



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Registrační číslo projektu: CZ.1.07/1.1.38/02.0025

Název projektu: Modernizace výuky na ZŠ Slušovice, Fryšták, Kašava a Velehrad

Tento projekt je spolufinancován z Evropského sociálního fondu a státního rozpočtu České republiky.

Soli karboxylových kyselin

Ch_046_Deriváty uhlovodíků_Soli karboxylových kyselin

Autor: Ing. Mariana Mrázková

Škola: Základní škola Slušovice, okres Zlín, příspěvková organizace



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Anotace:

- ☐ Digitální učební materiál je určen pro opakování, upevňování a rozšiřování, seznámení, procvičování a srovnávání učiva 9.ročníku.
- ☐ Materiál rozvíjí, podporuje, prověřuje, vysvětluje učivo – deriváty uhlovodíků.
- ☐ Je určen pro předmět chemie a ročník devátý.
- ☐ Tento materiál vznikl ze zápisu autora jako doplňující materiál k učebnici: Novotný,P., za kolektiv. Chemie pro 9.ročník základní školy, SPN a.s., Praha 1998.

Soli karboxylových kyselin

- *Funkční deriváty karboxylových kyselin* jsou organické sloučeniny, které se odvozují od karboxylových kyselin substitucí některých atomů v karboxylu.
- **Soli karboxylových kyselin** jsou kromě esterů nejvýznamějšími funkčními deriváty.

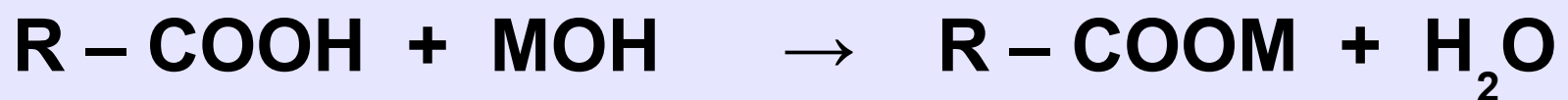
Soli

R – COOM

sůl karboxylové kyseliny (M je obecně atom kovu)

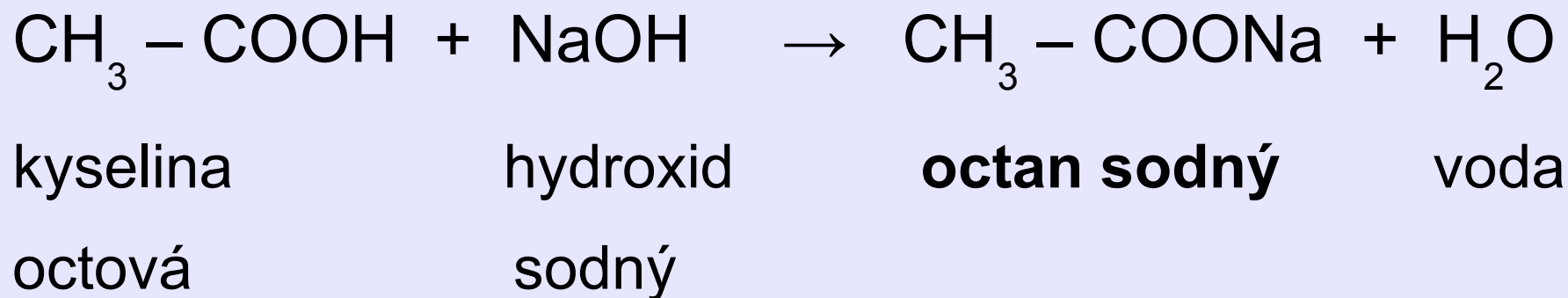
Soli

- Nahrazením vodíkových atomů v karboxylech kyselin atomy kovů se odvozují soli karboxylových kyselin.
- ***Vznikají neutralizací***, při níž reaguje karboxylová kyselina s anorganickým hydroxidem:



karboxylová	hydroxid	sůl	voda
kyselina			

- Např. kyselina octová reaguje s hydroxidem sodným:



Neutralizace

<http://www.youtube.com/watch?v=zBLz1MHDZil>

Názvy solí karboxylových kyselin:

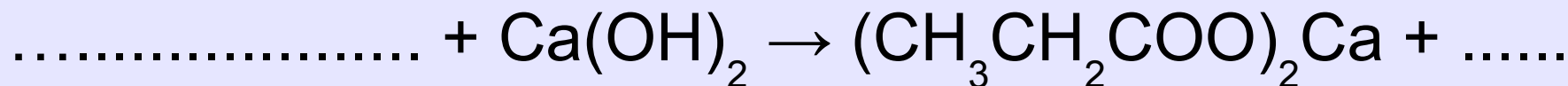
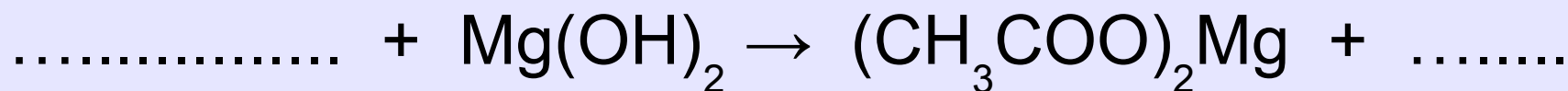
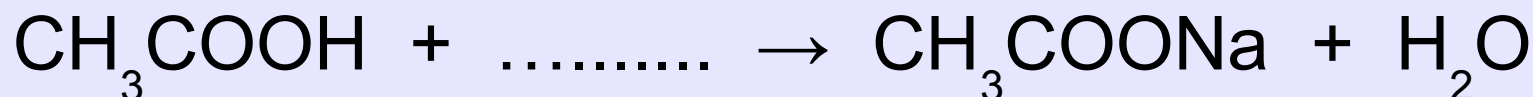
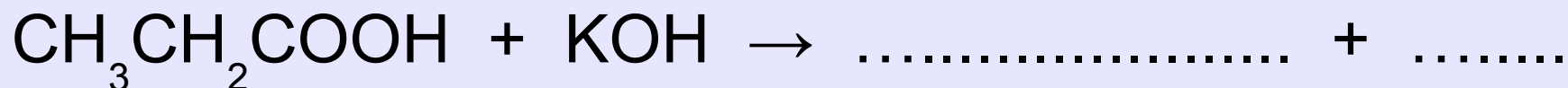
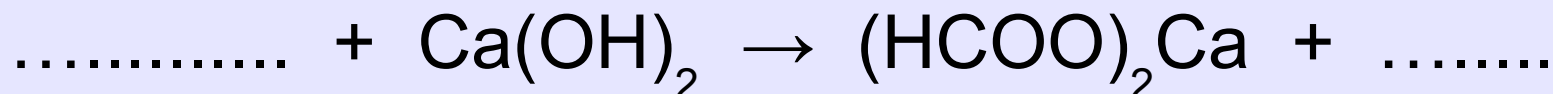
- Tvoří se podobně jako názvy solí anorganických kyselin, tj. z *kmene názvu kyseliny* příponou **-an** se utvoří *podstatné jméno* a z *názvu příslušného kovu* *přídavné jméno*, např.:

$\text{CH}_3 - \text{COONa}$ octan sodný

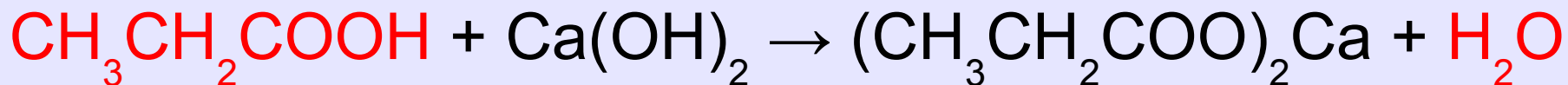
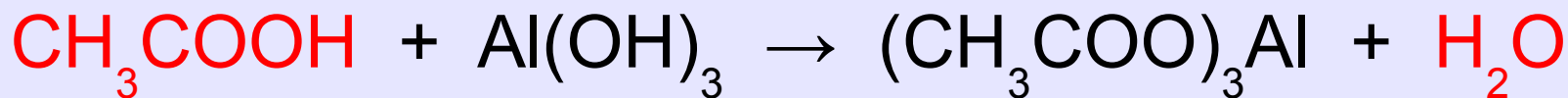
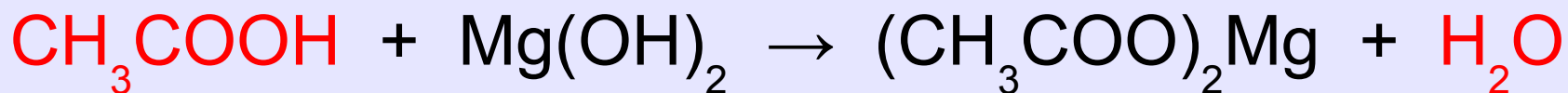
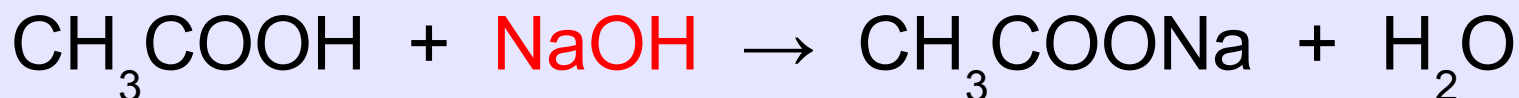
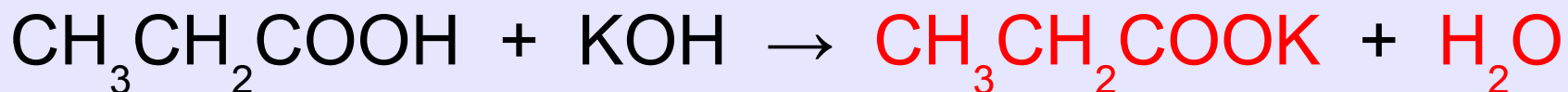
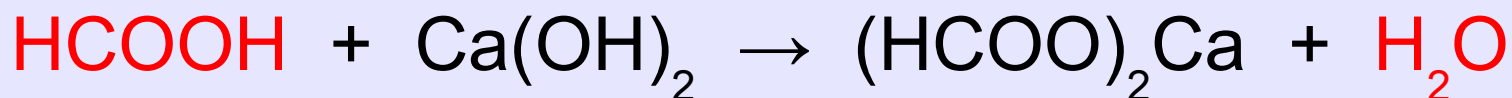
$(\text{CH}_3 - \text{COO})_3\text{Al}$ octan hlinitý

$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{COONa}$ benzoan sodný

Doplňte následující chemické reakce:



Doplňte následující chemické reakce:



POUŽITÉ ZDROJE:

- Chemie: pro studijní obory SOŠ a SOU. Praha: SPN, 1984. ISBN 14-385—84.
- VY 32 INOVACE CHE 4 26. Wwww.youtube.com [online]. 2013 [cit. 2013-04-21]. Dostupné z: <http://www.youtube.com/watch?v=zBLz1MHDZil>