

## 4/6 Sulfonové kyseliny

### Sulfonové kyseliny

- odvozují se od uhlovodíků nahrazením 1 nebo více vodíků „sulfoskupinou“  $-\text{SO}_3\text{H}$ 
  - z  $\text{H}_2\text{SO}_4$  se odštěpí  $-\text{SO}_3\text{H}$  skupina
  - zbylá skupina  $\text{OH}$  se spojí s nahrazeným  $\text{H} \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

### Názvosloví sulfonových kyselin

- základní uhlovodík + zakončení „sulfonová kyselina“ (popř. kyselina sulfonová) s označením C, na kterém skupina  $-\text{SO}_3\text{H}$  je
  - $\text{CH}_3-\text{SO}_3\text{H}$  je methansulfonová kyselina
  - $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{SO}_3\text{H}$  je propan-1-sulfonová kyselina

### Užití sulfonových kyselin

- barvířství
- textilní průmysl
- namáčecí a prací prostředky
- sodné soli některých sulfonových kyselin slouží jako prací prostředky (saponáty)

### Úkol

- 1) Pojmenujte sloučeninu  $\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{SO}_3\text{H}$ .
- 2) Vypočítejte molekulovou relativní hmotnost sloučeniny z 1. úkolu.
- 3) Napište vzorec: naftalen-1-sulfonová kyselina.

### Řešení