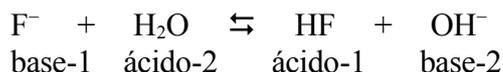
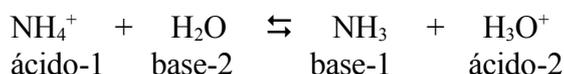


EJEMPLO 1: Identifica las siguientes especies químicas como ácidos o bases de Brönsted-Lowry cuando reaccionan con H₂O: a) F⁻, b) NH₄⁺, c) H₂PO₄⁻. Escribe las reacciones indicando la naturaleza de cada sustancia.

a) El ion fluoruro sólo se puede comportar como base frente al agua, ya que no tiene hidrógenos que pueda ceder.



b) El ion amonio sólo se puede comportar como ácido frente al agua, ya que tiene hidrógenos que puede ceder. Pero no se podría comportar como base, no puede captar un ion H⁺ ya que el nitrógeno no dispone de orbitales para formar un nuevo enlace, además sería difícil acercar dos iones de carga positiva.



c) El ion dihidrogenofosfato se puede comportar como ácido y como base, ya que puede aceptar hidrógenos, pero también dispone de hidrógenos para ceder. Es una sustancia anfótera.

