

Kyslíkaté deriváty uhlovodíků.

Alkoholy – vznikají náhradou atomů vodíku v molekule uhlovodíku skupinou **-OH** (hydroxylová skupina).

Názvosloví:

název uhlovodíku + přípona -ol

Methanol, (methylalkohol), CH_3OH

Vznik – suchou destilací dřeva

Průmyslová výroba – reakcí H_2 a CO

Vlastnosti:

- bezbarvá hořlavá kapalina,
- bod varu $t_v = 65^\circ\text{C}$
- toxický (oslepnutí, smrt!)

Užití: rozpouštědlo, palivo

Ethanol, (ethylalkohol), líh

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$

Příprava – zkvašováním cukerných roztoků (2000 l. př. n. l.)

Vlastnosti:

- bezbarvá kapalina příjemné vůně
- hořlavá, bod varu $t_v = 78^\circ\text{C}$

Výroba: kvašením cukerných odpadů (melasa, brambory, ovoce) a následná destilace

Užití:

- rozpouštědlo (lihové fixy, parfémy)
- palivo (přídavek do pohonných hmot, lihové kahany)
- výroba alkoholických nápojů
- dezinfekce v lékařství

!!! Působí opojně, snižuje citlivost smyslových orgánů a zpomaluje reakce. Je návykový!!!

Denaturovaný líh – pro technické účely, jedovatý!