

GABARITO FÍSICA

Questão 1

Você trabalha em um laboratório que investiga as propriedades de nanomateriais semicondutores. Uma de suas pesquisas requer que você sintetize nanocristais de CdSe ao reagir CdO com Se em solução, em temperaturas elevadas. A solução de Se é preparada dissolvendo $150\,\mathrm{mg}$ do metal selênio em $25\,\mathrm{mL}$ de um solvente, o 1-octadeceno. Em outro frasco, $64\,\mathrm{mg}$ de CdO são dissolvidos em $3\,\mathrm{mL}$ de ácido oleico e $50\,\mathrm{mL}$ de 1-octadeceno, em $225\,\mathrm{^{\circ}C}$.

- ¹ Lorem Ipsum is simply dummy text of the printing and typesetting industry. Lorem Ipsum
- 2 has been the industry's standard dummy text ever since the 1500s, when an unknown printer
- took a galley of type and scrambled it to make a type specimen book.
- 4 It has survived not only five centuries, but also the leap into electronic typesetting, remaining
- 5 essentially unchanged. It was popularised in the 1960s with the release of Letraset sheets
- 6 containing Lorem Ipsum passages, and more recently with desktop publishing software like
- ⁷ Aldus PageMaker including versions of Lorem Ipsum.



A () Sim

B() Não

C () Talvez

D () Não sei

Anulada

Etapa 1. Um teste

Gabarito



Questão 2

Nos mamíferos, o metabolismo gera subprodutos nocivos, como o peróxido de hidrogênio, os íons superóxido e radicais contendo oxigênio, designados pelo termo genérico espécies reativas de oxigênio. A glutationa (GSH) é um tripeptídeo importante, pois atua como potente antioxidante. O grupo tiol atua como alvo dos agentes oxidantes, perdendo um átomo de hidrogênio e formando uma ligação dissulfeto com outra molécula de GSH. Você está investigando maneiras de proteção contra o estresse oxidativo e precisa saber mais sobre a química desse composto essencial.

HOOC
$$NH_2$$
 NH_2 NH_3 NH_4 NH_5 NH

Glutationa (GSH)

A () Sim

B () Não

C () Talvez

D () Não sei

E() NDA

Gabarito: A

Olá

Questão 3

Uma planta produz etanol pela hidratação do eteno em altas temperaturas.

$$C_2H_4(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons C_2H_5OH(g)$$
 $K_{300 \circ C} = 26$

Um reator é carregado com 60 bar de eteno e 40 bar de água em $300\,^{\circ}$ C. A mistura atinge o equilíbrio no reator. A mistura no equilíbrio é resfriada a $25\,^{\circ}$ C e transferida para um tambor, permitindo que todo o excesso de eteno escape.

A () Sim

B() Não

C () Talvez

D () Não sei

 \mathbf{E} () NDA

Gabarito: A

Gabarito



Questão 4

Materiais híbridos orgânicos e inorgânicos são estudados para aplicação em dispositivos ópticos de armazenamento. Um composto potencialmente útil é o dihidrogenofosfato de N-metil-2,4,6-trifenilpiridínio, $C_5H_{12}N$. O cátion possui uma estrutura análoga à do benzeno, com um nitrogênio heteroátomo.

 ${\bf A}$ () Sim ${\bf B}$ () Não ${\bf C}$ () Talvez ${\bf D}$ () Não sei ${\bf E}$ () NDA

Gabarito: A

Questão 5

Gabarito

Em uma estação de tratamento de água deseja-se medir a concentração de íons ferro(II). O ferro(II) reage com 1,10-fenantrolina, phen, para formar o complexo vermelho ferroína, $Fe(phen)_3^{2+}$, cuja concentração pode ser determinada por espectrofotometria. Entretanto, em solução ácida o complexo se decompões conforma a reação

Gabarito