ión fosfato só se pode comportar como base, ao non ter hidróxenos que poida ceder:



O ácido nitroso compórtase como ácido cedendo protóns á auga:



O hidroxencarbonato pode comportarse como base ou como ácido fronte á auga, xa que pode aceptar protóns e pode ceder protóns. É unha substancia anfótera:

