

Opgave 27

$$p(CO_2) = 2.5 \text{ bar}$$

- a. Så vi bruger denne konstant til 2.5 bar ved 20 grader

$$3.85 \cdot 10^{-2} \frac{M}{\text{bar}} \cdot 2.5 \text{ bar} = 0.09625 \text{ M}$$

- b. For CO_2 ved 20 grader og trykket 1.013 bar kan der opløses 940 ml i én liter vand.

$$940 \text{ ml} \cdot 1.5 = 1410 \text{ ml}$$

- c.

$$3.85 \cdot 10^{-2} \frac{M}{\text{bar}} \cdot 3.5 \cdot 10^{-4} \text{ bar} = 1.3475 \cdot 10^{-5} \text{ M}$$