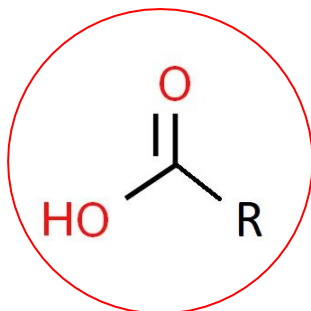


Soli karboxylových kyselin



Karboxylové kyseliny jsou organické kyseliny, které ve své molekule obsahují karboxylovou skupinu COOH, která je kombinací karboxylové skupiny ketonů C=O a hydroxylové skupiny alkoholů –OH.

Karboxylové kyseliny mají schopnost neutralizace za vzniku vody a soli karboxylové kyseliny. Připravují se tedy nejčastěji reakcí karboxylové kyseliny s hydroxidy, popř. uhličitánem, kdy je kyselý vodík karboxylové skupiny nahrazen kationtem kovu nebo amonným kationtem. Jde o zvratnou reakci, neboť na sůl působí vzniklá voda.

Řada solí karboxylových kyselin našla své praktické uplatnění. Mezi nejvýznamnější patří octan hlinitý (CH₃COO)₃Al, se kterým se můžeme setkat při přípravě obkladů ve zdravotnictví. Benzoan sodný C₆H₅COONa je významným konzervačním prostředkem. Sodné a draselné soli karboxylových kyselin jsou využity v oblasti výroby mýdel, palmitan sodný CH₃(CH₂)₁₄COONa či stearan sodný CH₃(CH₂)₁₆COONa.

Pro jejich nízkou viskozitu při nízkých teplotách jsou používány při výrobě nemrznoucích směsí do systémů chlazení. Jde však o kapaliny, které nesou vysoké riziko koroze. Smí se používat pouze v uzavřených systémech dosahující maximální teploty +35°C. Manipulace s nimi je obtížná a servis systémů velmi omezený.

Mezi nejvýznamnější směsi karboxylových kyselin v této oblasti průmyslového využití je mravenčan draselný a octan draselný.