

ASSOCIAÇÃO BRASILEIRA DE QUÍMICA
SEÇÃO REGIONAL DE MATO GROSSO
XIV OLIMPIÁDA MATO-GROSSENSE DE QUÍMICA – FASE II
DIA 26 DE OUTUBRO DE 2019

Série: 2ª Série

GABARITO

PRIMEIRA PARTE (pinte com um quadrinho correspondente a cada questão).

Questão	01	02	03	04	05	06	07	08	09	10
Verdadeiro	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
Falso	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

SEGUNDA PARTE (pinte com um quadrinho correspondente a cada questão).

Questão	Alternativas			
11	<input checked="" type="radio"/>	b	c	d
12	a	b	<input checked="" type="radio"/>	d
13	<input checked="" type="radio"/>	b	c	d
14	a	<input checked="" type="radio"/>	c	d
15	a	<input checked="" type="radio"/>	c	d

TERCEIRA PARTE (20,0 PONTOS) – Responda as questões abaixo nas folhas timbradas. Use uma folha para cada questão.

16) a) **Dist = 4,6 km**

b) **V = 458,4 mL ou V \cong 0,46 L**

17) a) **K_c = 0,5 mol/L**

b) Como o valor de $K < 0$ o equilíbrio está deslocado para a esquerda mostrando maior quantidade de reagentes que de produtos.

c) Sim, por se tratar de uma reação gasosa, a pressão pode influenciar e muito esse equilíbrio. Um aumento da pressão desloca o equilíbrio para a esquerda aumentando a concentração do reagente, diminuindo a dos produtos, diminuindo ainda mais o valor de K_c e conseqüentemente diminuindo o rendimento da reação. Uma diminuição da pressão desloca o equilíbrio para a direita, aumentando as concentrações dos produtos, diminuindo a do reagente, assim aumentando o valor de K_c e conseqüentemente o rendimento da reação.