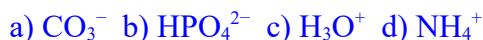
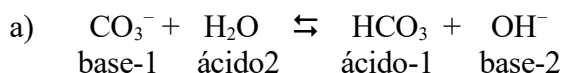


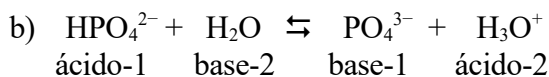
Problema707: Indica segundo a teoría de Brönsted-Lowry, cal ou cales das seguintes especies poden actuar só como ácido, só como base ou como ácido e base. Escribe as correspondentes reaccións ácido-base:



Segundo Brönsted e Lowry: ácidos son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden ceder ións H^+ e bases son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden aceptar ións H^+ .

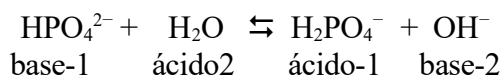


O ión carbonato non pode ceder protóns, pois non os ten, por tanto só pode comportarse como base.

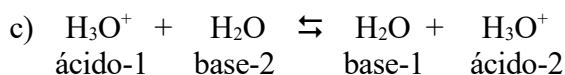


O ión hidroxenofosfato ten un hidróxeno que pode ceder comportándose como un ácido.

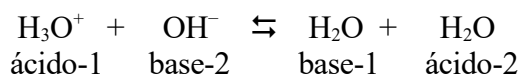
Pero tamén pode aceptar protóns comportándose como base:



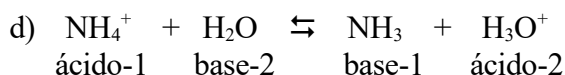
Pódese comportar como ácido e como base, trátase dunha substancia anfótera.



ou tamén



O ión oxonio só pode ceder protóns, a súa carga positiva rexeitaríalos.



O ión amonio só pode ceder protóns, a súa carga positiva rexeitaríalos.