

MINISTÉRIO DA DEFESA
EXÉRCITO BRASILEIRO
DECEX - DFA
ESCOLA PREPARATÓRIA DE CADETES DO EXÉRCITO
(EsPC de SP/1940)
CONCURSO DE ADMISSÃO / 2010
PROVAS DE FÍSICA/QUÍMICA E GEOGRAFIA/HISTÓRIA
Sábado, 18 de setembro de 2010
INSTRUÇÕES PARA A REALIZAÇÃO DA PROVA

MODELO
B

1. Confira a Prova

- Sua prova contém 19 (dezenove) páginas impressas, numeradas de 01 (um) a 19 (dezenove).
- Nesta prova existem 24 (vinte e quatro) questões de Física e Química impressas nas páginas numeradas de 02 (dois) a 11 (onze) e 24 (vinte e quatro) questões de Geografia e História impressas nas páginas numeradas de 12 (doze) a 19 (dezenove).
- Em todas as páginas, na parte superior, há a indicação do Modelo da Prova, que deverá ser transcrito pelo candidato para o Cartão de Respostas.
- Os Modelos de Prova diferenciam-se apenas quanto à ordem das questões e/ou alternativas.
- Você poderá usar, como rascunho, as folhas em branco deste caderno.

2. Condições de Execução da Prova








- O tempo total de duração da prova é de 4 (quatro) horas e 30 (trinta) minutos. Os 15 (quinze) minutos iniciais são destinados à leitura da prova e ao esclarecimento de dúvidas. Os 15 (quinze) minutos finais são destinados ao preenchimento das opções selecionadas pelo candidato no Cartão de Respostas.
- Em caso de alguma irregularidade, na impressão ou montagem da sua prova, chame o Fiscal de Prova. Somente nos primeiros 15 (quinze) minutos será possível esclarecer as dúvidas.
- Os candidatos somente poderão sair do local de prova após transcorridos 2/3 (dois terços) do tempo total destinado à realização da prova.
- Ao terminar a sua prova, sinalize para o Fiscal de Prova e **aguarde em seu local, sentado**, até que ele venha recolher o seu Cartão de Respostas.
- O caderno de questões permanecerá no local da prova, sendo-lhe restituído nas condições estabelecidas pela Comissão de Aplicação e Fiscalização.

3. Cartão de Respostas

- Para o preenchimento do Cartão de Respostas, siga a orientação do Oficial Aplicador da Prova e leia atentamente as instruções abaixo.
- Fique atento para as instruções do Oficial Aplicador quanto à impressão digital do seu polegar direito no espaço reservado para isso no Cartão de Respostas.
- Escolha a única resposta certa dentre as opções apresentadas em cada questão, assinalando-a, com caneta esferográfica de tinta azul ou preta, no Cartão de Respostas.

INSTRUÇÕES PARA O PREENCHIMENTO DO CARTÃO DE RESPOSTAS

- **Alvéolos circulares** são os pequenos círculos vazios do cartão. O candidato deverá preenchê-los apenas com caneta esferográfica de tinta azul ou preta para que o sensor da leitora óptica os detecte como opções de resposta válidas.
- É obrigatório preencher os seis alvéolos circulares correspondentes aos seis dígitos do seu **Número de Identificação**, inclusive os que tenham 0 (zero) à esquerda (Exemplo: **0 5 1 1 0 7**). Será reprovado no Exame Intelectual e eliminado do concurso o candidato que preencher incorretamente, no Cartão de Respostas, os alvéolos que correspondem ao seu Número de Identificação. Em caso de dúvida, consulte o Fiscal de Prova.
- Também é obrigatório o correto preenchimento do alvéolo circular correspondente ao **Modelo da Prova** indicado na capa e na parte superior das páginas numeradas desta prova, para que seja possível a correta apuração do resultado do candidato.
- Leia as instruções constantes do corpo do Cartão de Respostas.
- Observe o quadro abaixo para evitar que sua marcação, **mesmo certa, seja invalidada** pela leitora óptica:

| Como você marcou a sua opção no alvéolo circular | A leitora óptica a interpretou como | Opção avaliada | Observação |
|---|-------------------------------------|----------------|---|
|  | Uma marcação | Válida | Marcação correta |
|   | Nenhuma marcação | Inválida | Marcação insuficiente |
|     | Dupla marcação | Inválida | Marcação fora do limite do alvéolo circular |

Atenção – transcreva para o Cartão de Respostas, com letra cursiva (de próprio punho), a frase:
“Exército Brasileiro: braço forte, mão amiga.”

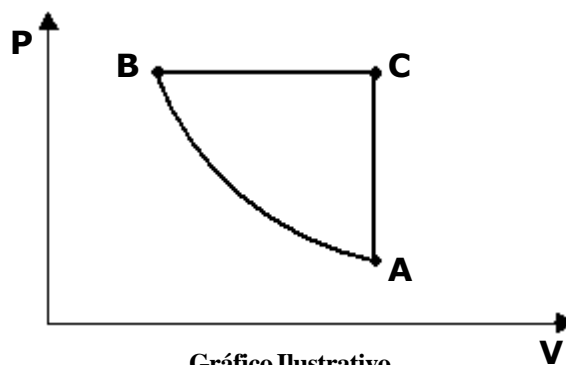
PROVA DE FÍSICA E QUÍMICA

Escolha a única alternativa correta, dentre as opções apresentadas, que responde ou completa cada questão, assinalando-a, com caneta esferográfica de tinta azul ou preta, no Cartão de Respostas.

QUESTÕES DE FÍSICA

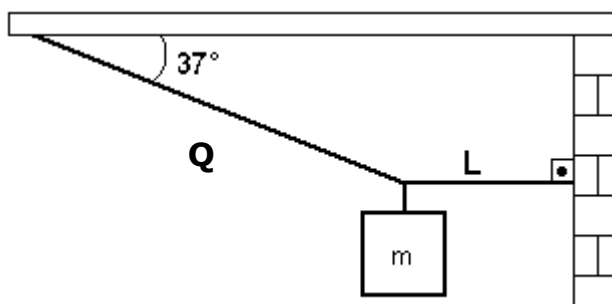
1 O gráfico da pressão (P) em função do volume (V) no desenho abaixo representa as transformações sofridas por um gás ideal. Do ponto A até o ponto B, o gás sofre uma transformação isotérmica, do ponto B até o ponto C, sofre uma transformação isobárica e do ponto C até o ponto A, sofre uma transformação isovolumétrica. Considerando T_A , T_B e T_C as temperaturas absolutas do gás nos pontos A, B e C, respectivamente, pode-se afirmar que:

- [A] $T_A = T_B$ e $T_B < T_C$
- [B] $T_A = T_B$ e $T_B > T_C$
- [C] $T_A = T_C$ e $T_B > T_A$
- [D] $T_A = T_C$ e $T_B < T_A$
- [E] $T_A = T_B = T_C$



2 Um bloco de massa $m = 24 \text{ kg}$ é mantido suspenso em equilíbrio pelas cordas L e Q, inextensíveis e de massas desprezíveis, conforme figura abaixo. A corda L forma um ângulo de 90° com a parede e a corda Q forma um ângulo de 37° com o teto. Considerando a aceleração da gravidade igual a 10 m/s^2 , o valor da força de tração que a corda L exerce na parede é de:

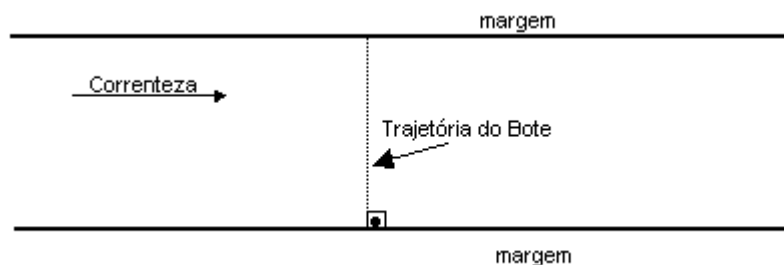
(Dados: $\cos 37^\circ = 0,8$ e $\sin 37^\circ = 0,6$)



Desenho Ilustrativo

- [A] 144 N
- [B] 180 N
- [C] 192 N
- [D] 240 N
- [E] 320 N

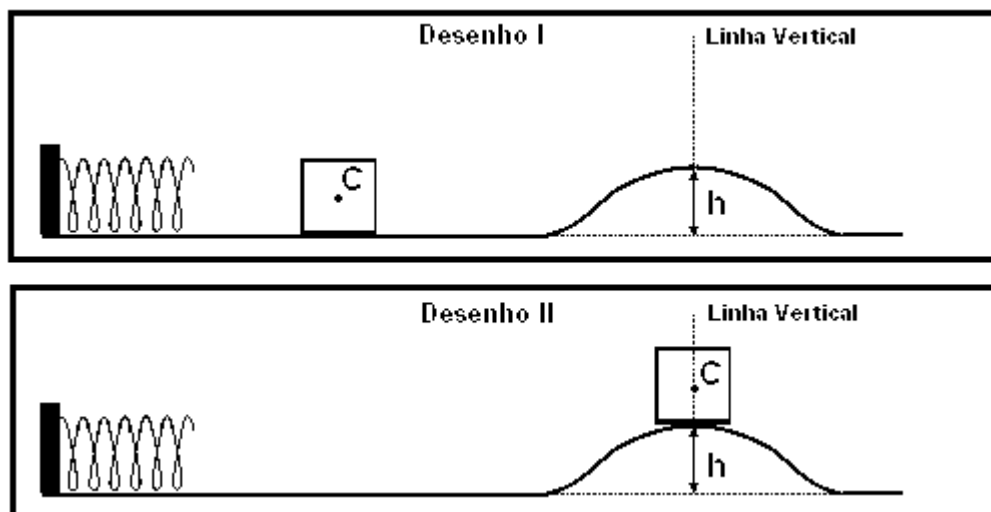
3 Um bote de assalto deve atravessar um rio de largura igual a 800m, numa trajetória perpendicular à sua margem, num intervalo de tempo de 1 minuto e 40 segundos, com velocidade constante. Considerando o bote como uma partícula, desprezando a resistência do ar e sendo constante e igual a 6 m/s a velocidade da correnteza do rio em relação à sua margem, o módulo da velocidade do bote em relação à água do rio deverá ser de:



Desenho Ilustrativo

- [A] 4 m/s [B] 6 m/s [C] 8 m/s [D] 10 m/s [E] 14 m/s

4 A mola ideal, representada no desenho I abaixo, possui constante elástica de 256 N/m. Ela é comprimida por um bloco, de massa 2 kg, que pode mover-se numa pista com um trecho horizontal e uma elevação de altura $h = 10$ cm. O ponto C, no interior do bloco, indica o seu centro de massa. Não existe atrito de qualquer tipo neste sistema e a aceleração da gravidade é igual a 10 m/s^2 . Para que o bloco, impulsionado exclusivamente pela mola, atinja a parte mais elevada da pista com a velocidade nula e com o ponto C na linha vertical tracejada, conforme indicado no desenho II, a mola deve ter sofrido, inicialmente, uma compressão de:



Desenho Ilustrativo

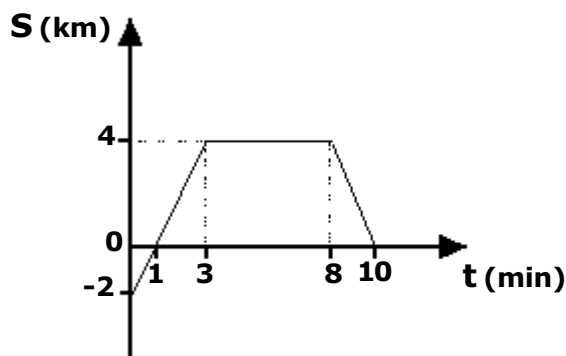
- [A] $1,50 \cdot 10^{-3} \text{ m}$ [B] $1,18 \cdot 10^{-2} \text{ m}$ [C] $1,25 \cdot 10^{-1} \text{ m}$ [D] $2,5 \cdot 10^{-1} \text{ m}$ [E] $8,75 \cdot 10^{-1} \text{ m}$

5 Um bloco, puxado por meio de uma corda inextensível e de massa desprezível, desliza sobre uma superfície horizontal com atrito, descrevendo um movimento retilíneo e uniforme. A corda faz um ângulo de 53° com a horizontal e a tração que ela transmite ao bloco é de 80 N. Se o bloco sofrer um deslocamento de 20 m ao longo da superfície, o trabalho realizado pela tração no bloco será de:

(Dados: $\text{sen } 53^\circ = 0,8$ e $\text{cos } 53^\circ = 0,6$)

- [A] 480 J [B] 640 J [C] 960 J [D] 1280 J [E] 1600 J

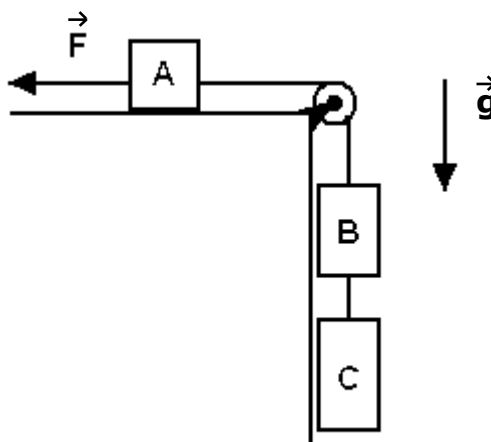
- 6** O gráfico abaixo indica a posição (S) em função do tempo (t) para um automóvel em movimento num trecho horizontal e retilíneo de uma rodovia.



Da análise do gráfico, pode-se afirmar que o automóvel

- [A] está em repouso, no instante 1 min.
- [B] possui velocidade escalar nula, entre os instantes 3 min e 8 min.
- [C] sofreu deslocamento de 4 km, entre os instantes 0 min e 3 min.
- [D] descreve movimento progressivo, entre os instantes 1 min e 10 min.
- [E] tem a sua posição inicial coincidente com a origem da trajetória.

- 7** Três blocos A, B e C de massas 4 kg, 6 kg e 8 kg, respectivamente, são dispostos, conforme representado no desenho abaixo, em um local onde a aceleração da gravidade g vale 10 m/s^2 .



Desenho Ilustrativo

Desprezando todas as forças de atrito e considerando ideais as polias e os fios, a intensidade da força horizontal \vec{F} que deve ser aplicada ao bloco A, para que o bloco C suba verticalmente com uma aceleração constante de 2 m/s^2 , é de:

- [A] 100 N
- [B] 112 N
- [C] 124 N
- [D] 140 N
- [E] 176 N

8 Um bloco maciço flutua, em equilíbrio, dentro de um recipiente com água. Observa-se que $\frac{2}{5}$ do volume total do bloco estão dentro do líquido. Desprezando a pressão atmosférica e considerando a densidade da água igual a $1,0 \cdot 10^3 \text{ kg/m}^3$, pode-se afirmar que a densidade do bloco vale:

[A] $1,2 \cdot 10^2 \text{ kg/m}^3$

[B] $1,6 \cdot 10^2 \text{ kg/m}^3$

[C] $2,4 \cdot 10^2 \text{ kg/m}^3$

[D] $3,0 \cdot 10^2 \text{ kg/m}^3$

[E] $4,0 \cdot 10^2 \text{ kg/m}^3$

9 A utilização do termômetro, para a avaliação da temperatura de um determinado corpo, é possível porque, após algum tempo de contato entre eles, ambos adquirem a mesma temperatura. Neste caso, é válido dizer que eles atingem a (o)

[A] equilíbrio térmico.

[B] ponto de condensação.

[C] coeficiente de dilatação máximo.

[D] mesma capacidade térmica.

[E] mesmo calor específico.

10 Deseja-se imprimir a um objeto de 5 kg, inicialmente em repouso, uma velocidade de 15 m/s em 3 segundos. Assim, a força média resultante aplicada ao objeto tem módulo igual a:

[A] 3 N

[B] 5 N

[C] 15 N

[D] 25 N

[E] 45 N

11 O campo gravitacional da Terra, em determinado ponto do espaço, imprime a um objeto de massa de 1 kg a aceleração de 5 m/s^2 . A aceleração que esse campo imprime a um outro objeto de massa de 3 kg, nesse mesmo ponto, é de:

[A] $0,6 \text{ m/s}^2$

[B] 1 m/s^2

[C] 3 m/s^2

[D] 5 m/s^2

[E] 15 m/s^2

12 Para elevar a temperatura de 200 g de uma certa substância, de calor específico igual a $0,6 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$, de 20°C para 50°C , será necessário fornecer-lhe uma quantidade de energia igual a:

[A] 120 cal

[B] 600 cal

[C] 900 cal

[D] 1800 cal

[E] 3600 cal

QUESTÕES DE QUÍMICA

13 Considere o gráfico abaixo da reação representada pela equação química:

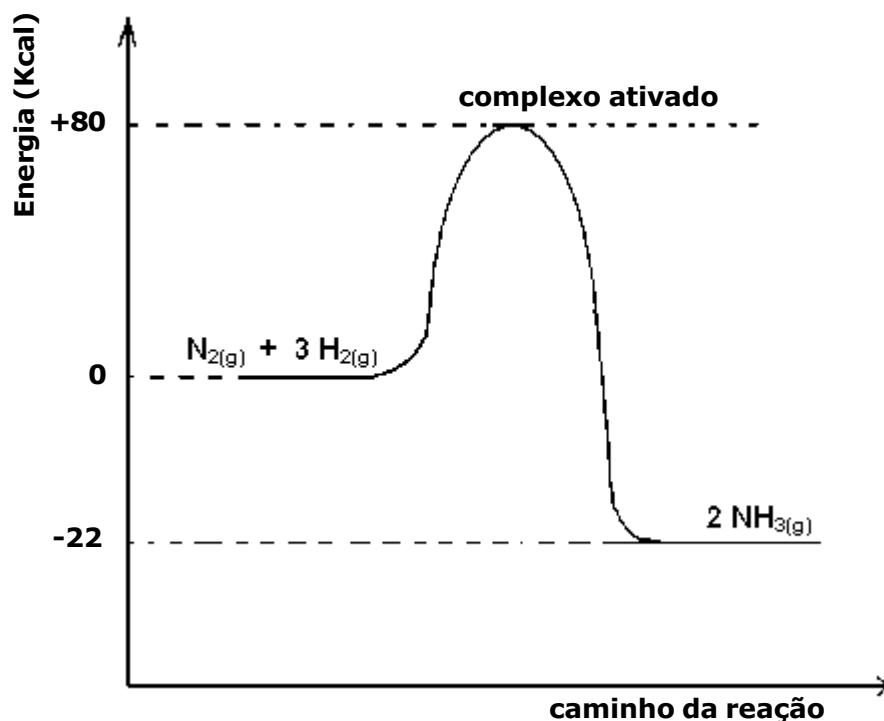
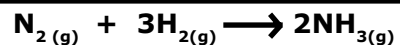


Gráfico Fora de Escala

Relativo ao gráfico envolvendo essa reação e suas informações, são feitas as seguintes afirmações:

- I - O valor da energia envolvida por um mol de NH_3 formado é 22 kcal.**
- II - O valor da energia de ativação dessa reação é 80 kcal.**
- III - O processo que envolve a reação $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$ é endotérmico.**

Das afirmações feitas, está(ão) correta(s)

- [A] apenas III.
- [B] apenas II e III.
- [C] apenas I e II.
- [D] apenas II.
- [E] todas.

14 Considere a equação balanceada:



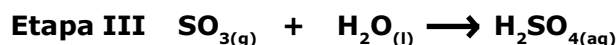
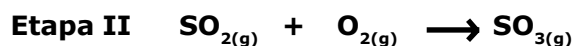
Admita a variação de concentração em mol por litro ($\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$) do monóxido de nitrogênio (NO) em função do tempo em segundos (s), conforme os dados, da tabela abaixo:

| | | | | | |
|--|---|------|------|------|------|
| [NO]($\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$) | 0 | 0,15 | 0,25 | 0,31 | 0,34 |
| Tempo(s) | 0 | 180 | 360 | 540 | 720 |

A velocidade média, em função do monóxido de nitrogênio (NO), e a velocidade média da reação acima representada, no intervalo de tempo de 6 a 9 minutos (min), são, respectivamente, em $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$:

- [A] $2 \cdot 10^{-2}$ e $5 \cdot 10^{-3}$
 [B] $5 \cdot 10^{-2}$ e $2 \cdot 10^{-2}$
 [C] $3 \cdot 10^{-2}$ e $2 \cdot 10^{-2}$
 [D] $2 \cdot 10^{-2}$ e $2 \cdot 10^{-3}$
 [E] $2 \cdot 10^{-3}$ e $8 \cdot 10^{-2}$

15 A fabricação industrial do ácido sulfúrico envolve três etapas reacionais consecutivas que estão representadas abaixo pelas equações não balanceadas:



Considerando as etapas citadas e admitindo que o rendimento de cada etapa da obtenção do ácido sulfúrico por esse método é de 100%, então a massa de enxofre ($\text{S}_{8(s)}$) necessária para produzir 49 g de ácido sulfúrico ($\text{H}_2\text{SO}_{4(aq)}$) é:

DADOS:

| Massas Atômicas | | |
|-----------------|------|------|
| H | S | O |
| 1 u | 32 u | 16 u |

- [A] 20,0 g
 [B] 18,5 g
 [C] 16,0 g
 [D] 12,8 g
 [E] 32,0 g

16 Considere as seguintes afirmações:

I - A configuração eletrônica, segundo o diagrama de Linus Pauling, do ânion trivalente de nitrogênio (${}_{7}\text{N}^{3-}$), que se origina do átomo nitrogênio, é $1s^2 2s^2 2p^6$.

II - Num mesmo átomo, não existem dois elétrons com os quatro números quânticos iguais.

III - O íon ${}_{19}^{39}\text{K}^{1+}$ possui 19 nêutrons.

IV - Os íons Fe^{2+} e Fe^{3+} do elemento químico ferro diferem somente quanto ao número de prótons.

Das afirmações feitas, está(ão) correta(s)

[A] apenas I e II.

[B] apenas I, II e III.

[C] apenas IV.

[D] apenas III e IV.

[E] todas.

17 A distribuição eletrônica do átomo de ferro (Fe), no estado fundamental, segundo o diagrama de Linus Pauling, em ordem energética, é $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$.

Sobre esse átomo, considere as seguintes afirmações:

I - O número atômico do ferro (Fe) é 26.

II - O nível/subnível $3d^6$ contém os elétrons mais energéticos do átomo de ferro (Fe), no estado fundamental.

III - O átomo de ferro (Fe), no nível/subnível $3d^6$, possui 3 elétrons desemparelhados, no estado fundamental.

IV - O átomo de ferro (Fe) possui 2 elétrons de valência no nível 4 ($4s^2$), no estado fundamental.

Das afirmações feitas, está(ão) correta(s)

[A] apenas I.

[B] apenas II e III.

[C] apenas III e IV.

[D] apenas I, II e IV.

[E] todas.

18 Considere três átomos cujos símbolos são M, X e Z, e que estão nos seus estados fundamentais. Os átomos M e Z são isótopos, isto é, pertencem ao mesmo elemento químico; os átomos X e Z são isóbaros e os átomos M e X são isótonos. Sabendo que o átomo M tem 23 prótons e número de massa 45 e que o átomo Z tem 20 nêutrons, então os números quânticos do elétron mais energético do átomo X são:

Observação:

Adote a convenção de que o primeiro elétron a ocupar um orbital possui o número quântico de spin igual a $-1/2$.

[A] $n = 3$; $\ell = 0$; $m = 2$; $s = -1/2$.

[B] $n = 3$; $\ell = 2$; $m = 0$; $s = -1/2$.

[C] $n = 3$; $\ell = 2$; $m = -2$; $s = -1/2$.

[D] $n = 3$; $\ell = 2$; $m = -2$; $s = 1/2$.

[E] $n = 4$; $\ell = 1$; $m = 0$; $s = -1/2$.

19 Observe o esquema da Tabela Periódica (suprimidas a Série dos Lantanídeos e a Série dos Actinídeos), no qual estão destacados os elementos químicos.

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|--|--|--|----|----|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|----|
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | He |
| Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| K | | | | Cr | Fe | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Fr | | | | | Hs | | | | | | | | | | | | | | |

Sobre tais elementos químicos, assinale a alternativa correta.

[A] He (hélio) é um calcogênio.

[B] Cr (crômio) pertence à Família 6 ou VI B e ao 4º período.

[C] O raio atômico do Fr (frânco) é menor que o raio atômico do Hs (hássio).

[D] Fe (ferro) e Hs (hássio) pertencem ao mesmo período e à mesma família.

[E] Li (lítio), K (potássio) e Fr (frânco) apresentam o seu elétron mais energético situado no subnível p.

20 O íon nitrato (NO_3^-), a molécula de amônia (NH_3), a molécula de dióxido de enxofre (SO_2) e a molécula de ácido bromídrico (HBr) apresentam, respectivamente, a seguinte geometria:

| Elemento Químico | N(Nitrogênio) | O(Oxigênio) | H(Hidrogênio) | S(Enxofre) | Br(Bromo) |
|------------------|---------------|-------------|---------------|------------|-----------|
| Número Atômico | Z=7 | Z=8 | Z=1 | Z=16 | Z=35 |

- [A] piramidal; trigonal plana; linear; angular.
 [B] trigonal plana; piramidal; angular; linear.
 [C] piramidal; trigonal plana; angular; linear.
 [D] trigonal plana; piramidal; trigonal plana; linear.
 [E] piramidal; linear; trigonal plana; tetraédrica.

21 Considere as seguintes afirmações, referentes à evolução dos modelos atômicos:

I - No modelo de Dalton, o átomo é dividido em prótons e elétrons.

II - No modelo de Rutherford, os átomos são constituídos por um núcleo muito pequeno e denso e carregado positivamente. Ao redor do núcleo estão distribuídos os elétrons, como planetas em torno do Sol.

III - O físico inglês Thomson afirma, em seu modelo atômico, que um elétron, ao passar de uma órbita para outra, absorve ou emite um quantum (fóton) de energia.

Das afirmações feitas, está(ão) correta(s)

- [A] apenas III.
 [B] apenas I e II.
 [C] apenas II e III.
 [D] apenas II.
 [E] todas.

22 Assinale a alternativa correta:

Dados

| Elemento Químico | C(Carbono) | N(Nitrogênio) | Cl(Cloro) | H(Hidrogênio) |
|------------------|------------|---------------|-----------|---------------|
| Número atômico | Z=6 | Z=7 | Z=17 | Z=1 |

[A] A fórmula estrutural $\text{N}\equiv\text{N}$ indica que os átomos de nitrogênio estão compartilhando três pares de prótons.

[B] A espécie química NH_4^+ (amônio) possui duas ligações covalentes (normais) e duas ligações covalentes dativas (coordenadas).

[C] O raio de um cátion é maior que o raio do átomo que lhe deu origem.

[D] Na molécula de CCl_4 , a ligação entre o átomo de carbono e os átomos de cloro é do tipo iônica.

[E] Se em uma substância existir pelo menos uma ligação iônica, essa substância será classificada como um composto iônico.

23

O quadro a seguir relaciona algumas substâncias químicas e sua(s) aplicação(ões) ou característica(s) frequentes no cotidiano.

| Ordem | Substâncias | Aplicação(ões)/Característica(s) |
|-------|----------------------|---|
| I | Hipoclorito de sódio | Alvejante, agente antisséptico |
| II | Ácido nítrico | Indústria de explosivos |
| III | Hidróxido de amônio | Produção de fertilizantes e produtos de limpeza |
| IV | Óxido de cálcio | Controle de acidez do solo e calçação |

As fórmulas químicas das substâncias citadas nesse quadro são, na ordem, respectivamente:

[A] I - NaClO; II - HNO₃; III - NH₄OH; IV - CaO.

[B] I - NaClO₄; II - HNO₃; III - NH₃OH; IV - CaO.

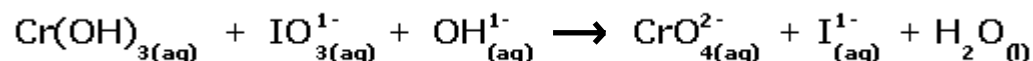
[C] I - NaClO; II - HNO₃; III - NH₃OH; IV - CaO.

[D] I - NaClO; II - HNO₂; III - NH₄OH; IV - CaO₂.

[E] I - NaClO₄; II - HNO₂; III - NH₃OH; IV - CaO₂.

24

Dada a seguinte equação de óxido-redução:



Considerando o método de balanceamento de equações químicas por oxi-redução, a soma total dos coeficientes mínimos e inteiros das espécies envolvidas, após o balanceamento da equação iônica, e o agente oxidante são, respectivamente,

[A] 15 e o íon iodato.

[B] 12 e o hidróxido de crômio.

[C] 12 e o íon hidroxila.

[D] 11 e a água.

[E] 10 e o íon hidroxíla.

Final da Prova de Física/Química

PROVA DE GEOGRAFIA E HISTÓRIA

Escolha a única alternativa correta, dentre as opções apresentadas, que responde ou completa cada questão, assinalando-a, com caneta esferográfica de tinta azul ou preta, no Cartão de Respostas.

QUESTÕES DE GEOGRAFIA

25 A escala cartográfica que se apresenta sob a forma de um segmento de reta graduado é denominada Escala

- [A] Numérica. [B] Gráfica. [C] Equivalente. [D] Temática. [E] Topográfica.

26 Assinale a alternativa que apresenta o clima que ocorre em latitudes de 45° a 55°, aproximadamente, e que se caracteriza por apresentar elevadas amplitudes térmicas anuais, invernos rigorosos e precipitações anuais que variam de 500 a 1.200 milímetros.

- [A] Temperado Continental
[B] Temperado Marítimo/Oceânico
[C] Subtropical Úmido
[D] Temperado Mediterrâneo
[E] Temperado Semi-árido

27 Assinale a alternativa que ordena, de forma decrescente, a participação de cada uma das fontes de energia em relação ao total consumido no mundo.

- [A] Nuclear e Carvão
[B] Hidrelétrica e Gás Natural
[C] Gás Natural e Petróleo
[D] Hidrelétrica e Petróleo
[E] Petróleo e Carvão

28 Os países desenvolvidos, de uma maneira geral, apresentam baixas taxas de crescimento demográfico, sobretudo em função do reduzido crescimento natural que desconsidera o saldo migratório. Com relação a esses países, é possível afirmar que

- [A] apresentam taxas de fecundidade similares à da maioria dos países subdesenvolvidos.
[B] permanecem na primeira fase da transição demográfica, com baixas taxas de mortalidade e de natalidade.
[C] apresentam taxas de fecundidade acima da taxa de reposição, ou seja, acima de 2 filhos por mulher.
[D] vivem o auge da transição demográfica, com elevadas taxas de mortalidade e de natalidade que justificam o baixo crescimento.
[E] a maior parte deles apresenta taxas de crescimento populacional muito baixas (geralmente inferior a 1%), nulas ou até negativas.

29 O território brasileiro está contido na Plataforma Americana, que é uma das três grandes unidades geológicas da América do Sul. Essa Plataforma abrange três vastos escudos cristalinos. Assinale a alternativa que apresenta esses três escudos.

- [A] das Guianas, do Parnaíba e do Paraná
- [B] Atlântico, Amazônico e do Parnaíba
- [C] do Paraná, Brasil Central e Amazônico
- [D] Brasil Central, Atlântico e das Guianas
- [E] do Parnaíba, Amazônico e do Paraná

30 Na configuração do deserto do Atacama, na costa do Chile e do Peru, é crucial a ação do seguinte fator climático:

- [A] corrente marítima fria.
- [B] elevada temperatura.
- [C] baixa amplitude térmica.
- [D] efeitos da continentalidade.
- [E] baixa latitude.

31 "*As migrações internacionais são um fenômeno diretamente associado à 'era industrial'.*"
(Magnoli, p.464, 2005)

Considerando a frase acima, leia as afirmativas a seguir:

I – Durante o século XIX, a Europa foi a mais importante zona de repulsão demográfica do globo.

II – Atualmente, a União Europeia, em sua totalidade, configura a maior zona de atração de fluxos migratórios do mundo.

III – Grande parte das migrações internacionais da atualidade tem causas econômicas.

IV – No atual período de globalização, assim como o capital, os fluxos migratórios fluem sem empecilhos através das fronteiras nacionais.

V – A África do Sul, importante economia industrial da África, é um país que recebe significativos fluxos migratórios de fundo econômico do continente.

Assinale a alternativa que apresenta todas as afirmativas corretas.

- [A] II e IV
- [B] IV e V
- [C] I, II e III
- [D] I, III e V
- [E] II, III e V

32

"A guerra da concorrência tem início quando os empresários industriais tomam as decisões relativas à localização das suas fábricas".

(Magnoli & Araújo, p.142, 2005)

Sobre a localização industrial, ao longo dos últimos séculos, leia as alternativas a seguir:

I – Nas últimas décadas do século XX, estabeleceu-se uma nova lógica mundial de localização industrial: a produção em larga escala, com elevada automação, é realizada nos países desenvolvidos e as indústrias de tecnologia de ponta concentram-se nos países subdesenvolvidos, onde a mão-de-obra é mais barata.

II – Com a Revolução Tecnológica ou Informacional, as grandes indústrias deixaram de ter o espaço local e regional como principal base de produção, ultrapassando as fronteiras nacionais.

III – Ao longo do século XX, acentuou-se o processo de concentração industrial, em consequência da crescente elevação dos custos de transferência de matéria-prima e de produtos industrializados.

IV – Nos países desenvolvidos, as antigas concentrações industriais vêm perdendo terreno para as novas regiões produtivas, as quais são marcadas pela presença de centros de pesquisa e de universidades.

V – As economias de aglomeração presentes nas grandes metrópoles mundiais reforçam a tendência, cada vez maior, de concentração espacial da indústria.

Assinale a alternativa que apresenta todas as afirmativas corretas.

[A] I e II

[B] I e V

[C] II e IV

[D] II, III e IV

[E] III, IV e V

33

As consequências do fenômeno *El Niño* ocorrem de forma diferenciada sobre o espaço brasileiro. Em algumas áreas, ocorrem chuvas acima da média histórica, enquanto em outras a quantidade de chuvas diminui. Há outras áreas, entretanto, que não sofrem os efeitos desse fenômeno, mantendo as mesmas médias históricas.

Sobre os efeitos do *El Niño* nas chuvas sobre o território brasileiro, podemos afirmar que esse fenômeno

[A] intensifica as chuvas na Amazônia e provoca estiagem prolongada na Região Sul.

[B] mantém as chuvas com as mesmas médias históricas nas Regiões Sul e Sudeste.

[C] provoca precipitações acima da média na Região Sul, com enchentes e inundações anormais durante o verão.

[D] acarreta chuvas abaixo da média no Sertão nordestino e chuvas acima da média em toda a Amazônia.

[E] provoca grande estiagem na Região Sul e eleva as médias pluviométricas na Região Nordeste.

34 Sobre a Revolução Verde e seus efeitos na agricultura dos países subdesenvolvidos, podemos afirmar que

I – conseguiu melhorar a produtividade e reduzir as quebras de safra causadas por enchentes ou pragas.

II – ampliou o emprego intensivo de trabalho humano, reduzindo drasticamente o êxodo rural.

III – deflagrou processos de valorização das terras e de concentração fundiária.

IV – incentivou a policultura e a difusão de práticas tradicionais da agricultura de subsistência como a coivara e a rotação de terras.

V – exigiu maior capitalização dos agricultores e maior especialização da força de trabalho.

Assinale a alternativa que apresenta todas as afirmativas corretas.

[A] I e IV

[B] II e IV

[C] I, II e V

[D] I, III e V

[E] II, III e IV

35 O Conselho de Segurança é o órgão que decide sobre temas de paz e segurança discutidos na Organização das Nações Unidas (ONU). É composto por cinco países, que são membros permanentes, e por mais dez países que são membros temporários e escolhidos bienalmente.

Assinale a opção que apresenta os cinco membros permanentes do Conselho de Segurança da ONU.

[A] Brasil, Índia, Estados Unidos, Alemanha e Japão

[B] Reino Unido, França, China, Rússia e Estados Unidos

[C] Estados Unidos, Alemanha, Japão, Reino Unido e França

[D] Rússia, China, Alemanha, Japão e França

[E] China, Brasil, Reino Unido, Índia e Rússia

36 "O Mundo passa por um processo de rápida urbanização. Em 1950, menos de 30% da população global vivia em cidades. (...) Enquanto cerca de 730 milhões de pessoas viviam em zonas urbanas em 1950, agora são mais de 3,3 bilhões. Como podemos explicar essas cifras dramáticas? (...)"

Fonte: António Guterres. Deslocamentos urbanos: um fenômeno global. Folha de S. Paulo, 21/03/2010

Considerando o texto acima e as características do processo de urbanização no mundo subdesenvolvido, podemos afirmar que

[A] na América Latina, esse processo iniciou-se na última década, acompanhando a modernização econômica da região.

[B] na África subsaariana, a população é predominantemente urbana em virtude do grande número de refugiados que vão em direção às cidades.

[C] a América Latina abriga países que estão entre os mais urbanizados do mundo subdesenvolvido, fato explicado, dentre outros motivos, pela repulsão da força de trabalho do campo.

[D] o grande número de imigrantes estrangeiros no Brasil tem sido o principal fator responsável pelo crescimento urbano registrado nas últimas décadas.

[E] a urbanização avança lentamente no mundo subdesenvolvido, pois a imensa maioria de sua população já vive em cidades.

QUESTÕES DE HISTÓRIA

37 Leia atentamente os itens abaixo.

I - O grande motivo da ida de ingleses para a América do Norte foram as perseguições religiosas e políticas.

II - Ao contrário do que ocorreu na América espanhola e na América portuguesa, a Coroa inglesa foi a grande articuladora da colonização na América do Norte.

III - Ao longo do Século XVI, os franceses estiveram na América, mas não como uma atitude sistemática e coerente da Coroa. Eram, na maioria das vezes, os corsários e uns poucos indivíduos que atuavam.

IV - A mita era um sistema de divisão da produção agrícola entre os donos das "haciendas" (fazendas) e os "miteiros" (arrendatários), adotado pelos espanhóis para colonizar a América.

V - Para operar seu imenso comércio mundial, os holandeses criaram grandes empresas mercantis e de navegação, como a Companhia Holandesa das Índias Ocidentais.

Assinale a única alternativa em que todos os itens listam características corretas da Colonização Europeia na América.

[A] I, II e III

[B] I, III e V

[C] II, IV e V

[D] II, III e IV

[E] I, III e IV

38 Durante o feudalismo na Europa Ocidental, uma série de *obrigações* submetia servos e vilões aos seus senhores.

Uma delas era a *banalidade*, que consistia na(o)

[A] prestação de serviços gratuitos no campo do senhor em alguns dias da semana.

[B] entrega de parte da produção agrícola ou do rebanho do servo ao senhor.

[C] pagamento de taxas ao senhor pelo uso de instalações do feudo, como o moinho, o forno, o celeiro, bem como outras instalações.

[D] pagamento de tributo pela família de um servo morto para que seus herdeiros mantivessem a posse da terra.

[E] pagamento de uma taxa ao senhor, correspondente ao número de pessoas que o servo mantinha sob sua responsabilidade.

39 A independência dos Estados Unidos da América foi o primeiro grande indicador histórico da ruína do Antigo Regime. Durante esse processo de independência,

[A] a criação da Lei do Selo foi uma consequência do esforço inglês em fortalecer o pacto colonial e levou os colonos americanos a efetuar um boicote comercial à Inglaterra.

[B] a "marcha para o oeste" despertou os sentimentos expansionistas e nacionalistas dos colonos americanos, incentivando os movimentos de independência.

[C] o Primeiro e o Segundo Congresso Continental da Filadélfia resultaram na suspensão dos tributos impostos por Townshend, exceto o que se referia ao comércio do chá.

[D] os colonos americanos receberam apoio militar da Holanda e da Espanha nas lutas pela emancipação.

[E] Thomas Jefferson exerceu um papel importante, tendo sido nomeado comandante das tropas americanas na guerra e se tornado o primeiro presidente americano.

40 O período conhecido por Baixa Idade Média estendeu-se dos séculos X ao XV e foi marcado por profundas transformações, entre elas o renascimento comercial. É correto afirmar que essa transformação esteve relacionada com

[A] a formação das feiras, que eram pontos de comércio temporário, tendo-se destacado inicialmente as regiões de Champanhe e, posteriormente, a região de Flandres.

[B] o aparecimento de um novo grupo social, os mercadores, que passaram a ocupar o lugar da nobreza na sociedade estamental durante toda a Idade Moderna.

[C] o reaparecimento da moeda e das transações financeiras, que ficaram limitadas às cidades italianas, mais próximas do mercado oriental.

[D] o surgimento de hansas ou ligas, poderosas associações de comerciantes, cujos interesses se chocavam com os dos nobres, que percebiam nas atividades daquelas uma ameaça à segurança das cidades destes.

[E] o surgimento do movimento comunal, uma disputa entre senhores feudais e burgueses, em torno das taxas de impostos cobrados sobre as atividades comerciais realizadas nos feudos.

41 A Reforma foi um movimento religioso ocorrido no século XVI, marcado pelo surgimento de novas religiões cristãs. Dentre suas consequências, observamos

[A] uma grande ruptura na Igreja Católica, levando ao retrocesso de práticas, como a usura e os juros nas regiões onde foi adotado o luteranismo.

[B] o aumento da interferência da Igreja Católica em questões políticas, nos países que se tornaram calvinistas.

[C] o surgimento da Igreja Anglicana na Inglaterra, que adotou o calvinismo e criou um novo papa, para se tornar o chefe da nova igreja.

[D] a reação da Igreja Católica, para tentar acabar com o avanço do movimento, promovendo guerras religiosas contra os países protestantes e revendo alguns de seus dogmas.

[E] a tentativa da Igreja Católica de se fortalecer novamente, promovendo uma reorganização da Instituição e reafirmando princípios tradicionais.

42 "A *Tarifa Alves Branco (decreto de 12 de Agosto de 1844)*, criada por Manuel Alves Branco (2º Visconde de Caravelas), Ministro da Fazenda do gabinete liberal que assumiu em 2 de fevereiro de 1844".

(KOSHIBA; PEREIRA, 2003)

Este decreto

[A] reduzia os direitos alfandegários das mercadorias inglesas para 15% ad valorem.

[B] barateava os custos para a importação de mercadorias estrangeiras.

[C] extinguiu as tarifas que favoreciam a Inglaterra e que prejudicavam o crescimento do setor industrial brasileiro.

[D] facilitava a exportação dos derivados da cana-de-açúcar, por deixá-los mais baratos no mercado internacional.

[E] pouco afetava a arrecadação do País, tendo em vista a pequena participação das tarifas alfandegárias na composição da receita governamental.

43 Um conjunto de forças e motivos econômicos, políticos e culturais impulsionou a expansão comercial e marítima europeia a partir do século XV, o que resultou, entre outras coisas, no domínio da África, da Ásia e da América.

(Extraído SILVA, 1996)

O fato que marcou o início da expansão marítima portuguesa foi o (a)

- [A] contorno do Cabo da Boa Esperança em 1488.
- [B] conquista de Ceuta em 1415.
- [C] chegada em Calicute, Índia, em 1498.
- [D] ascensão ao trono português de uma nova dinastia, a de Avis, em 1385.
- [E] descobrimento do Brasil em 1500.

44 "O exemplo [...] britânico e o desejo de preservar politicamente o monarca levaram à criação, em 1847, do cargo do Conselho de Ministros, escolhido pelo Imperador. Se o ministério (ou Conselho de Ministros) não possuísse maioria [...], a Câmara seria dissolvida, convocando-se novas eleições"

(BARBEIRO; CANTELE; SCHNEEBERGER, 2007)

Esse sistema utilizado no Brasil, em parte do 2º Reinado, ficou conhecido como

- [A] Presidencialismo Monárquico.
- [B] Ditadura Monárquica.
- [C] Parlamentarismo Tradicional.
- [D] Parlamentarismo às avessas.
- [E] Autoritarismo Monárquico.

45 O conflito armado travado na segunda metade do século XVIII e que ficou conhecido como *Guerras Guaraníticas*,

[A] foi uma reação dos índios de Sete Povos das Missões, liderados por alguns jesuítas, à ocupação de suas terras e à possível escravização.

[B] ocorreu entre paulistas com o apoio de diversas tribos guaranis e os emboabas, pela hegemonia da extração do ouro das Minas Gerais.

[C] definiu a conquista da Colônia do Sacramento por tropas luso-brasileiras.

[D] provocou a assinatura do Tratado de Lisboa, pelo qual Portugal devolvia a área conhecida como Sete Povos das Missões à Espanha.

[E] abriu caminho para a conquista e ocupação, por parte dos portugueses, da calha do rio Solimões – Amazonas.

46

Uma das práticas mercantilistas europeias implicava na proibição de se exportar certas matérias-primas que poderiam favorecer o crescimento industrial em outros países, a fim de evitar possíveis concorrências. Tal prática ficou conhecida por

- [A] balança comercial favorável.
- [B] intervencionismo estatal.
- [C] metalismo.
- [D] colbertismo.
- [E] protecionismo.

47

Sobre o *Governo Geral*, instalado no Brasil pelo regimento de 1548, pode-se afirmar que

- [A] acabou, de imediato, com o sistema de capitanias hereditárias.
- [B] teve total sucesso ao impor a centralização política em toda a colônia, como forma de facilitar a defesa do território.
- [C] teve curta duração, pois foi dissolvido durante a ocupação francesa do Rio de Janeiro, em 1555.
- [D] durou até 1808, apesar de, a partir de 1720, os governadores passarem a ser chamados de vice-reis.
- [E] adotou, desde o início, o Rio de Janeiro como única capital, em virtude do grande sucesso da cultura canavieira nas províncias do Rio de Janeiro e São Paulo.

48

As transformações culturais ocorridas na Europa dos séculos XIV a XVI ficaram conhecidas como Renascimento. Foram características deste movimento:

- [A] Misticismo e tentativas de reinterpretar o cristianismo.
- [B] Teocentrismo e recuperação de línguas clássicas (latim e grego).
- [C] Individualismo e utilização de novos recursos como a perspectiva no desenho e na pintura.
- [D] Racionalismo e críticas ao período conhecido como Antiguidade Clássica.
- [E] Antropocentrismo e rejeição de temas religiosos nas produções artísticas.

Final da Prova de Geografia e História