

CO₂ (ogljikov dioksid)

- plin
- $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- popolno izgorjevanje
- *lastnosti*:
 - o brez barve
 - o brez vonja in okusa
 - o težji od zraka
 - o v vodi se topi in daje $CO_2 + 3H_2O \rightarrow 2H_3O^+ + CO_3^{2-}$ kislota reakcijo
 - o ne gori
 - o ni strupen, vendar duši
 - o uporabljajo ga za brezalkoholne pijače
 - o hladilno sredstvo
 - o zaščitni plin
 - o gasilno sredstvo (suhi led)
 - o kraški pojavi: $CaCO_{3(s)} + H_2O + CO \rightarrow Ca(HCO_3)_{2(aq)}$
 - o trčenje malte $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_{3(s)} + H_2O$
 - o dokaz karbonatnih kamnin je dodatek kisline
 - $CaCO_{3(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_{2(g)}$
 - o dokaz CO₂
 - $Ca(OH)_2 + CO_{2(g)} \rightarrow CaCO_{3(s)} + H_2O$

CO (ogljikov oksid)

- plin
- $2C + O_2 \rightarrow 2CO$
- nepopolno gorenje
- *lastnosti*
 - o brez barve
 - o brez vonja in okusa
 - o malce težji od zrak
 - o v vodi se ne topi
 - o gori in je zato reducent $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$
 - o uporabljajo ga v metalurgiji kot reducent