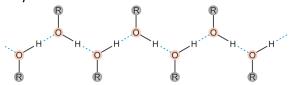
# Alkoholy, Fenoly - doplnenie

## Vodíkové väzby



Obr. 6.4 Vodíkové väzby medzi molekulami alkoholu. Vodíkové väzby sú znázornené modrou prerušovanou čiarou



Obr. 6.5 Vodíkové väzby medzi molekulami alkoholu a vody.

0

#### Metanol

CH₃-OH

(Teplota varu)  $T_v = 65^{\circ}C$ 

Horí na modro

Po pridaní H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> horí na zeleno

Bezfarebná kvapalina

Jed – postihuje očný nerv, spôsobuje

oslepnutie, môže spôsobiť až smrť

Metabolizmom metanolu vzniká kyselina

mravčia a formaldehyd

Pri otrave – podať 46%-52% etanol

#### **Etanol**

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-OH

 $T_{v} = 78^{\circ}C$ 

Horí na oranžovo

Bezfarebná kvapalina

- Fermentácia (výroba alkoholu z cukru kvasením)

$$\circ$$
  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2CO_2 + 2CH_3 - CH_2 - OH$ 

### - Využitie

