

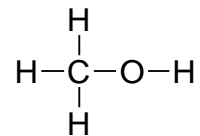
Vergleich von Methanol und Ethanol

Der einfachste Alkohol heißt Methanol!

Formeln:

Summenformel: CH₃OH

Strukturformel:



Info:

- klare, leichtentzündliche, stechend riechende Flüssigkeit
- entsteht wie Ethanol bei der Destillation
- hat zunächst die gleiche Wirkung wie Ethanol, aber nach einigen Stunden ist es stark giftig
→ greift zunächst den Sehnerv an (kann zu Blindheit führen), ca. 50 ml wirken bereits tödlich!

Unterscheidung von Methanol und Ethanol (Boraxprobe)

Methanol und Ethanol lassen sich im Chemiever such unterscheiden!

Durchführung:

Methanol und Ethanol werden mit etwas Borsäure versetzt und dann entzündet.

Beobachtung:

Methanol brennt mit einer komplett grünen Flamme, Ethanol brennt mit orangefarbener Flamme mit grünem Rand.

Ergebnis:

Durch Zugabe von Borsäure lassen sich Methanol und Ethanol unterscheiden. Dies nennt man Boraxprobe (Das Mineral „Borax“ ist der Ausgangsstoff für Borsäure).