**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