**ATIVIDADE DE REPOSIÇÃO KC E KP**

**ALUNO:** David Sheridan

**TURMA:** INFO4M

**01-Dado um sistema, 2 AB 2(g)  ↔ A 2 B 4(g) , qual a relação Kc/Kp ?**

a)(RT) 2 .

b)(RT) -2 .

c) RT.

d)(RT) -1 .

e)(RT)³.

Vamos precisar utilizar a seguinte fórmula: Kp = Kc . (RT)np-nn

Kp = Kc . (RT)1-2

Kp = Kc . (RT)-1

Kp = Kc/RT

RT = Kc/Kp

**Resposta: Letra C**

**02- Dado o equilíbrio químico:**

2 H 2(g)+ CO (g) ↔ CH 3 OH (g)

Se o Kc vale 300 mol -2  . L 2 , a 25ºC, determine o valor de Kp a essa

mesma temperatura:

(Dado: R = 0,082 atm . L   . K -1  . mol -1 ).

Convertendo a temperatura para Kelvin: 25 + 273 = 298 K

Usarei a seguinte fórmula: Kp = Kc . (RT)np-nn

Kp = Kc . (RT)1-3

Kp = Kc . (RT)-2

Kp = Kc /RT2

Kp = 300/(0,082 . 298)2

Kp = 300/(24,43)2

Kp = 300/596,82

**RESPOSTA: Kp = 0,502**