

Koolstofmono-oxide

1. De O_2 moet afgegeven worden aan de weefsels.
Het evenwicht moet naar links verschuiven.
De $[O_2]$ zal dus lager zijn.
2. $1 = 220 \times (P_{CO}/P_{O_2}) \rightarrow P_{CO}/P_{O_2} = 1/220$
er geldt : $P_{O_2} = 0,21 P_{atm} \rightarrow (P_{CO}/0,21 P_{atm}) = 1/220$

dus $P_{CO}/P_{atm} = 0,21 \times (1/220) = 9,55 \times 10^{-4}$
dus bij : $9,55 \times 10^{-4} \times 100 \% = 9,5 \times 10^{-2} \text{ vol-\%}$
3. Slechte afvoer van rookgassen waardoor aanvoer van verse lucht bemoeilijkt wordt.
Er ontstaat dan een ondermaat zuurstof bij de brander.
4. Beide stoffen nemen deel aan de reactie (maken de reactie mogelijk), maar worden in dezelfde hoeveelheid weer teruggevormd.
5. $2 CO + O_2 \rightarrow 2 CO_2$
6. Dit wordt het systeem.
7. Calciumchloride en silicomolybdeenzuur
8. Reactie 2 moet langzaam verlopen anders is de door de vorming van Pd veroorzaakte kleurverandering niet (of te kort) te zien.