

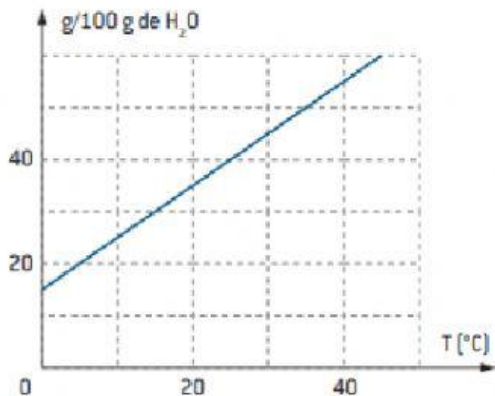
Nome:

Turma:



QUESTÃO 01

A curva de solubilidade do KNO_3 em função da temperatura é dada a seguir.



Se a 20 °C misturarmos 50 g de KNO_3 com 100 g de água, quando for atingido o equilíbrio, teremos

- A) Um sistema homogêneo.
- B) Um sistema heterogêneo.
- C) Apenas uma solução insaturada.

QUESTÃO 02

O colágeno é a proteína mais abundante no corpo humano, fazendo parte da composição de órgãos e tecidos de sustentação. Apesar de não ser comestível, seu aquecimento em água produz uma mistura de outras proteínas comestíveis, denominadas gelatinas. Essas proteínas têm diâmetros médios entre 1,0 nm e 1 000 nm e, quando em solução aquosa, formam sistemas caracterizados como



- A) Coloides.
- B) Dispersantes.
- C) Coagulantes.

QUESTÃO 03

É Muito comum o uso de expressões no diminutivo para tentar “diminuir” a quantidade de algo prejudicial à saúde. Por exemplo: a pessoa diz que ingeriu latinhas de cerveja e se compara a outra que ingeriu doses de cachacinha. Compare o teor alcoólico de cada bebida e marque o que for correto, considerando a mesma quantidade de cada bebida:



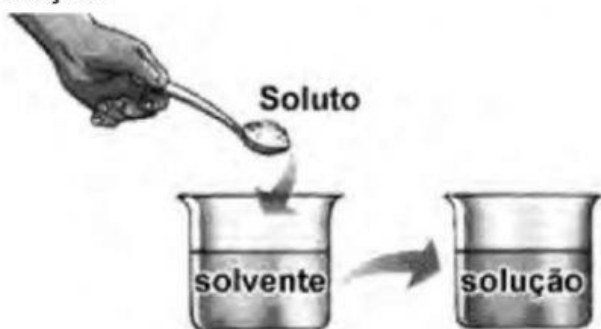
teor alcoólico na cerveja = 5 % v/v

teor alcoólico na cachaça = 45 % v/v

- A) A cerveja tem mais álcool se comparada à cachaça.
- B) A cachaça tem menos álcool se comparada à cerveja.
- C) A cerveja tem menos álcool se comparada à cachaça.

QUESTÃO 04

Ao colocar um pouco de açúcar na água e mexer até a obtenção de uma só fase, prepara-se uma solução. O mesmo acontece ao se adicionar um pouquinho de sal à água e misturar bem. Uma substância capaz de dissolver o soluto é denominada solvente; por exemplo, a água é um solvente para o açúcar, para o sal e para várias outras substâncias. A figura a seguir ilustra essa citação.



Disponível em: www.sobiologia.com.br. Acesso em 27 abr. 2010.

Suponha que uma pessoa, para adoçar seu cafezinho, tenha utilizado 3,42 g de sacarose para uma xícara de 50 ml do líquido. Qual é a concentração final, em g/mL, de sacarose nesse cafezinho?

- A) 0,068.
- B) 3,420.
- C) 14,62.

QUESTÃO 05

Como seria classificada uma solução de um determinado soluto que apresenta um coeficiente de solubilidade hipotético de 15g soluto / 100 mL de H₂O (27°C), quando em um copo de 100 mL for colocado, sob agitação, 15,5g de tal soluto?

- A) Saturada
 - B) Insaturada
 - C) Saturada com corpo de fundo
-