

## حلالیت بواسطه برقراری پیوند هیدروژنی:

با توجه به پیوند هیدروژنی می توان انحلال پذیری غیرمنتظره برخی ترکیبات حاوی اکسیژن، نیتروژن و

فلوئور را در برخی حلالهای هیدروژن دار، به ویژه آب، توجیه کرد. مثلاً آمونیاک ( $NH_3$ ) و متانل ( $CH_3OH$ ) و

با تشکیل پیوندهای هیدروژنی در آب حل می شوند:



علاوه بر این، برخی آنیونهای اکسیژن دار (مانند یون سولفات،  $SO_4^{2-}$ ) با تشکیل پیوند هیدروژنی در آب حل

می شوند.

بسیاری از ترکیبات غیر یونی نظیر گلوکز ( $C_6H_{12}O_6$ ) و اتانلی ( $C_2H_5OH$ ) از طریق برقراری پیوند

هیدروژنی با مولکولهای آب در آن حل می شوند.

