

Prova de Colóides – ITA

1 - (ITA-11) Considere as seguintes afirmações:

- I. Um coloide é formado por uma fase dispersa e outra dispersante, ambas no estado gasoso.
 - II. As ligações químicas em cerâmicas podem ser do tipo covalente ou iônica.
 - III. Cristal líquido apresenta uma ou mais fases organizadas acima do ponto de fusão do sólido correspondente.
- Então, das afirmações acima, está(ão) CORRETA(S)

- a) apenas I.
- b) apenas I e II.
- c) apenas II.
- d) apenas II e III.
- e) apenas III.

2 - (ITA-09) Considere os seguintes sais:

- I. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ II. NaCl III. ZnCl_2 IV. CaCl_2
Assinale a opção que apresenta o(s) sal(is) que causa(m) a desestabilização de uma suspensão coloidal estável de sulfeto de arsênio (As_2S_3) em água.

- a) Nenhum dos sais relacionados. b) Apenas o sal I.
- c) Apenas os sais I e II. d) Apenas os sais II, III e IV.
- e) Todos os sais.

3 - (ITA-02) Considere os sistemas apresentados a seguir:

- I. Creme de leite.
- II. Maionese comercial.
- III. Óleo de soja.
- IV. Gasolina.
- V. Poliestireno expandido.

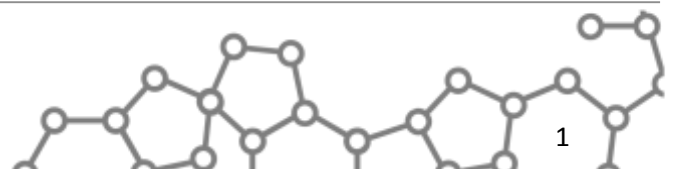
Destes, são classificados como sistemas coloidais

- a) apenas I e II. b) apenas I, II e III.
- c) apenas II e V. d) apenas I, II e V.
- e) apenas III e IV.

4 - (ITA-98) Em um recipiente contendo dois litros de água acrescentam-se uma colher de sopa de óleo de soja e 5 (cinco) gotas de um detergente de uso caseiro.

É **CORRETO** afirmar que, após a agitação da mistura:

- a) Deve resultar um sistema monofásico.
- b) Pode se formar uma dispersão coloidal.
- c) Obtém-se uma solução supersaturada.
- d) A adição do detergente catalisa a hidrólise do óleo de soja.
- e) O detergente reage com o óleo formando espécies de menor massa molecular.



GABARITO

1	D
2	E
3	D
4	B

