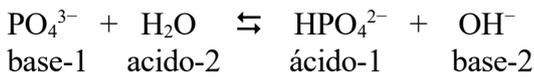
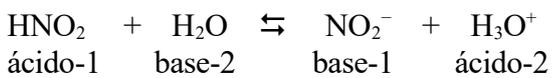


Problema710: De las siguientes sustancias: PO_4^{3-} , HNO_2 y HCO_3^- , una es ácida, otra básica y otra anfótera según la teoría de Brönsted-Lowry. Razone cuál es cada una escribiendo los equilibrios que así lo demuestren.

El ion fosfato sólo se puede comportar como base, al no tener hidrógenos que pueda ceder:



El ácido nitroso se comporta como ácido cediendo protones al agua:



El hidrogenocarbonato puede comportarse como base o como ácido frente al agua, ya que puede aceptar protones y puede ceder protones. Es una sustancia anfótera:

