

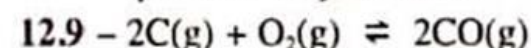
MASTER PARA EXAME FQA**Livro do Chinês - Soluções**

Nome: _____ . Tive dificuldades em: _____

Q12 – Importância do arejamento das salas**12.1 – (B)****12.2 – (D)****12.3 –** Evolui no sentido direto, porque o valor da constante de equilíbrio aumenta.**12.4 –** Endotérmica, porque quando a temperatura aumenta a reação progride no sentido direto (a constante de equilíbrio aumenta) e o Princípio de Le Châtelier prevê que um aumento de temperatura favorece a reação endotérmica.**12.5 –** A 1650°C porque K_c é maior.

$$12.6 - \frac{\left(\frac{0,20}{2}\right)\left(\frac{0,28}{2}\right)}{\left(\frac{0,43}{2}\right)\left(\frac{0,32}{2}\right)} = 0,407 < 0,534 \Rightarrow (A)$$

$$12.7 - K_c = \frac{[CO_2]_e [H_2]_e}{[H_2O]_e [CO]_e} ; \frac{1}{0,534} = 1,87$$

12.8 – A reação inversa é mais extensa, porque o valor da constante de equilíbrio é maior do que o da reação direta.**12.10 –****12.10.1 –**

$$2000 \text{ ppm} = \frac{2000}{10^6} \Rightarrow \frac{2000}{10^6} = \frac{x}{100}$$

$$\Rightarrow x = 0,2\%(V/V)$$

12.10.2 –

$$V = 14 \times 3 = 42 \text{ m}^3 \Rightarrow \frac{2000}{10^6} = \frac{x}{42}$$

$$\Rightarrow x = 0,08 \text{ m}^3$$