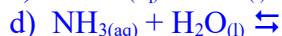
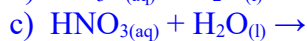
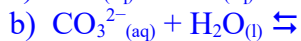
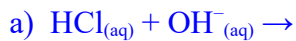
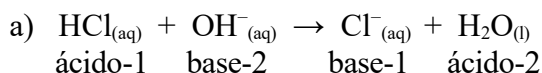


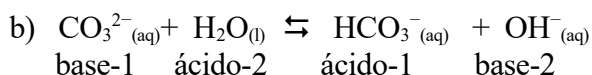
Problema705: Completa as seguintes reaccións ácido-base e identifica os pares conxugados ácido-base.



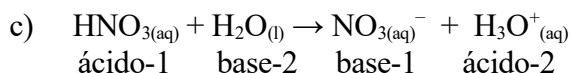
Segundo Brönsted e Lowry: ácidos son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden ceder ións H^+ e bases son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden aceptar ións H^+ .



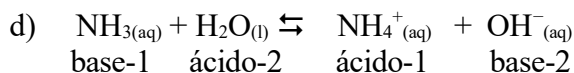
O ácido clorhídrico cede un protón á auga comportándose como un ácido.



O ión carbonato capta un protón da auga comportándose como unha base.



O ácido nítrico cede un protón á auga comportándose como un ácido.



O amoníaco capta un protón da auga comportándose como unha base.