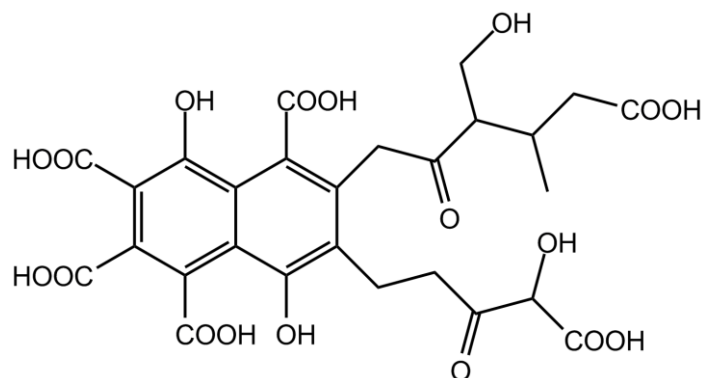
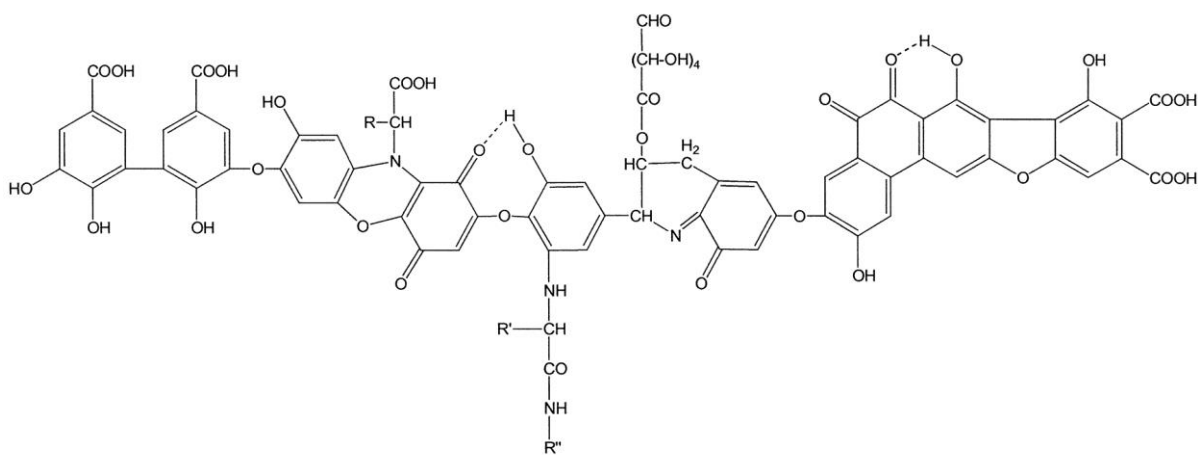


*Fulvinové kyseliny* (Obr. 1) jsou frakcí huminových látek, která je rozpustná jak v kyselém, tak v bazickém prostředí. Schopnost FK rozpouštět se je tak zachována v celém rozsahu pH.



Obr. 1: Struktura fulvinových kyselin (FK) [1].

*Huminové kyseliny* (Obr. 2) jsou látky rozpustné v alkalických roztocích, avšak nerozpustné v kyselinách. V kyselém prostředí dochází ke vzniku koagulátů (sraženin) HK, přičemž musí být dodržena podmínka, pH roztoku bude menší než 2, tedy bude dosahovat hodnoty izoelektrického bodu [2]. S rostoucí hodnotou pH dochází k postupné disociaci nejdříve karboxylových a následně fenolických skupin.



Obr. 2: Hypotetická struktura huminových kyselin (HK) dle Stevenson [1].

*Huminy* jsou všechny ostatní nerozpustné látky přítomné v půdní organické hmotě, které nemůžeme převést do roztoku žádnou acidobazickou úpravou.

## REFERENCE

- [1] STEVENSON, F. J. *Humus chemistry: genesis, composition, reactions*. New York. John Wiley a Sons, Inc. 1994. ISBN 04-715-9474-1.
- [2] SKOKANOVÁ, Marianna a Katarína DERCOVÁ. Huminové kyseliny. Povod a štruktúra. *Chemické listy*. 2008, č. 102, s. 262 – 268.