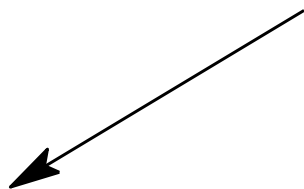


# Süsivesinike täielik põlemine

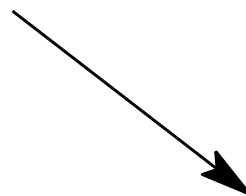
Neeme Katt

# Süsivesinike põlemine



## täielik põlemine

- $\text{CO}_2$  ja  $\text{H}_2\text{O}$
- sinakas leek
- gaasilised süsivesinikud



## mittetäielik põlemine

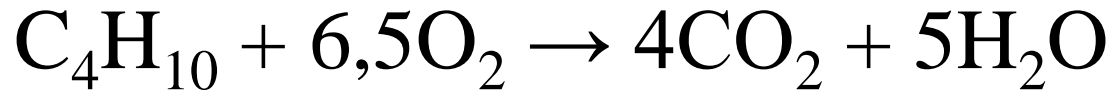
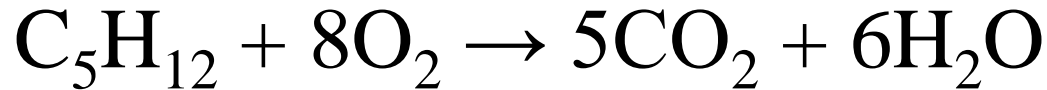
- C, CO,  $\text{CO}_2$  ja  $\text{H}_2\text{O}$
- kollane valgustav leek (hõõguv tahm)
- vedelad ja tahked süsivesinikud



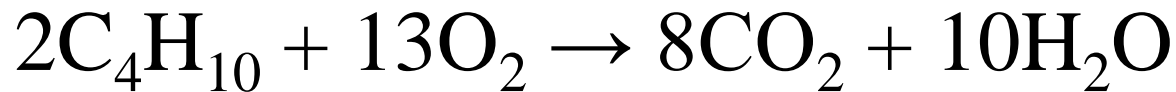
# Reaktsioonivõrrandite koostamine

- Kasuta summaarset molekulivalemit
- Täieliku põlemise saadusteks on alati  $\text{CO}_2$  ja vesi  $\text{H}_2\text{O}$
- Tasakaalustamisel
  - alusta süsinikust ja vesinikust
  - jäta hapnik viimaseks
  - $\text{O}_2$  kordaja võib olla murdarv

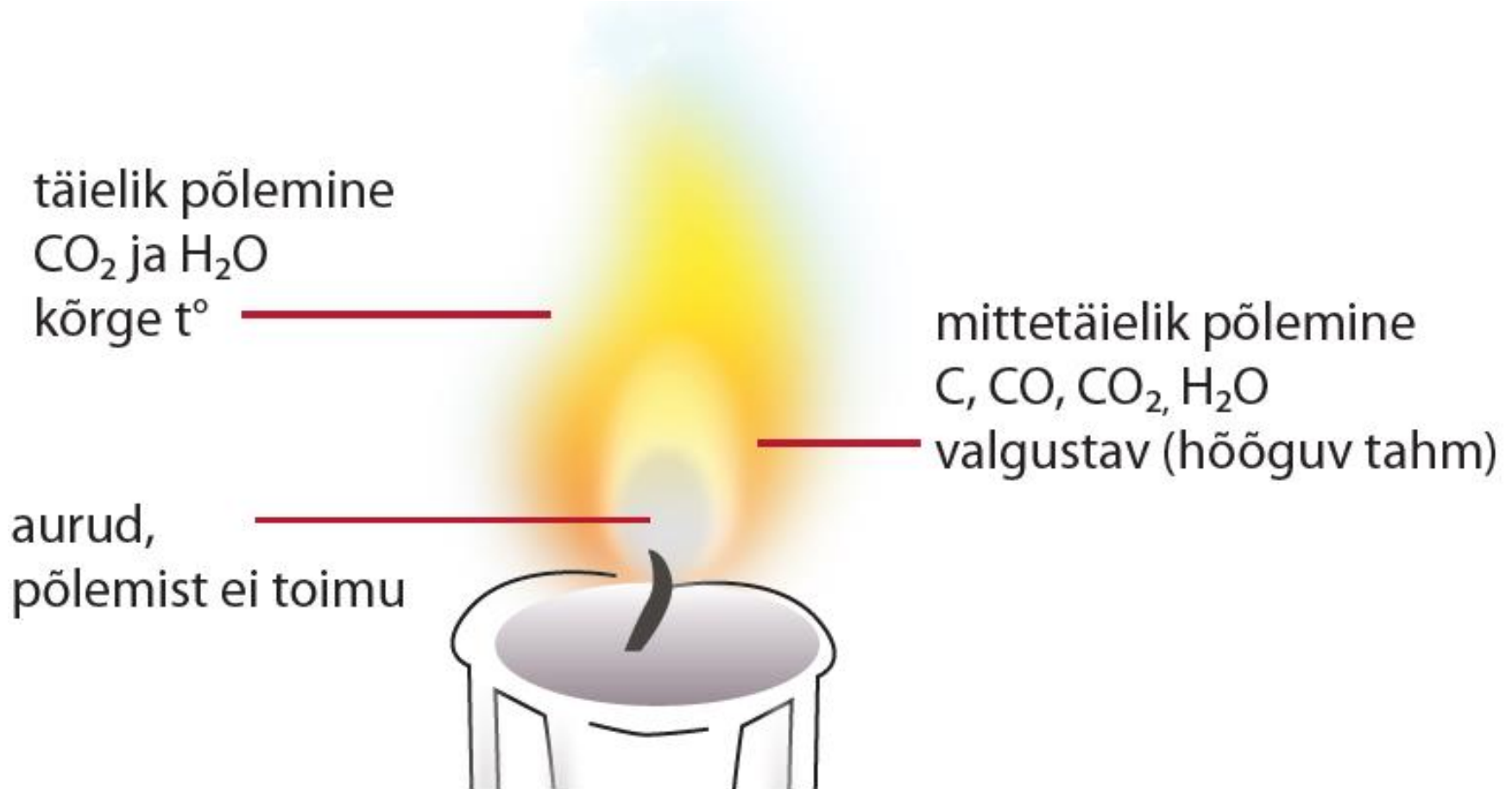
# Näiteid



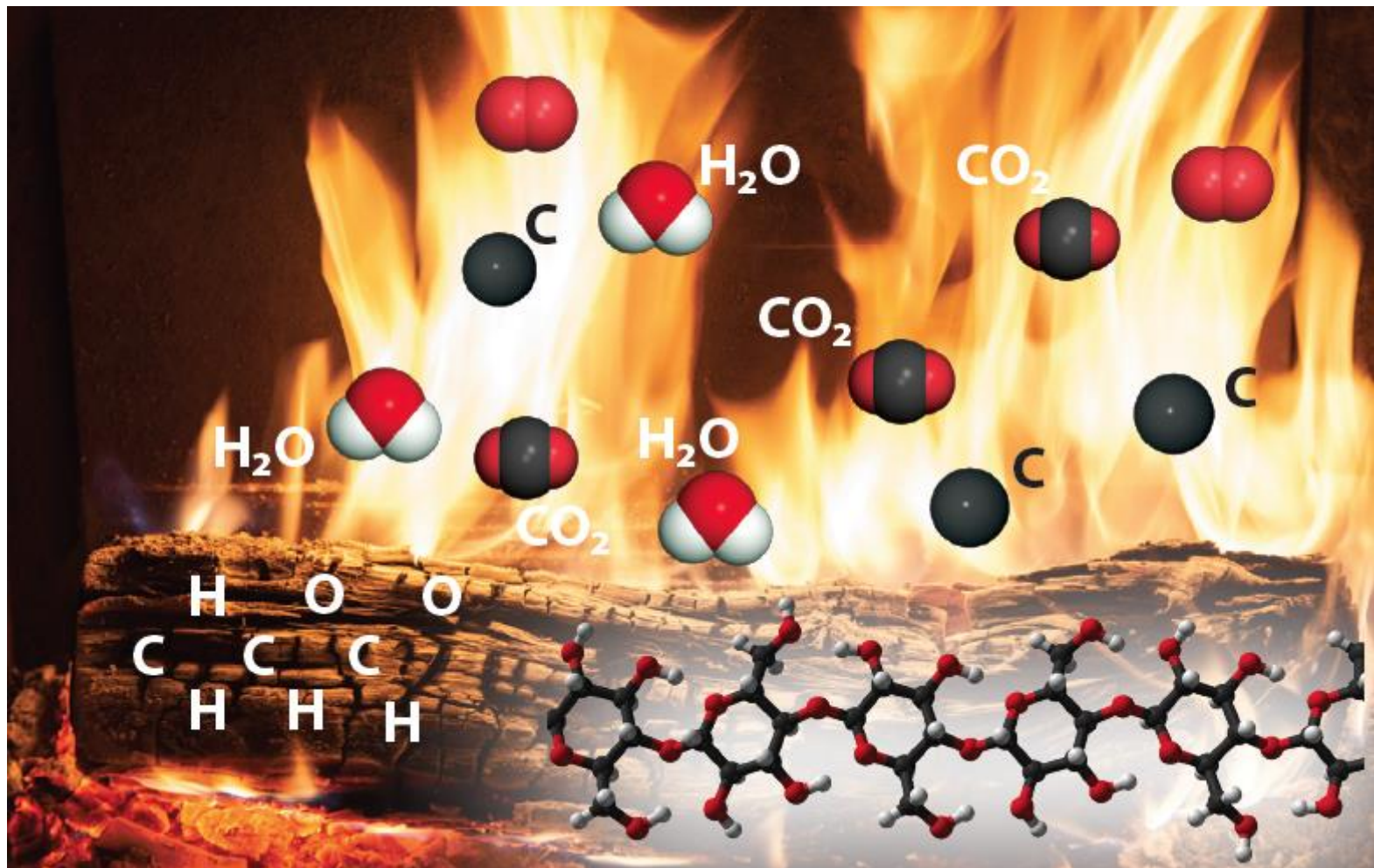
ehk



# Küünlaleek



# Puidu põlemine



# Öppevideo

- <https://www.youtube.com/watch?v=qbj3SQMrqTg>