

Názvosloví solí - CH_3COONa

- triviální název
 - tvořen od vžitých triviálních názvů kyselin
 - podstatné jméno – kmen názvu kyseliny + koncovka **-an**
 - přidavné jméno – slovní základ názvu kovu + koncovka dle oxidačního čísla
- octan sodný (český název)**
- natrium-acetát (mezinárodní název dle IUPAC)**
- systematický
 - skládá se z mezinárodního názvu kovu a názvu aniontu, který odvodíme od systematického názvu kyseliny se zakončením **-oát** (resp. **-át**)
- natrium-ethanoát**
- opisný
 - přidavné jméno – slovní základ názvu kovu + koncovka dle oxidačního čísla a slovní spojení sůl + 2. pád názvu kyseliny
- sodná sůl kyseliny octové**

Názvosloví solí – příklady



- triviální název

(český název)

(IUPAC)



- systematický

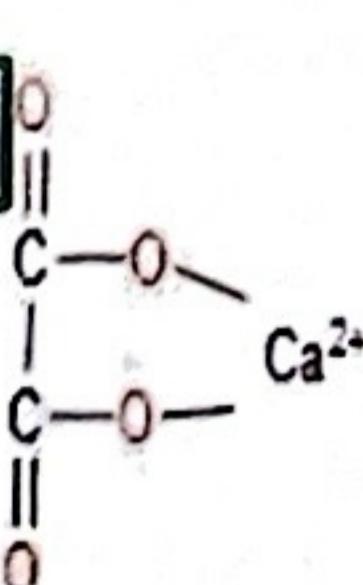
- opisný



- triviální název

(český název)

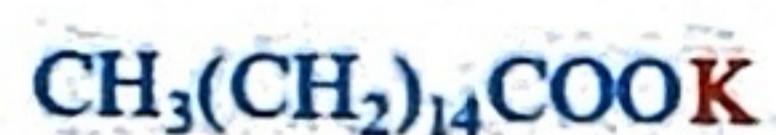
(IUPAC)



- systematický

- opisný

Názvosloví solí – příklady



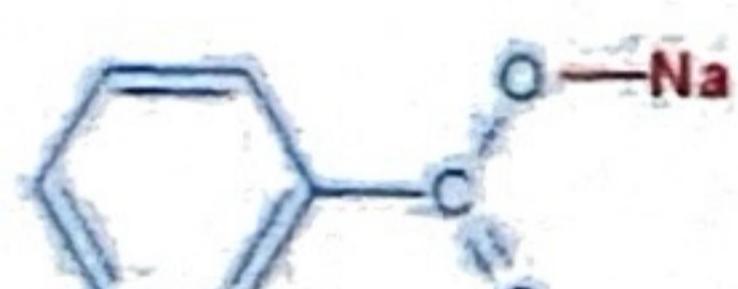
- triviální název

(český název)

(IUPAC)

- systematický

- opisný



- triviální název

(český název)

(IUPAC)

- systematický

- opisný

Názvosloví acylů

- vychází ze systematických nebo latinských názvů karboxylových kyselin – základ názvu kyseliny + koncovka **-oyl** nebo **-yl**

Vzorec kyseliny	Systematický název	Vzorec acylu	Triviální název	Latinský název	Název acylu
HCOOH	methanová kyselina	HCO -	kyselina mravenčí	acidum formicum	methanoyl formyl
CH_3COOH	ethanová kyselina	$\text{CH}_3\text{CO} -$	kyselina octová	acidum aceticum	ethanoyl acetyl
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$	butanová kyselina	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CO} -$	kyselina másehná	acidum butyricum	butanoyl butyryl
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	benzen-karboxylová kyselina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO} -$	kyselina benzoová	acidum benzoicum	benzenkabonyl benzoyl
$(\text{COOH})_2$	ethandiová kyselina	$-\text{OC}-\text{CO}-$	kyselina šavelová	acidum oxalicum	ethandioyl oxaryl

Názvosloví estery

- triviální názvy
 - tvořen od vžitých triviálních názvů kyselin podle podobných pravidel jako názvy solí
- $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$ **ethyl-formiát** (NE mravenčan ethylnatý!)
- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ **methyl-acetát** (NE octan methylnatý!)
- systematický
 - skládá se z názvu substituentu a názvu aniontu, který odvodíme od systematického názvu kyseliny se zakončením **-oát** (resp. **-át**)
- $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$ **ethyl-methan oát**
- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ **methyl-ethanoát**
- opisný název
 - název substituentu doplněný slovem **ester** + 2. pád názvu kyseliny
- $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$ **ethylester kyseliny mravenčí**
- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ **methylester kyseliny octové**

Názvosloví estery - příklady

Vzorec esteru	Triviální název	Systematický název	Opisný název
$\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$			
$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$			
$\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$			
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$			
$\text{CH}_3-(\text{COO})_2-\text{CH}_3$			