**CO2 (ogljikov dioksid)**

* plin
* C + O2 🡪 CO2
* popolno izgorevanje
* *lastnosti:*
  + brez barve
  + brez vonja in okusa
  + težji od zraka
  + v vodi se topi in daje CO2 + 3H2O 🡪 2H3O+ + CO32- kislo reakcijo
  + ne gori
  + ni strupen, vendar duši
  + uporabljajo ga za brezalkoholne pijače
  + hladilno sredstvo
  + zaščitni plin
  + gasilno sredstvo (suhi led)
  + kraški pojavi: CaCO3(s) + H2O + CO 🡪 Ca(HCO3)2(aq)
  + trjenje malte Ca(OH)2 + CO2 🡪 CaCO3(s) + H2O
  + dokaz karbonatnih kamnin je dodatek kisline
    - CaCO3(s) + 2HCl(aq) 🡪 CaCl2 + H2O + CO2(g)
  + dokaz CO2
    - Ca(OH)2 + CO2(g) 🡪 CaCo3(s) + H2O

**CO (ogljikov oksid)**

* plin
* 2C + O2 🡪 2 CO
* nepopolno gorenje
* *lastnosti*
  + brez barve
  + brez vonja in okusa
  + malce težji od zrak
  + v vodi se ne topi
  + gori in je zato reducent 2CO + O2 🡪 2CO2
  + uporabljajo ga v metalurgiji kot reducent