

DIAGNÓSTICO

Primeira Série IME-ITA



2023

FÍSICA

- 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 $225\,^{\circ}C$.
- Lorem Ipsum is simply dummy text of the printing and
- 2 typesetting industry. Lorem Ipsum has been the in-
- dustry'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.
- 6 It has survived not only five centuries, but also the
- 7 leap into electronic typesetting, remaining essentially
- 8 unchanged. It was popularised in the 1960s with the
- 9 release of Letraset sheets containing Lorem Ipsum
- passages, and more recently with desktop publishing
- software like Aldus PageMaker including versions of
- 12 Lorem Ipsum.



A() Sim

B() Não

C() Talvez

D() Não sei

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
$$\underset{NH_2}{\overset{O}{\longleftarrow}}\underset{H}{\overset{HS}{\longleftarrow}}\underset{O}{\overset{HS}{\longleftarrow}}$$

Glutationa (GSH)

A() Sim

B() Não

C() Talvez

D() Não sei

E() NDA

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

A() Sim

B() Não

C() Talvez

D() Não sei

E() NDA

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

A() Sim

B() Não

C() Talvez

D() Não sei

E() NDA

5. Em uma estação de tratamento de água deseja-se dir a concentração de íons ferro(II). O ferro(II) reage 1,10-fenantrolina, phen, para formar o complexo ve lho ferroína, $\operatorname{Fe}(\operatorname{phen})_3^{2+}$, cuja concentração pode se terminada por espectrofotometria. Entretanto, em sol	com erme- er de-
ácida o complexo se decompões conforma a reação	ayao