

Nome: _____ Turma: IME-ITA	
Unidade: _____ Professor: _____ Data: _____	
Instruções: <ul style="list-style-type: none"> Faça sua avaliação à caneta. Resoluções a lápis não serão corrigidas. Questões discursivas sem desenvolvimento não serão consideradas. Não serão fornecidas folhas para rascunho. 	Nota:

QUÍMICA

Dados

- Constante de Avogadro, $N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- Constante de Faraday, $F = 96\,500 \text{ C mol}^{-1}$
- Carga elementar, $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$
- Constante dos gases, $R = 8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
- Constante de Planck $h = 6,6 \times 10^{-34} \text{ m}^2 \text{ kg s}^{-1}$
- Velocidade da luz no vácuo, $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Definições

- Composição do ar atmosférico: 79% N_2 e 21% O_2

Elementos

Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar (g mol^{-1})	Elemento Químico	Número Atômico	Massa Molar (g mol^{-1})
H	1	1,01	P	15	30,97
C	6	12,01	S	16	32,06
N	7	14,01	Cl	17	35,45
O	8	16,00	K	19	39,10
F	9	19,00	Ca	20	40,08
Na	11	22,99	Fe	26	55,84
Mg	12	24,31	Se	34	78,97
Al	13	26,98	Cd	48	112,41
Si	14	28,09			

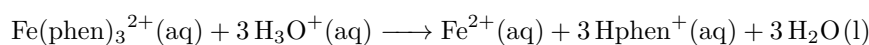
Questão 1

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 mg do metal selênio em 25 mL de um solvente, o 1-octadeceno. Em outro frasco, 64 mg de CdO são dissolvidos em 3 mL de ácido oleico e 50 mL de 1-octadeceno, em 225 °C.

- Determine** as configurações eletrônicas do Cd e do Se.
- Determine** o grupo e o período do Cd e do Se na Tabela Periódica.
- Explique** qual elemento tem maior probabilidade de formar um ânion no composto iônico CdS.
- Calcule** volume de solução de selênio precisa ser adicionado à solução de CdO.

Questão 2

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 decompõe conforme a reação



Os experimentos a seguir foram realizados em 40 °C.

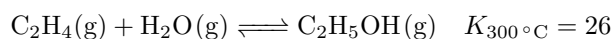
Exp.	$[\text{Fe(phen)}_3^{2+}]/\text{M}$	$[\text{H}_2\text{O}]/\text{M}$	$v_0/\text{mM s}^{-1}$
1	$7,50 \times 10^{-3}$	0,50	$9,0 \times 10^{-6}$
2	$7,50 \times 10^{-3}$	0,05	$9,0 \times 10^{-6}$
3	$3,75 \times 10^{-2}$	0,05	$4,5 \times 10^{-5}$

A constante de velocidade desse processo em 70 °C é $8,5 \times 10^{-2} \text{ M s}^{-1}$.

- Determine** a constante de velocidade da reação em 40 °C.
- Determine** a energia de ativação da reação.
- Determine** o tempo de meia-vida da reação em 25 °C.

Questão 3

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



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

- Determine** a entalpia de síntese do etanol.
- Determine** a composição do equilíbrio no reator a 300°C .
- Explique** qual seria o efeito da adição de etanol à composição do equilíbrio a 300°C .
- Compare** a constante de equilíbrio de síntese do etanol a 300°C e a 25°C .
- Determine** a pressão de vapor no tambor a 25°C .

Dados

- Entalpia de formação do eteno, $\Delta H_f^\circ(\text{C}_2\text{H}_4) = 53 \text{ kJ mol}^{-1}$
- Entalpia de formação da água, $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}) = -242 \text{ kJ mol}^{-1}$
- Entalpia de formação do etanol, $\Delta H_f^\circ(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = -253 \text{ kJ mol}^{-1}$

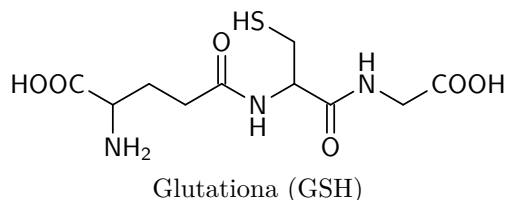
Questão 4

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, $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{N}$. O cátion possui uma estrutura análoga à do benzeno, com um nitrogênio heteroátomo.

- Apresente** a estrutura molecular para o ânion dihidrogenofosfato.
- Descreva** a geometria molecular do ânion dihidrogenofosfato.
- Compare** os ângulos de ligação O–P–O e HO–P–OH.
- Apresente** a estrutura molecular para o cátion *N*-metil-2,4,6-trifenilpiridínio.
- Indique** os orbitais que participam do sistema aromático.

Questão 5

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 glutathiona (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.



Os valores de pK_a da glutathiona são $pK_{a2} = 2,12$ e $pK_{a1} = 3,59$ para a desprotonação sucessiva dos dois grupos COOH , $pK_{a3} = 8,75$ para o grupo NH_2 e $pK_{a4} = 9,65$ para o grupo SH .

- Desenhe** a fórmula estrutural da glutathiona a partir de sua estrutura linear.
- Identifique** as funções orgânicas presentes na glutathiona.
- Identifique** os produtos de hidrólise completa da glutathiona.
- Determine** o número de estereoisômeros da glutathiona.
- Determine** a forma predominante de GSH no pH fisiológico, 7,4.