www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

5 l

$CO_{2(g)} + H_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_2O_{(g)}$

1,6 mol	1,6 mol	0 mol	0 mol	
0,6 mol	− 0,6 mol	0,6 mol	0,6 mol	equilib.
1 mol	1 mol			

Kc?

$M_{CO_2} = \frac{1,6 \text{ mol}}{5 \text{ l}} = 0,32 \text{ M}$

$M_{H_2} = \frac{1,6 \text{ mol}}{5 \text{ l}} = 0,32 \text{ M}$

$M_{CO} = \frac{0,6 \text{ mol}}{5,0 \text{ l}} = 0,12 \text{ M}$ $M_{CO_2} = \frac{1,0}{5,0} = 0,2 \text{ M}$

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

Kc?

$$M_{CO_2} = \frac{1,6\ mol}{5\ l} = 0,32\ M$$

$$M_{H_2} = \frac{1,6\ mol}{5\ l} = 0,32\ M$$

$$M_{CO} = \frac{0,6\ mol}{5,0\ l} = 0,12\ M \qquad M_{CO_2} = \frac{1,0}{5,0} = 0,2\ M$$

$$M_{H_2O} = \frac{0,6\ mol}{5,0\ l} = 0,12\ M \qquad M_{H_2} = \frac{1,0}{5,0} = 0,2\ M$$

$$K_C = \frac{[CO][H_2O]}{[CO_2][H_2]} = \frac{0,2 \cdot 0,12}{0,2 \cdot 0,2} =$$

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari