



Segunda Etapa

2ª ETAPA – 1º DIA – 10/12/2006

CADERNO DE PROVAS

REDAÇÃO

HISTÓRIA

QUÍMICA

**COMISSÃO DE PROCESSOS
SELETIVOS E TREINAMENTOS**



Elabore um comentário opinativo, no qual você responda à seguinte questão:

Basta ter “escola para todos”?

CRITÉRIOS BÁSICOS DE AVALIAÇÃO:

- fidelidade ao tema escolhido;
- relevância das informações apresentadas;
- coerência, coesão e clareza na exposição das idéias;
- atendimento às normas da língua padrão;
- atenção ao limite de linhas (20 a 25).

QUESTÕES DISCURSIVAS

1ª QUESTÃO

Reúna, em um único período, as informações expressas nos segmentos abaixo. Estabeleça entre os segmentos ‘A’ e ‘D’ uma relação explícita de concessão.

- A) A leitura virou uma espécie de mito da sociedade moderna.
- B) Pela atividade da leitura, ampliamos nosso repertório de informações.
- C) É possível, pela leitura, conhecer melhor as particularidades da escrita.
- D) A leitura continua sendo um hábito raro e restrito a poucos.

2ª QUESTÃO

Faça, em um pequeno comentário, uma análise da charge abaixo. Que sentidos ela expressa?



Revista de Comunicação Ano 3, nº 9, 1980. p. 34.)

HISTÓRIA

01. O ofício de historiador tem uma complexidade que ultrapassa a necessidade de reunir e organizar documentos, pois há concepções teóricas fundamentais para se entender as ações humanas. A concepção marxista da história, por exemplo, defende que:

- 0-0) a sociedade existe em função das relações de trabalho comunitário, sendo o modo de produção capitalista opressivo e contraditório.
- 1-1) as relações humanas são determinadas por interesses econômicos, não havendo possibilidade de se escapar do seu domínio nem da sua exploração.
- 2-2) as desigualdades sociais podem ser superadas pela ação política coletiva, em busca do socialismo e de um mundo sem exploração econômica.
- 3-3) a sociedade capitalista é marcada pela desigualdade, devido à natureza egoísta e não-histórica do mundo burguês.
- 4-4) o comunismo significa o fim da sociedade de classes e a extinção da propriedade privada dos meios de produção.

02. Na Antiguidade, a busca pela superação das dificuldades naturais acontece ao mesmo tempo que são criadas manifestações culturais que visam simbolizar o conteúdo dessa luta. Nas manifestações artísticas dessa época, pode-se constatar:

- 0-0) a predominância de obras arquitetônicas religiosas, marcadas pela grandiosidade.
- 1-1) de uma maneira geral, a inexistência de trabalhos de pintura, destacando-se apenas algumas obras religiosas no Egito.
- 2-2) a expressiva presença das construções da arquitetura grega, que buscavam a harmonia e o equilíbrio.
- 3-3) a originalidade da arte romana, expressa em suas esculturas majestosas e seus palácios monumentais.
- 4-4) a ausência de construções relacionadas com aspectos não-religiosos.

03. No Brasil, a economia colonial sustentou-se com a predominância da mão-de-obra escrava e a exportação de produtos para a Europa, conforme os princípios mercantilistas da época. Nesse contexto, a presença dos escravos:

- 0-0) influenciou na construção de hábitos culturais que perduram até hoje na sociedade brasileira.
- 1-1) foi economicamente importante, não tendo, contudo, provocado repercussões significativas para a formação da religiosidade popular.
- 2-2) contribuiu para a consolidação de preconceitos sociais e de discriminações políticas.
- 3-3) trouxe a possibilidade de trocas culturais significativas para a constituição da sociedade brasileira.
- 4-4) criou hierarquias sociais com repercussões nas relações de poder.

04. Giordano Bruno, Galileu Galilei e Kepler continuaram os estudos iniciados por Nicolau Copérnico, tão revolucionários e fundamentais para a ciência moderna. Galileu (1564-1642), por exemplo:

- 0-0) tinha profundo conhecimento de Matemática, mas não se interessava pela astronomia.
- 1-1) utilizou-se do telescópio para consolidar hipóteses de pesquisa desenvolvidas por Copérnico.
- 2-2) foi condenado à morte pelo Tribunal da Inquisição por ser considerado herege.
- 3-3) rompeu com as tradições filosóficas aristotélicas, modernizando o pensamento ocidental.
- 4-4) junto com Kepler, firmou-se na Universidade de Pisa como um dos professores mais representativos.

05. A chamada Revolução Americana libertou os Estados Unidos da dominação britânica, contribuindo para a afirmação das idéias liberais. Na primeira Constituição norte-americana:

- 0-0) prevaleceu o radicalismo dos revolucionários adeptos de Rousseau.
- 1-1) criou a base jurídica para a afirmação política e territorial da sociedade norte-americana e sua posterior expansão.
- 2-2) foi concedido o direito de voto, embora ainda restrito aos grandes proprietários de terra.
- 3-3) houve recuo diante dos ideais mais amplos e mais democráticos, prevalecendo interesses mais conservadores.
- 4-4) firmaram-se leis que conferiram a cidadania para todos os nascidos nas ex-colônias inglesas.

06. A exploração de diamantes foi uma atividade importante da economia colonial brasileira, ajudando Portugal a aliviar sua dívida externa. De fato, a exploração de diamantes:

- 0-0) gerou uma renda superior à da exportação do açúcar.
- 1-1) dispensou o uso da mão-de-obra escrava.
- 2-2) fez do Brasil, no século XVIII, o maior produtor do mundo.
- 3-3) na região das Gerais, durou todo o século XVIII.
- 4-4) adotava uma rígida fiscalização, embora não tenha conseguido evitar o contrabando.

07. Apesar de sua participação na Independência do Brasil, D. Pedro I não conseguiu tornar-se um governante popular. Nesse sentido, podemos lembrar a Confederação do Equador, que foi um dos movimentos de reação ao autoritarismo do imperador. Por ocasião desse movimento, os rebeldes participantes:

- 0-0) criticaram a Constituição de 1824, considerando-a centralizadora.
- 1-1) buscaram, com sucesso, contar com o apoio das províncias vizinhas.
- 2-2) eram radicalmente contra a escravidão.
- 3-3) formaram brigadas populares para radicalizar a luta.

- 4-4) contaram com a ajuda de membros do clero local.

08. As mudanças nas concepções de mundo trouxeram perspectivas estéticas diferentes que fundamentaram as vanguardas modernistas. O Impressionismo foi importante na construção dessas concepções estéticas, pois:

- 0-0) fortaleceu as tradições vindas da cultura clássica.
- 1-1) incentivou a autonomia criativa do artista.
- 2-2) contou, já no seu início, com um mercado de arte receptivo e economicamente favorável.
- 3-3) tinha a participação de artistas defensores de uma representação geométrica do mundo.
- 4-4) contribuiu com uma nova técnica para se trabalhar as formas e as cores.

09. A Primeira República do Brasil apresentou inquietações políticas que fizeram contraponto à dominação das oligarquias regionais. O movimento tenentista, iniciado na década de 1920:

- 0-0) conseguiu abalar as estruturas de poder, com suas rebeliões urbanas bem articuladas com o movimento operário.
- 1-1) lançou uma campanha, com ampla repercussão nacional, em favor de uma imediata convocação para a Assembléia Constituinte.
- 2-2) tendo simpatizantes nos grandes centros urbanos, criticou os governos existentes e propôs reformas políticas e administrativas.
- 3-3) estabeleceu ligações com a heróica Coluna Prestes, a qual conheceu grande popularidade pois defendia idéias socialistas.
- 4-4) foi importante politicamente pelas suas denúncias e propostas de melhoria da administração pública, contribuindo para formar lideranças atuantes na sociedade.

10. Uma série de fatos contribuiu para o processo que levou à renúncia de Vargas, em 1945, e à convocação de eleições para presidente da República. Entre esses fatos, destaca-se:

- 0-0) o Manifesto dos Mineiros que exigia uma definição política do governo.
- 1-1) a renúncia do ministro Oswaldo Aranha, o que aumentou as insatisfações da oposição.
- 2-2) a falta de base de apoio político, deixando Vargas isolado, sem sustentação partidária.
- 3-3) as pressões internacionais lideradas pelos Estados Unidos, com apoio da opinião pública.
- 4-4) as grandes greves operárias em defesa das liberdades democráticas.

11. O Plano Real foi implantado para que fosse possível romper com o ciclo inflacionário e estabilizar a economia. Durante o primeiro mandato presidencial de Fernando Henrique Cardoso:

- 0-0) o movimento sindical conseguiu aumentar seu campo de ação reivindicativa, obtendo importantes melhorias salariais.
- 1-1) o nacionalismo econômico prevaleceu diante dos projetos de internacionalização que visavam a entrada de empresas multinacionais.
- 2-2) apesar do efetivo controle da inflação, a concentração de renda continuou elevada.
- 3-3) o Movimento dos Sem Terra firmou-se diante da opinião pública, pela sua capacidade de luta e de organização.
- 4-4) consolidou-se um modelo econômico com bases nas propostas e nos princípios neoliberais.

12. No mundo atual, os conflitos políticos continuam ameaçando as possibilidades de existência de relações internacionais pacíficas. Além das questões políticas, há conflitos relacionados com:

- 0-0) diferenças étnicas, que retomam muitas vezes disputas seculares.
- 1-1) interesses econômicos e, por vezes, ambições imperialistas.
- 2-2) questões ideológicas, que levam a projetos sociais incompatíveis.
- 3-3) projetos de globalização, na busca da expansão do mercado.
- 4-4) divergências religiosas, que têm provocado as guerras santas.

13. No século XX, os projetos de modernização foram importantes para modificar muitas práticas da sociedade brasileira, inclusive o ritmo do seu cotidiano, com a introdução de hábitos suscitados pelas invenções tecnológicas. A modernização:

- 0-0) desfaz costumes enraizados, trazendo mudanças na forma de se conviver com o tempo e o espaço.
- 1-1) tem atrelado o Brasil às diretrizes da economia internacional, criando dificuldades para sua autonomia política.
- 2-2) repercute nas manifestações culturais, apesar da resistência de intelectuais nacionalistas.
- 3-3) influencia o cotidiano da população, com o uso de equipamentos tecnológicos sofisticados.
- 4-4) cria maiores vínculos com a globalização, aproximando a sociedade brasileira de modelos sociais europeus e norte-americanos.

14. As construções culturais fundamentam as questões sobre as identidades nacionais e o modernismo. No Brasil, muitas produções artísticas e literárias são importantes para se pensar a questão da identidade nacional. Entre essas, podemos citar:

- 0-0) as composições de Villa-Lobos, em suas ligações com as modas e cantigas populares.
- 1-1) os romances de Jorge Amado e José Lins do Rego, que focalizam costumes e práticas regionais.
- 2-2) a obra de Mário de Andrade, construída com pesquisas e reflexões sobre o que é ser brasileiro.

- 3-3) os filmes do Cinema Novo, preocupados em mostrar as singularidades da sociedade brasileira.
- 4-4) os debates realizados na Semana de Arte de 1992, sobre as tradições culturais e a modernidade.

15. As revoluções socialistas se fizeram presentes na contemporaneidade em busca de soluções para as desigualdades sociais. As diferenças entre os projetos políticos e as práticas de poder contribuíram, contudo, para a crise do socialismo no mundo atual. Na China:

- 0-0) com o fim da desigualdade social, foram consolidados os princípios socialistas.
- 1-1) houve mudanças nas formas de administrar a economia, aproximando-a do capitalismo.
- 2-2) alterou-se a estrutura política autoritária, graças ao enfraquecimento do Partido Comunista.
- 3-3) incentivou-se, no atual governo, uma revolução cultural que retomou antigas tradições culturais.
- 4-4) se fortaleceu a produção econômica, com a expansão dos seus negócios no mercado internacional.

16. No Brasil, as últimas eleições para presidente da república registram a existência de projetos políticos diferentes, embora com alguns pontos de contato importantes. Analisando as recentes disputas eleitorais, nota-se que:

- 0-0) a estrutura dos partidos políticos está consolidada com projetos políticos bem definidos e articulados.
- 1-1) há dificuldades na elaboração de projetos de governo que resolvam os grandes problemas sociais do Brasil.
- 2-2) faltam partidos políticos que tenham suas bases nas grandes cidades, o que faz com que prevaleçam as oligarquias rurais.
- 3-3) persistem as antigas práticas populistas, lembrando a época do varguismo.
- 4-4) existem semelhanças entre os projetos econômicos vinculados à globalização e à modernização tecnológica.

QUÍMICA

01. A Coreia do Norte realizou, recentemente, um teste nuclear subterrâneo, que foi condenado pelo Conselho de Segurança da ONU. Sabe-se que as armas em desenvolvimento por aquele país estão baseadas em plutônio. O plutônio, entretanto, não é capaz de iniciar por si próprio uma reação em cadeia e, por isso, é utilizado juntamente com berílio e polônio. Considerando que o berílio tem $Z=4$ e $A=9$; o polônio tem $Z=84$ e $A=209$ ou 210 e o plutônio tem $Z=94$ e $A=238$, 239 , 240 , 241 , 242 ou 244 , analise as proposições a seguir.

- 0-0) O decaimento de $^{210}_{82}\text{Po}$ a $^{206}_{82}\text{Pb}$ resulta na emissão de partículas alfa.

- 1-1) Se ocorrer um choque entre uma partícula alfa e o Be, ocorrerá formação de carbono-14 (radioativo) e emissão de 1 nêutron.
- 2-2) O plutônio possui 6 isótopos.
- 3-3) Sabendo que o Pu-244 decai com emissão de partículas alfa e formação de U-240 , com tempo de meia-vida de 82.000.000 anos, conclui-se que um átomo de urânio tem 92 prótons.
- 4-4) Uma vez que o Pu-238 pode ser formado a partir da emissão de uma partícula beta pelo netúnio (Np), concluímos que este elemento deve ter um isótopo com $Z=95$ e $A=238$.

02. O elemento químico de número atômico 23 pode formar íons relativamente estáveis com números de oxidação +2, +3, +4 e +5. Sobre este elemento, analise as afirmativas abaixo.

- 0-0) É um elemento do 4º período da Tabela Periódica.
- 1-1) Não possui elétrons em orbitais d.
- 2-2) O estado de oxidação +5 deve ser o mais estável.
- 3-3) Em sua forma neutra, o elemento tem 3 elétrons desemparelhados.
- 4-4) De todos os íons, apenas o de estado de oxidação +3 não tem elétrons desemparelhados.

03. A Tabela abaixo apresenta a variação da pressão de vapor em função da temperatura para naftaleno (sólido), benzeno (líquido) e água (líquida). Analise as afirmações a seguir:

naftaleno		benzeno		Água	
T/°C	P/mmHg	T/°C	P/mmHg	T/°C	P/mmHg
7	0,0123	7	38,61	7	7,43
27	0,1005	27	103,63	27	26,51
47	0,6105	47	240,42	47	79,06
77	-	77	687,12	77	312,38
97	-	97	1239,10	97	678,45

- 0-0) Dentre as três substâncias, o benzeno deve apresentar o menor ponto de ebulição.
- 1-1) A 97 °C, o benzeno está abaixo de seu ponto de ebulição normal.
- 2-2) A 0 °C, a pressão de vapor da água deve ser igual a zero.
- 3-3) A 100 °C, a pressão de vapor da água deverá ser igual a 760 mmHg.
- 4-4) O fato de a pressão de vapor do naftaleno ser maior que zero significa que este composto não pode ser um sólido a 25 °C e 760 mmHg.

04. O pH de fluidos em partes distintas do corpo humano tem valores diferentes, apropriados para cada tipo de função que o fluido exerce no organismo. O pH da saliva é de 6,5; o do sangue é 7,5 e, no estômago, o pH está na faixa de 1,6 a 1,8.

O esmalte dos dentes é formado, principalmente por um mineral de composição $\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$. Após as refeições, ocorre diminuição do pH bucal.

O pH do sangue é mantido aproximadamente constante pelo seguinte equilíbrio químico, envolvendo o íon bicarbonato:



Com base nestas informações avalie as seguintes proposições:

- 0-0) A concentração de íons H^+ é maior na saliva que no sangue.
- 1-1) A concentração de H^+ no estômago é maior que 10^{-2} mol/L.
- 2-2) Um aumento na acidez da saliva pode resultar em ataque ao esmalte dos dentes.
- 3-3) O bicarbonato pode ser usado para elevar o pH do estômago.
- 4-4) A adição de uma base em um meio contendo ácido carbônico, íons hidrogênio e bicarbonato causará deslocamento do equilíbrio mostrado no enunciado da questão no sentido da formação dos reagentes.

05. Sobre os elementos químicos H (Z=1) e Li (Z=3), podemos dizer que:

- 0-0) São ambos metais alcalinos, uma vez que apresentam configuração eletrônica na camada de valência do tipo ns^1 .
- 1-1) Ambos formam íons monovalentes positivos.
- 2-2) O raio atômico do Li é maior que o do H.
- 3-3) A primeira energia de ionização do Li é maior que a do H.
- 4-4) O H é capaz de formar um íon negativo estável, e o Li não.

06. A respeito dos compostos binários que se pode formar entre oxigênio (Z=8) e os demais elementos que ocorrem na natureza, podemos afirmar o que segue:

- 0-0) Os óxidos de metais alcalinos tendem a ser covalentes com fórmula M_2O , com o metal no estado de oxidação +1 e o oxigênio no estado -2.
- 1-1) O carbono (Z=6) pode formar as moléculas CO e CO_2 , que são lineares, e por isso são apolares e, em ambas as moléculas, o oxigênio apresenta a camada de valência completa.
- 2-2) A geometria da molécula SO_2 , dióxido de enxofre, é angular e nela o enxofre (Z=16) apresenta um par de elétrons não ligantes.
- 3-3) Por ser um elemento muito eletronegativo, o oxigênio, nesses compostos, geralmente apresenta estado de oxidação negativo.
- 4-4) O oxigênio não forma compostos covalentes com elementos que estão localizados à sua direita na Tabela Periódica.

07. Embora o sulfato de cálcio se dissolva em água, isto se dá somente em pequenas quantidades. Assim, acerca de uma solução saturada deste sulfato, é correto afirmar que:

- 0-0) as espécies Ca^{2+} e SO_4^{2-} estarão presentes em solução.
- 1-1) por filtração, é possível se recuperar o sal não dissolvido.
- 2-2) o sulfato de cálcio puro é uma substância simples.
- 3-3) se o íon sulfato for um ânion de um ácido forte, e o cálcio, um cátion de uma base fraca, o pH da solução acima será ácido.
- 4-4) a adição de sulfato de sódio, um sal bastante solúvel à solução, não interfere na solubilidade do sulfato de cálcio.

08. Uma amostra de sódio metálico puro ($\text{Na} = 23$ g/mol) pesando 2,3 g foi colocada lentamente em um béquer contendo água. Durante este procedimento, observou-se a formação de um gás (posteriormente identificado como sendo hidrogênio). A solução resultante foi completada para 1 L. Avalie as informações a seguir.

- 0-0) A solução resultante deve ter um pH em torno de 13.
- 1-1) Um dos produtos deste procedimento é o íon sódio.
- 2-2) O sódio atua como agente redutor.
- 3-3) O hidrogênio formado é o agente oxidante neste processo.
- 4-4) São produzidos 0,05 mols de gás hidrogênio.

09. O gás carbônico é uma substância de grande importância biológica e ambiental. Esta importância, em parte, se deve ao equilíbrio $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$. O ácido carbônico formado neste sistema é um ácido muito fraco. O ânion carbonato, que está presente na estrutura deste ácido, pode ser encontrado na natureza na forma de rochas calcárias que contêm elevado teor de carbonato de cálcio. Avalie as afirmativas abaixo, acerca das espécies envolvidas nos equilíbrios do íon carbonato.

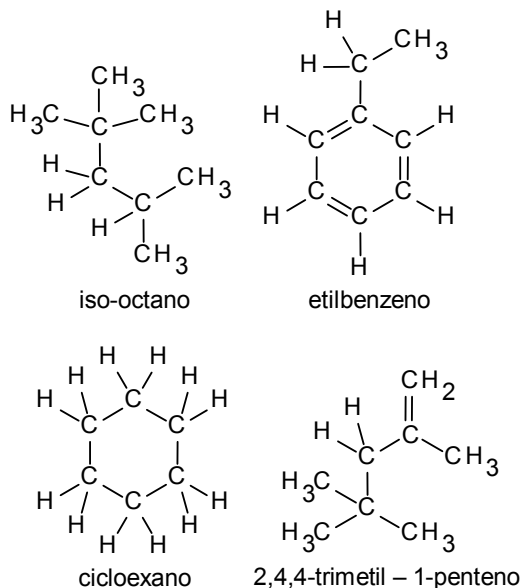
- 0-0) O CO_2 é um óxido ácido.
- 1-1) A dissolução de carbonato de cálcio em água deve originar um meio alcalino.
- 2-2) O íon bicarbonato, HCO_3^- , é um íon anfótero, pois, em solução aquosa, pode atuar tanto como ácido quanto como uma base.
- 3-3) A adição de um ácido a uma solução saturada de carbonato de cálcio deve aumentar a solubilidade deste sal.
- 4-4) O CO_2 deve reagir com hidróxido de sódio resultando, entre possíveis produtos, o bicarbonato e o carbonato de sódio.

10. Sobre os parâmetros e variáveis que governam a velocidade de reações químicas, podemos afirmar que:

- 0-0) em geral, as reações aumentam de velocidade com o aumento da temperatura.
- 1-1) em geral, as reações diminuem de velocidade com o aumento da concentração dos reagentes em solução.
- 2-2) a uma dada temperatura, a velocidade de uma reação será maior quanto menor for sua energia de ativação.

- 3-3) o aumento da pressão parcial dos reagentes, provoca um aumento na velocidade de uma reação entre substâncias no estado gasoso.
- 4-4) um catalisador atua aumentando a energia de ativação para uma determinada etapa de uma reação química.

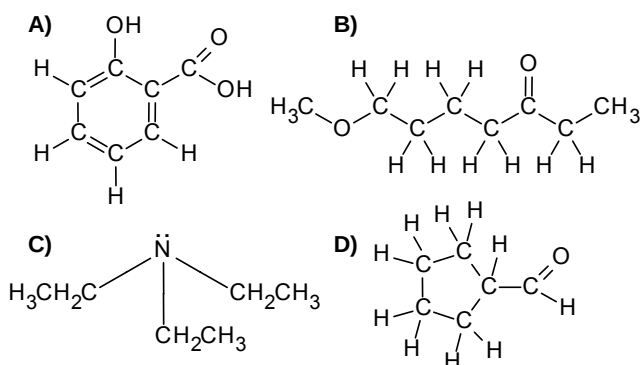
11. A gasolina é um combustível constituído basicamente por hidrocarbonetos e, em menor quantidade, por produtos oxigenados, de enxofre, de nitrogênio e compostos metálicos. Esses hidrocarbonetos são formados por moléculas de cadeia carbônica entre 4 a 12 átomos. Veja abaixo alguns constituintes da gasolina.



A partir das estruturas acima podemos afirmar o que segue.

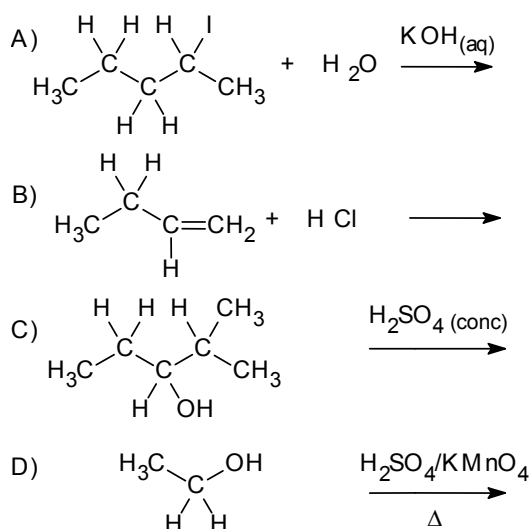
- 0-0) Segundo a IUPAC, o nome do iso-octano seria 2,4,4-trimetilpentano.
- 1-1) O etilbenzeno é um composto aromático.
- 2-2) O cicloexano é um composto cíclico; portanto, também pode ser chamado de aromático.
- 3-3) O 2,4,4-trimetil-1-penteno é uma “olefina” de cadeia aberta.
- 4-4) Todos os compostos acima podem ser chamados de hidrocarbonetos “insaturados”.

12. Analise as estruturas abaixo.



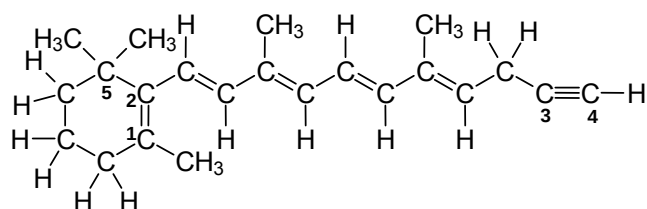
- 0-0) A estrutura **A** apresenta duas funções orgânicas: álcool e ácido carboxílico, ligadas a um anel aromático.
- 1-1) O composto **B** também apresenta duas funções orgânicas: cetona e éster.
- 2-2) O composto **C** é uma amina terciária: trietilamina. As aminas apresentam um caráter básico devido ao par de elétrons livre do nitrogênio.
- 3-3) O composto **D** é um aldeído.
- 4-4) Se misturarmos os compostos **A** e **C**, em um solvente orgânico, deverá ocorrer a formação de um sal orgânico.

13. Observe as reações abaixo:



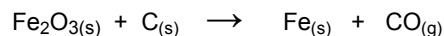
- 0-0) A reação A é uma reação de substituição nucleofílica, devendo formar como produto principal o 2-hidroxipentano.
- 1-1) A reação B é uma reação de adição, devendo formar como produto principal o 1-clorobutano.
- 2-2) A reação C deve seguir a regra de Markovnikov.
- 3-3) A reação D é uma reação de eliminação, em que o 2-metil-2-penteno deve ser o produto formado em maior quantidade.
- 4-4) A reação D é uma reação típica de oxidação, devendo gerar como produto o ácido acético.

14. A partir da estrutura do composto abaixo, podemos afirmar que:



- 0-0) os carbonos 1 e 2 apresentam hibridização sp^2 .
- 1-1) os carbonos 3 e 4 apresentam hibridização sp^3 .
- 2-2) o carbono 5 apresenta hibridização sp .
- 3-3) os carbonos 1 e 2 apresentam duas ligações π entre si.
- 4-4) os carbonos 3 e 4 apresentam duas ligações π e uma sigma (σ), entre si.

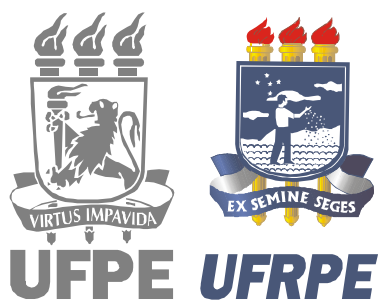
- 15.** A hematita, $\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$, é uma das principais riquezas minerais do Brasil. Este mineral é empregado na obtenção de ferro metálico, $\text{Fe}_{(s)}$, obtido a partir de um processo de redução em alto forno, usando carvão, $\text{C}_{(s)}$, como agente redutor. Uma das reações ocorridas nesse processo é dada pela equação não balanceada:



Calcule a massa de $\text{Fe}_{(s)}$ (em toneladas) que é possível obter a partir de 100 toneladas de hematita, 70% pura. (Dados: C = 12 g/mol; O = 16 g/mol; Fe = 56 g/mol).

- 16.** Utilize as energias de ligação da Tabela abaixo para calcular o valor absoluto do ΔH de formação (em kJ/mol) do cloro-etano a partir de eteno e do HCl.

Ligação	Energia / kJ/mol	Ligação	Energia / kJ/mol
H-H	435	C-Cl	339
C-C	345	C-H	413
C=C	609	H-Cl	431



Segunda Etapa

GABARITO

2ª ETAPA – 1º DIA – 10/12/2006

Química		História	
01	VFVVF	01	FFVVFV
02	VFVVF	02	VFVFF
03	VFFVF	03	VFVVV
04	VVVVF	04	FVFVF
05	FVVFV	05	FVFVF
06	FFVVF	06	FFVVFV
07	VVFVF	07	VVFVV
08	VVVFV	08	FVFFV
09	VVVVV	09	FFVVFV
10	VFVVF	10	VVFFF
11	VVFVF	11	FFVVV
12	VFVVV	12	VVVVV
13	VFVVV	13	VVVVV
14	VFFFV	14	VVVVV
15	49	15	FVFFV
16	57	16	FVFVV

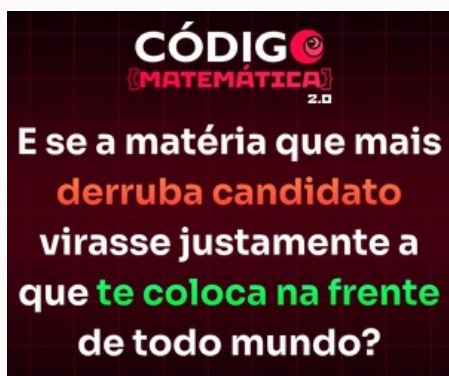
COMISSÃO DE PROCESSOS
SELETIVOS E TREINAMENTOS



Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

