

Amfolyty



Amfolyty jsou látky, které se chovají jako kyseliny i jako zásady. Mají vlastnosti neutrálních molekul s volným elektronovým párem na aniontu a nebo na elektronegativním atomu. Proton disociuje i váže (proton neexistuje jako samostatná částice). Amfolyty např.: voda, hydrogenanionty (H_2PO_4^- , HCO_3^-), přeměna aminokyselin na bílkoviny (kys. s $-\text{COOH}$ a báz. s $-\text{NH}_2$) vázané v jedné molekule.

Odkazy

Související články

- Báze
- Teorie kyselin a zásad
- Přibližné rozpustnosti iontových sloučenin

Použitá literatura

- MATOUŠ, Bohuslav, et al. *Základy lékařské chemie a biochemie*. 1. vydání. Praha : Galén, 2010. 540 s. ISBN 978-80-7262-702-8.