NH3的共轭酸是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，共轭碱是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

@

NH4+ NH2-

@

根据酸碱质子理论，H2PO4-的共轭酸是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

@

H3PO4

@

NH3的共轭酸是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，H2O的共轭碱是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

@

NH4+ OH-

@

根据酸碱质子理论，在NH4+、HCO3-、S2-、Ac-中质子酸为 ，

质子碱为 ，既是质子酸又是碱的是 。

@

NH4+  S2- Ac- HCO3-

@

酸碱质子理论认为， 是酸。

@

凡是能够给出质子（或H+）的物质

@

根据酸碱质子理论，H2PO4-的共轭酸是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 。

@

H3PO4

@

缓冲溶液是外加酸碱 的变化率很小的溶液。

@

pH

@

根据酸碱质子理论，CO32−是 ，其共轭 是 。

@

碱、酸、HCO3−

@