

vestibular inverno 2008

Universidade Estadual de Maringá

Prova 3 – Química

QUESTÕES OBJETIVAS

Nº DE ORDEM:
NOME DO CANDIDATO:

Nº DE INSCRIÇÃO:

INSTRUÇÕES PARA A REALIZAÇÃO DA PROVA

1. Confira os campos Nº DE ORDEM, Nº DE INSCRIÇÃO e NOME, conforme o que consta na etiqueta fixada em sua carteira.
2. Confira se o número do gabarito deste caderno corresponde ao constante na etiqueta fixada em sua carteira. Se houver divergência, avise, imediatamente, o fiscal.
3. É proibido folhear o caderno de provas antes do sinal, às 9 horas.
4. Após o sinal, confira se este caderno contém 20 questões objetivas e/ou qualquer tipo de defeito. Qualquer problema, avise, imediatamente, o fiscal.
5. O tempo mínimo de permanência na sala é de 1h e 30min após o início da prova.
6. No tempo destinado a esta prova (4 horas), está incluído o de preenchimento da Folha de Respostas.
7. Transcreva as respostas deste caderno para a Folha de Respostas. A resposta correta será a soma dos números associados às proposições verdadeiras. Para cada questão, preencha sempre dois alvéolos: um na coluna das dezenas e um na coluna das unidades, conforme exemplo ao lado: questão 13, resposta 09 (soma das proposições 01 e 08).
8. Se desejar, transcreva as respostas deste caderno no Rascunho para Anotação das Respostas constante nesta prova e destaque-o, para retirá-lo hoje, nesta sala, no horário das 13h15min às 13h30min, mediante apresentação do documento de identificação do candidato. Após esse período, não haverá devolução.
9. Ao término da prova, levante o braço e aguarde atendimento. Entregue ao fiscal este caderno, a Folha de Respostas e o Rascunho para Anotação das Respostas.

09	13
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐

Corte na linha pontilhada.

RASCUNHO PARA ANOTAÇÃO DAS RESPOSTAS

Nº DE ORDEM:

NOME:

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20

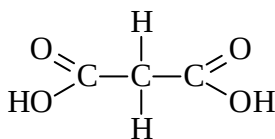


UEM – Comissão Central do Vestibular Unificado

GABARITO 1

QUÍMICA

01 – Sobre o ácido propanodióico (estrutura abaixo), assinale o que for **correto**.



- 01) Ele apresenta cadeia carbônica saturada, homogênea e normal.
- 02) Ele não forma ligações de hidrogênio e, por isso, não é solúvel em água.
- 04) Para neutralizar 1 mol desse ácido, são necessários 2 mols de hidróxido de sódio.
- 08) Ele é apolar.
- 16) Os três átomos de carbono apresentam hibridação sp^2 .

☐

02 – Assinale o que for **correto**.

- 01) O raio de um íon é sempre maior do que o raio atômico do átomo que lhe deu origem.
- 02) O raio iônico do Br^- é maior do que o raio atômico do Br.
- 04) O raio iônico do Mg^{2+} é menor do que o raio atômico do Mg.
- 08) Se um átomo A de configuração eletrônica 2, 8, 2 e um átomo B de configuração eletrônica 2, 8, 18, 7 formarem um composto AB_2 , a ligação química entre A e B será do tipo covalente.
- 16) A análise de uma certa amostra mostrou que a mesma possui ponto de fusão e de ebulição elevados, boa condutividade térmica e elétrica, densidade elevada, brilho e maleabilidade. Desse modo, pode-se concluir que a amostra analisada é, provavelmente, um metal.

☐

03 – Assinale o que for **correto**.

- 01) O benzoato de metila e o acetato de fenila são ésteres que têm as estruturas formadas, respectivamente, pela troca do hidrogênio presente na carboxila do ácido benzóico pelo grupo metila e pela troca do hidrogênio presente na carboxila do ácido acético pelo grupo fenila.
- 02) O benzoato de metila e o acetato de fenila são isômeros de função com fórmulas moleculares $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_2$.
- 04) O benzoato de metila é um composto aromático segundo a regra de Hückel, porque possui todos os carbonos da unidade cíclica hibridados em sp^2 , formando um anel plano com seis elétrons π .
- 08) O efeito de ressonância desativa o anel do benzoato de metila para uma reação de substituição eletrofílica aromática, orientando o ataque do eletrófilo na posição meta.
- 16) O grupamento NO_2 , no nitrobenzeno, tem efeito indutivo e de ressonância doadores de elétrons.

☐

04 – Assinale o que for **correto**.

- 01) O HCl tem maior polaridade que o HBr, porque o cloro é mais eletronegativo do que o bromo.
- 02) CF_4 e BF_3 são exemplos de substâncias apolares que possuem ligações covalentes polares.
- 04) O H_2Se possui maior polaridade que o H_2S .
- 08) $\text{Br}_{2(l)}$, $\text{Fe}_{(s)}$, $\text{NaBr}_{(s)}$ e $\text{CCl}_{4(l)}$ são compostos formados, respectivamente, por ligações covalente apolar, metálica, iônica e covalente polar.
- 16) O metanol é mais solúvel em CCl_4 do que em CHCl_3 .

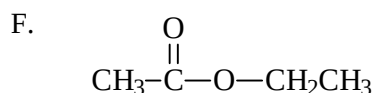
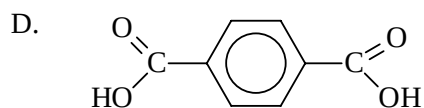
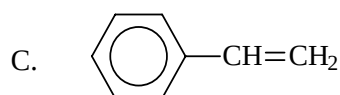
☐

05 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Os números de oxidação do carbono 1 no ácido etanóico (ácido acético) e no etanal (aldeído acético) são, respectivamente, +3 e +1.
- 02) Na reação de um alceno com KMnO_4 diluído e a frio, forma-se diol como produto orgânico e MnO_2 como produto inorgânico.
- 04) O número de oxidação do Mn no permanganato de potássio é +9 e, no MnO_2 , é +10.
- 08) O número de oxidação dos carbonos sp^2 de um alceno qualquer é maior do que o número de oxidação dos carbonos de um diol formado a partir do mesmo alceno.
- 16) Na equação $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 \Rightarrow 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$, ocorre mudança do número de oxidação do cloro de 0 (Cl_2) para -1 (Cl^-).

☐

06 – Dadas as substâncias abaixo, assinale o que for **correto**.



- 01) A substância F, um éster, é o monômero que dá origem a um poliéster.
- 02) A substância C, quando polimerizada, forma o poliestireno.
- 04) Tanto A quanto B são usados pela indústria para produção do polímero polietileno.
- 08) A baquelite é um polímero termofixo que é obtido através das reações das substâncias D e E.
- 16) A substância A é o monômero adequado para formar o polietileno em condições de catálise ácida.

☐

Rascunho

07 – Assinale o que for **correto**.

- 01) O etano possui ponto de ebulição maior que o metanol, porque possui maior cadeia carbônica.
02) O metanol possui geometria planar e as suas interações intermoleculares são do tipo força de Van de Waals.
04) O cicloexanol é aromático e apolar.
08) O hexan-1-ol é insolúvel em água.
16) O cloreto de etila (cloroetano) tem dois carbonos sp^3 e apresenta interações intermoleculares do tipo dipolo-dipolo.

☐

08 – Considerando que todos os gases abaixo se comportam como gases ideais, assinale o que for **correto**.

- 01) 6 gramas de gás hélio ocupam 67,2 litros nas CNTP.
02) A pressão exercida por 16 gramas de gás metano a 0 °C, ocupando um volume de 22,4 litros, é 1 atm.
04) O número de moléculas contido em 22,4 litros do gás N_2 , a 273,15 K e sob pressão de 1 atm, é $6,02 \times 10^{23}$.
08) Para que um mol do gás H_2 exerça uma pressão de 2 atm, é necessário que o sistema esteja a 0 °C em um recipiente de 11,2 litros.
16) Se 17 gramas do gás NH_3 estiver a 0 °C, o produto pressão vezes volume será 22,4 atm l.

☐

09 – Dadas as equações químicas abaixo, não balanceadas, assinale o que for **correto**.



- 01) Na equação I, o agente oxidante é o $KMnO_4$ e o número de oxidação do potássio varia de +7 para +2.
02) Na equação II, o número de oxidação do cromo passa de +6, no $K_2Cr_2O_7$, para +3, no $Cr_2(SO_4)_3$.
04) Na equação II, o carbono é oxidado de +3 para +4.
08) Na equação I, o agente redutor é o sulfato ferroso e o número de oxidação do ferro varia de +2 para +3.
16) O somatório dos coeficientes **a, b, c, d, e, f, g e h** na equação II, em menores números inteiros, é 58.

☐

Rascunho

10 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Na queima de uma vela, não estão envolvidas transformações químicas, apenas físicas.
- 02) O reflexo da luz solar em um lago é um exemplo de um fenômeno físico.
- 04) Em uma salina, a evaporação da água para a produção do NaCl é um exemplo de transformação química.
- 08) A formação da ferrugem em uma estrutura metálica é um exemplo de transformação química.
- 16) O derretimento do gelo é um exemplo de fenômeno físico.

☐

11 – Assinale o que for **correto**.

- 01) A adição de um soluto não-volátil a um solvente provoca a diminuição da pressão de vapor do solvente na solução.
- 02) O ponto de ebulição de uma solução aquosa preparada pela adição de NaCl_(s) é maior do que o ponto de ebulição da água pura.
- 04) O abaixamento da temperatura de congelamento e a elevação da temperatura de ebulição podem ocorrer através da adição de um soluto não-volátil a um solvente e não dependem da natureza das partículas dispersas no solvente, mas somente do número dessas partículas por unidade de massa do solvente.
- 08) A temperatura não influencia na pressão de vapor dos sólidos.
- 16) A pressão osmótica varia com a temperatura da solução.

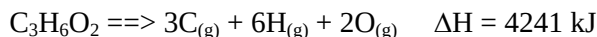
☐

12 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Uma mistura de heptano com areia é um exemplo de mistura homogênea.
- 02) O soro fisiológico (que é constituído de uma solução não saturada de sal e açúcar comuns) é um exemplo de um sistema homogêneo.
- 04) Uma mistura de manteiga com água fria é um exemplo de mistura heterogênea.
- 08) Sublimação é a mudança de estado físico de sólido para gás como também de gás para sólido.
- 16) O método de separação que se baseia na diferença de densidade se chama decantação.

☐

13 – Dados a equação termoquímica abaixo e os valores das energias de ligação (tabela), assinale o que for **correto**.



Energias de Ligação (kJ/mol)			
C-H	414	C-O	336
C-C	335	O-H	461
C=O	750		

- 01) O composto C₃H₆O₂ possui um carbono sp².
- 02) O composto C₃H₆O₂ é isômero de função do ácido propanóico.
- 04) O composto C₃H₆O₂ possui entalpia de formação de -4241 kJ.
- 08) O composto C₃H₆O₂ é um aldeído.
- 16) O composto C₃H₆O₂ é apolar.

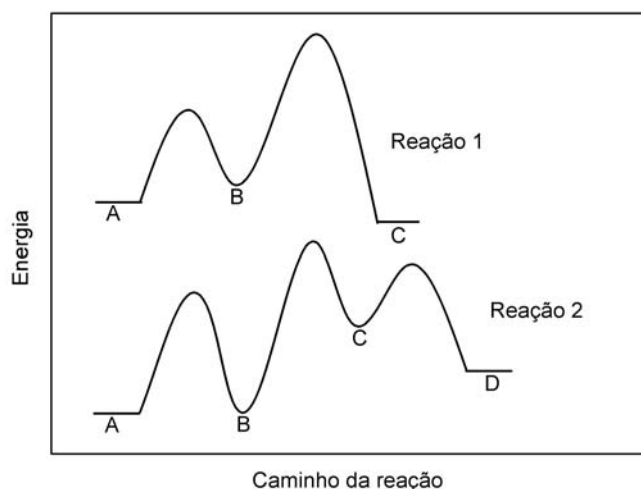
☐

14 – Assinale o que for **correto**.

- 01) A partícula β forma-se a partir da desintegração de um nêutron, dando origem também a um próton e a um neutrino.
- 02) As partículas α possuem carga elétrica +4 e número de massa igual a 2.
- 04) Em uma reação nuclear, há sempre conservação de massa e carga.
- 08) Quando um núcleo radioativo emite uma partícula β, sua massa não se altera, porém seu número atômico diminui.
- 16) A emissão gama é considerada uma onda eletromagnética e não possui carga elétrica nem massa.

☐

15 – Com base no perfil para as reações 1 e 2 descritas pelas curvas do gráfico abaixo, assinale o que for **correto**.



- 01) Na reação 1, existem duas barreiras de energia de ativação para a reação $A \rightarrow C$.
- 02) A reação $A \rightarrow D$ da reação 2 é endotérmica.
- 04) Na reação 1, são formados dois complexos ativados (ou estados intermediários).
- 08) Na reação 2, a etapa lenta está entre o caminho $B \rightarrow C$.
- 16) Na reação 1, a etapa rápida está entre o caminho $A \rightarrow B$.

☐

16 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Cl_2 , S_8 e O_3 são exemplos de substâncias simples.
- 02) O KMnO_4 é composto por três elementos e seis átomos.
- 04) O ato de acender o farol de um automóvel envolve fenômenos de transformação de energia química em energia elétrica que, por sua vez, transforma-se em energia luminosa.
- 08) Um átomo que possui, em uma camada, somente os subníveis s e p possui, no máximo, oito elétrons nessa camada.
- 16) O número de nêutrons de um átomo de potássio ($^{39}_{19}\text{K}$) em seu estado neutro é maior que o número de nêutrons de um íon positivo de potássio (K^{1+}).

☐

Rascunho

17 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Se o pH do suco de uma maçã é 3,76, a concentração de H^+ deve estar entre 1×10^{-3} e 1×10^{-4} mol/litro.
- 02) Uma solução de concentração igual a 0,00001 mol/litro de OH^- possui pH = 9.
- 04) O pH de uma solução de concentração hidrogeniônica igual a $0,1 \times 10^{-5}$ é 5.
- 08) Ao se misturarem volumes iguais de duas soluções do mesmo ácido forte, uma de pH = 3,7 e outra de pH = 4,3, o pH da solução resultante será 8.
- 16) Uma solução aquosa de KCN possui pH < 7.

☐

18 – Assinale o que for **correto**.

- 01) Um átomo neutro que, de acordo com sua distribuição eletrônica, apresenta 2, 8, 18 e 6 elétrons nas quatro primeiras camadas, respectivamente, encontra-se na família dos calcogênios e no quarto período da tabela periódica.
- 02) Um halogênio possui densidade eletrônica menor em sua eletrosfera do que um calcogênio do mesmo período.
- 04) Se um elemento químico que pertence à coluna 7A da tabela periódica receber um elétron, ele passará a ser um íon com configuração eletrônica idêntica a de um gás nobre.
- 08) O volume atômico do potássio é maior do que o volume atômico do cálcio, enquanto o volume atômico do bromo é maior do que o volume atômico do selênio.
- 16) A sequência Se, Br e F apresenta esses elementos em ordem crescente de potencial de ionização.

☐

19 – Considerando os dados da tabela abaixo, assinale o que for **correto**.

Potenciais-padrão de redução (em Volts)	
$\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}$	-3,04
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$	+0,34
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ba}$	-2,90
$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Au}$	+1,50
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}$	-0,74
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$	+0,80

- 01) O potencial padrão de oxidação do Cr^{3+} é -0,74V.
- 02) Uma pilha montada com cobre e lítio possui equação global $\text{Cu}^{2+} + \text{Li} \rightarrow \text{Cu} + \text{Li}^+$.
- 04) A força eletromotriz de uma pilha montada com ouro e cobre é 1,16 V.
- 08) A força eletromotriz de uma pilha montada com cobre e prata é 1,14 V.
- 16) Uma pilha montada com bário e prata possui equação global $2\text{Ag}^+ + \text{Ba} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Ba}^{2+}$.

☐

20 – Assinale o que for **correto**.

- 01) O peróxido de bário possui fórmula química BaO .
- 02) Ao se dissolver dióxido de enxofre gasoso em água pura, obtém-se o ácido sulfídrico.
- 04) O íon permanganato em solução aquosa possui cor verde.
- 08) O carbonato de sódio é usado em extintores de incêndio.
- 16) O hidróxido estânico possui fórmula química $\text{Sn}(\text{OH})_4$.

☐

Rascunho

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

