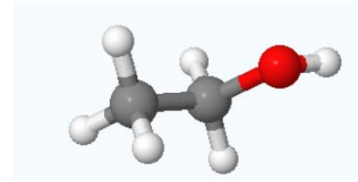


# ALKOHOLIT –OH ( = hydroksyyli-ryhmä )

Alkoholit sisältävät –OH ryhmän sitoutuneena hiiliatomiin.

Olomuoto: Lyhytketjuiset ovat \_\_\_\_\_

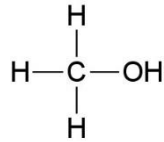
Pitkäketjuiset ovat \_\_\_\_\_



metanoli

on pienimolekyylisin alkoholi.

Rakennekaava on:



Molekyylikaava on:  $\text{CH}_3\text{OH}$

– kutsutaan myös puuspriiksi

käyttö:

- liuottimena
- lasinpesunesteissä
- polttoaineena pienoismallien polttomoottoreissa
- lähtöaineena muiden monien kemikaalien valmistuksessa



myrkyllisyys: Teelusikallinen eli noin 5 ml voi aiheuttaa sokeuden ja ruokalusikallinen eli noin 15 ml voi aiheuttaa kuoleman.

Rakennekaava on:

Molekyylikaava on:

– **Alkoholijuomien alkoholi**

käyttö:

myrkyllisyys:



denaturointi =

Valmistus: (kirjoita reaktioyhtälö ja selitä sitä sanoin)

Rakennekaava on:

Molekyylikaava on:

– **Kaksiarvoinen alkoholi (= kaksi OH-ryhmää)**

Käyttö:

myrkyllisyys:

Rakennekaava on:

Molekyylikaava on:

- **kolmenarvoinen alkoholi** (= kolme OH-ryhmää)
- makeanmakuinen öljymäinen neste

käyttö:



myrkyllisyys:

---

Rakennekaava on:

Molekyylikaava on:

- **viidenarvoinen alkoholi**
- makeutusaine
- hammasystävällinen

myrkyllisyys:



Rakennekaava on:

Molekyylikaava on:

- **kuudenarvoinen alkoholi**
- makeutusaine
- hammasystävällinen

myrkyllisyys:

---