

Física

01) Resposta: 23

Comentário

- 01. **Correta.** Devido ao empuxo, teremos um peso aparente determinado por $P_{ap} = P - E$, e, assim, a força aplicada com o cardume imerso é menor.
- 02. **Correta.** À medida que o cardume emerge, o empuxo diminui, e, assim, temos que aumentar a força aplicada para manter a mesma velocidade.
- 04. **Correta.**
- 08. **Incorreta.** Se o objeto estiver flutuando, parcialmente imerso, teremos um volume deslocado menor que o volume do objeto, mas, se estiver flutuando dentro do líquido (totalmente imerso), o volume deslocado será igual ao volume do objeto.
- 16. **Correta.**
 $P_{ap} = P - E$
 No equilíbrio de um corpo flutuando, o valor do P é igual ao valor do E, assim, $P_{ap} = 0$.
- 32. **Incorreta.** Se a densidade do corpo for maior que a do líquido, ele não flutuará.

02) Resposta: 12

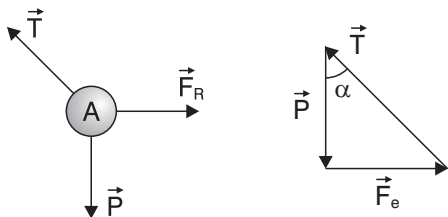
Comentário

- 01. **Incorreta.** Propagam-se com a mesma freqüência, pois foram emitidas pela mesma fonte.
- 02. **Incorreta.** Propagam-se com a mesma freqüência, pois foram emitidas pela mesma fonte.
- 04. **Correta.**
- 08. **Correta.** Basta fazer: $\lambda = \frac{v}{f} \Rightarrow \lambda = \frac{340}{255} \cong 1,33 \text{ m}$.
- 16. **Incorreta.** Ele altera o comprimento de onda da propagação na corda, alterando sua freqüência e, conseqüentemente, a freqüência do som emitido.

03) Resposta: 33

Comentário e resolução

- 01. **Correta.** Todas estão eletrizadas, e A e B se atraem.
- 02. **Incorreta.**



$$\text{tg } \alpha = \frac{P}{F_e}$$

$$\text{tg } \alpha = \frac{m \cdot g}{F_e}$$

O ângulo de inclinação depende -

- 04. **Incorreta.**

Entre AB:

$$F_{AB} = \frac{K \cdot Q^2}{d^2}$$

$$F_{AB} = F$$

Entre BC:

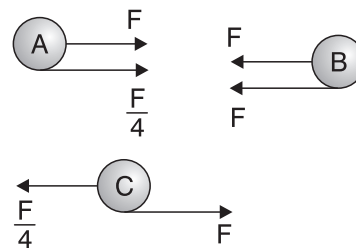
$$F_{BC} = \frac{K \cdot Q^2}{d^2}$$

$$F_{BC} = F$$

Entre AC:

$$F_{AC} = \frac{K \cdot Q^2}{4d^2}$$

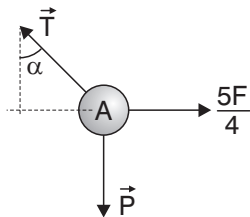
$$F_{AC} = \frac{F}{4}$$



Em A, $F_R = \frac{5F}{4}$
 Em B, $F_R = 2F$

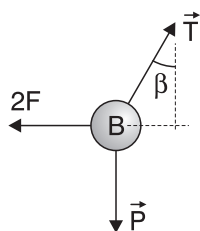
Em C, $F_R = F - \frac{F}{4} = \frac{3}{4}F$

08. **Incorreta.**



$$\text{tg } \alpha = \frac{5F}{P}$$

$$\text{tg } \alpha = \frac{5F}{4P}$$



$$\text{tg } \beta = \frac{2F}{P}$$

Então, $\beta > \alpha$

16. **Incorreta.**

$$\text{tg } \gamma = \frac{3F}{4P}$$

Então, $\beta > \alpha > \gamma$

32. **Correta.** Constituem um par de ação e reação.

04) **Resposta:** 61

Comentário e resolução

01. **Correta.** A energia cinética média das moléculas de um gás depende somente da temperatura absoluta do gás.

$$E_c = \frac{3}{2} \cdot K \cdot T$$

$$E_c = \frac{3}{2} \cdot 1,4 \cdot 10^{-23} \cdot 1000$$

$$E_c = 2,1 \cdot 10^{-20} \text{ J}$$

02. **Incorreta.** Dobrando a temperatura, dobra a E_c média.

04. **Correta.** Quando $T = 0 \text{ K}$, $E_c = 0$.

08. **Correta.** A velocidade média depende da temperatura absoluta e da massa molecular

na expressão $v = \sqrt{\frac{3 \cdot R \cdot T}{M}}$.

16. **Correta.** Na expressão $v = \sqrt{\frac{3 \cdot R \cdot T}{M}}$, com

$M = 28 \text{ g}$ (N_2 , nitrogênio) e $M = 16 \text{ g}$ (CH_4 , metano), quanto menor M , maior velocidade.

32. **Correta.**

$$v = \sqrt{\frac{3 \cdot R \cdot T}{M}} = \sqrt{\frac{3 \cdot 8,33 \cdot 1000}{16 \cdot 10^{-3}}}$$

$$v = 1250 \text{ m/s}$$

05) **Resposta:** 53

Comentário

01. **Correta.** Já que nos pólos a desaceleração é maior na subida, o corpo pára, ou seja, chega na altura máxima, mais rapidamente.

02. **Incorreta.** No equador, a desaceleração é menor, portanto o corpo atinge maior altura, o que é representado pelo gráfico B.

04. **Correta.** Como nos pólos a desaceleração é maior, o corpo atinge o repouso em menos tempo.

08. **Incorreta.** No equador, a aceleração da gravidade tem menor módulo, e o gráfico A representa maior módulo.

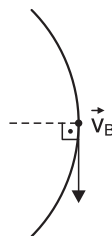
16. **Correta.** Para um observador fora da Terra, o \vec{g} está inclinado.

32. **Correta.** O gráfico 2 só representa o período de tempo em que a velocidade é positiva, ou seja, a subida.

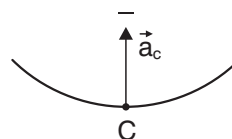
06) **Resposta:** 43

Resolução

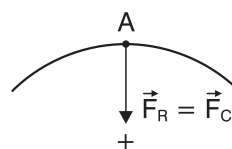
01. **Correto.**



02. **Correto.**



04. **Incorreto.**



08. **Correto.**

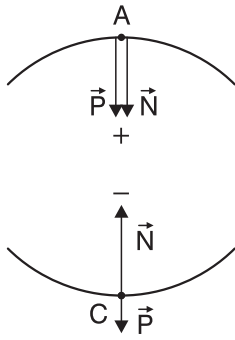
$$N + P = F_C$$

$$N + m \cdot g = \frac{m \cdot v_A^2}{R}$$

$$N + 150 \cdot 10 = \frac{150 \cdot (12)^2}{4}$$

$$N = 3900 \text{ N}$$

16. **Incorreto.**



$$N_1 + P = F_c$$

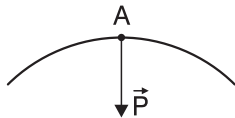
$$N_1 = \frac{m \cdot v^2}{R} - m \cdot g$$

$$N_2 + P = F_c$$

$$N_2 = \frac{m \cdot v^2}{R} + m \cdot g$$

$$N_2 > N_1$$

32. **Correto.**



$$F_c = P$$

$$\frac{m \cdot v^2}{R} = m \cdot g$$

$$v = \sqrt{g \cdot R}$$

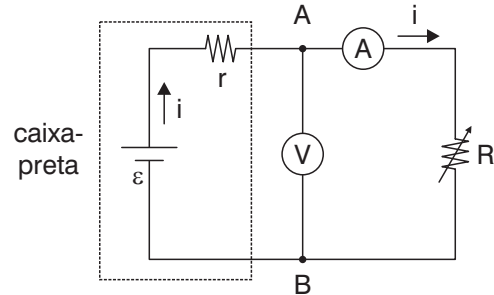
$$v = \sqrt{10 \cdot 4}$$

$$v = 6,32 \text{ m/s}$$

07) **Resposta:** 18

Resolução e comentário

Analisando-se os dados da tabela, pode-se concluir que o circuito elétrico contido dentro da caixa-preta pode ser representado por uma fonte de força eletromotriz (ϵ), em série com uma resistência elétrica (r), conforme mostra a figura a seguir.



Dessa forma, pode-se escrever $V_{AB} = \epsilon - r \cdot i$.

Da tabela, tira-se, para $R = 2 \Omega$, $V_{AB} = 3 \text{ V}$ e $i = 1,5 \text{ A}$. Assim: $3 = \epsilon - r \cdot 1,5$ (I).

A tabela também mostra que, para $R = 8 \Omega$, $V_{AB} = 8 \text{ V}$ e $i = 1,0 \text{ A}$. Portanto: $8 = \epsilon - r \cdot 1,0$ (II).

Resolvendo-se o sistema composto pelas equações I e II, obtém-se: $\epsilon = 18 \text{ V}$ e $r = 10 \Omega$.

Para $R = 0$, $V_{AB} = 0$, e a leitura do amperímetro será dada por:

$$i = \frac{\epsilon}{r} \rightarrow i = \frac{18}{10} \rightarrow i = 1,8 \text{ A} \rightarrow i = 18 \cdot 10^{-1} \text{ A}$$

Química



08) **Resposta:** 10

Comentário

01. **Incorreto.** O valor de uma constante de equilíbrio depende dos valores presentes na situação de equilíbrio e só irá se alterar se mudarmos a temperatura.

02. **Correto.**



$$K = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$$



$$K = \frac{[C]^{nc} [D]^{nd}}{[A]^{na} [B]^{nb}} = K = (K_{\text{antiga}})^n$$

04. **Incorreto.** Ao se inverter uma equação, a nova expressão da constante é o inverso da do equilíbrio original.

08. **Correto.**

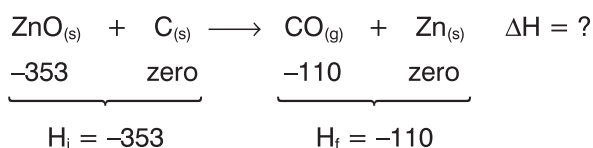
16. **Incorreto.** Quanto maiores as concentrações dos "produtos", maior o valor da constante.

32. **Incorreto.** Catalisadores não deslocam o equilíbrio.

09) Resposta: 29

Comentário e resolução

01. **Correta.** Considerando que o ΔH é negativo, a reação é exotérmica.
02. **Incorreta.** Se a reação é exotérmica, ocorre liberação de calor e, conseqüentemente, a entalpia dos reagentes é maior que a entalpia dos produtos.
04. **Correta.** Sendo as reações I e III exotérmicas, há liberação de calor, que aquece o sistema, enquanto, na reação II, ocorre resfriamento por esta ser endotérmica.
08. **Correta.** Nos dois gráficos fornecidos na reação, encontramos os calores de formação do ZnO e do CO respectivamente. Com isso, podemos calcular o ΔH da reação usando $\Delta H = \sum \Delta H_f^{\circ}(\text{prod.}) - \sum \Delta H_f^{\circ}(\text{reag.})$.



$$\Delta H = (-110) - (-353)$$

$$\Delta H = +243 \text{ kJ}$$

16. **Correta.**

10) Resposta: 63

Comentário

01. **Correta.** Como todos os carbonos são insaturados por uma ligação tripla, estão hibridizados em sp formando uma estrutura linear com ângulo de 180° entre os orbitais híbridos.
02. **Correta.** Das quatro ligações do carbono insaturado pela ligação tripla, duas são sigma, formadas por orbitais sp, e duas são pi, formadas por orbitais p "puros" e paralelos.
04. **Correta.** Conforme explicação da alternativa 02.
08. **Correta.** Como as ligações triplas são alternadas, há possibilidade de ressonância das ligações pi, que são muito energéticas, proporcionando uma certa condutividade a essa molécula.
16. **Correta.** A condutividade da grafita também deve-se ao fato de apresentar uma grande quantidade de ligações pi.
32. **Correta.** Diamante e fulereno não são condutores, mas são variedades alotrópicas do carbono, isto é, substâncias simples diferentes formadas pelo mesmo elemento.
64. **Incorreta.** Carbono 13 e carbono 14 não são alótropos do carbono, e sim isótopos, isto é, átomos do mesmo elemento que apresentam mesmo número de prótons.

11) Resposta: 15

Comentário

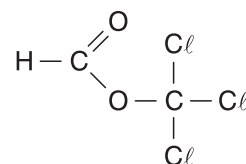
01. **Correto.** $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
02. **Correto.**
OH – oxidrila, hidroxila ou hidróxi
C = O – carbonila
04. **Correto.** Glicose é uma função mista de aldeído e álcool. Na nomenclatura, predomina o aldeído.

08. **Correto.** Frutose é uma função mista de cetona e álcool. Na nomenclatura, predomina a cetona.
16. **Incorreto.** O carbono da carbonila é insaturado.
32. **Incorreto.** As funções presentes na glicose são aldeído e álcool.

12) Resposta: 52

Comentário

01. **Incorreta.** Para ocorrer isomeria geométrica (cis-trans), deve haver dupla com ligantes diferentes.
02. **Incorreta.** Para ocorrer isomeria óptica, deve haver assimetria molecular (carbono assimétrico).
04. **Correta.** Isso se deve ao efeito indutivo negativo provocado pelos átomos de cloro.
08. **Incorreta.** O ATA já é um ácido.
16. **Correta.** Pode fazer isomeria de função com um éster.

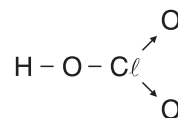


32. **Correta.** Para ocorrer isomeria de compensação, deve mudar a posição do heteroátomo.

13) Resposta: 43

Comentário

01. **Correta.** Os ânions são provenientes, respectivamente, dos ácidos clórico (HClO_3), fosforoso (H_3PO_3), permangânico (HMnO_4) e tiosulfúrico ($\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$).
02. **Correta.** Dos ácidos citados, o ácido sulfúrico é o único fixo e, portanto, apresenta alto ponto de ebulição.
04. **Incorreta.** A fórmula estrutural do ácido clórico (HClO_3) é:



e o nome do sal formado é clorato de alumínio; porém, a sua fórmula molecular é $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$.

08. **Correta.** Os óxidos citados reagem com a água segundo as equações abaixo.

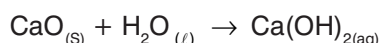
- I. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow$ ácido fraco
 II. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 \Rightarrow$ ácido moderado
 III. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow$ ácido forte
 IV. $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_2 \Rightarrow$ ácido moderado

A chuva que apresenta maior acidez é a formada pelo ácido mais forte, e esse é o formado pela reação do trióxido de enxofre com a água, ou seja, é o ácido sulfúrico.

16. **Incorreta.** Todas as afirmações são corretas, exceto aquela que se refere ao composto V, cuja classificação correta é: K_2HPO_3 = sal normal, denominado fosfito de potássio.
32. **Correta.** A decomposição térmica do $CaCO_3$ ocorre segundo a equação:



O sólido formado é o óxido de cálcio, comumente denominado, no comércio, cal viva ou cal virgem. Ao ser hidratado, reage com a água segundo a equação:



O composto formado na reação acima é denominado hidróxido de cálcio ou cal extinta.

14) **Resposta:** 39

Comentário

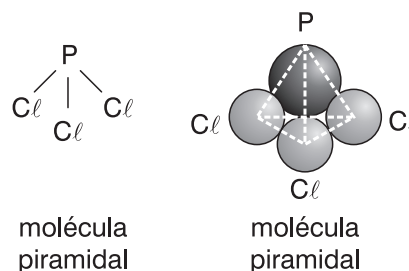
01. **Correta.** O único elemento do 3º período que forma óxido com fórmula X_2O é o sódio, que forma o óxido de sódio (Na_2O). O sódio é o elemento de menor número atômico ($Z = 11$) entre os localizados no 3º período da tabela periódica.
02. **Correta.** Analisando as informações, temos o seguinte:
- falsa**, pois o íon que apresenta raio menor que o seu átomo formador é o cátion, e este apresenta **menor** número de elétrons quando comparado com seu átomo;
 - falsa**, porque o potencial de ionização, em uma família, aumenta de baixo para cima, e, nesse sentido, o raio atômico dos elementos dessa família diminui;
 - verdadeira**, pois a afinidade eletrônica cresce com a diminuição do raio atômico dos átomos dos elementos químicos.

04. **Correta.** Os elementos em questão são:
- $3s^2 3p^3$ = elemento do grupo V A e do 3º período = família do nitrogênio;
 - $4s^2 4p^5$ = elemento do grupo VII A e do 4º período = halogênio;
 - $3s^2$ = elemento do grupo II A e do 3º período = metal alcalino-terroso.
- Todos os elementos dos grupos A da tabela periódica são classificados como elementos representativos ou típicos.
08. **Incorreta.** Analisando o gráfico, verificamos que a meia-vida do ^{90}Sr é aproximadamente igual a 30 anos. Assim:

$$40 \text{ g} \xrightarrow{1 \text{ P} = 30 \text{ anos}} 20 \text{ g} \xrightarrow{1 \text{ P} = 30 \text{ anos}} 10 \text{ g} \\ \xrightarrow{1 \text{ P} = 30 \text{ anos}} 5 \text{ g}$$

Para que 40 g sejam desintegrados até que sobrem apenas 5 g, o tempo decorrido é de aproximadamente 90 anos.

16. **Incorreta.** Segundo a lei de Soddy, quando um átomo emite uma partícula α , seu Z diminui duas unidades e o seu A diminui quatro unidades.
32. **Correta.** A geometria molecular do tricloreto de fósforo é:



Átomos diferentes compartilham elétrons através de ligação covalente polar; e moléculas piramidais apresentam um somatório dos vetores do momento dipolar diferente de zero, o que as caracteriza como moléculas polares.

História

15) **Resposta:** 07

Comentário

Fase da história dominada pelas oligarquias rurais, a República do Café-com-Leite assistiu a uma série de situações, que foram estudadas ao longo deste ano.

01. **Correta.** A Constituição de 1891, das oligarquias, estabeleceu o voto descoberto, o que permitiu o controle eleitoral pelos coronéis.

02. **Correta.** A República do Café (São Paulo) tinha naquele produto o carro-chefe da economia brasileira e produziu lideranças políticas dominadoras da situação em vigor.
04. **Correta.** O cangaço transcorreu em uma região carente, em que a formação de bandos foi uma alternativa para assegurar a sobrevivência.
08. **Incorreta.** O movimento tenentista, na década de 20 do século XX, com suas revoltas, como a Coluna Prestes, posicionou-se contra as oligarquias.
16. **Incorreta.** Derrotado nas eleições de 1930, o governador do Rio Grande do Sul, Getúlio Vargas, comandou o movimento revolucionário contra o governo do presidente Washington Luís, afastado em outubro daquele ano.

16) Resposta: 52

Comentário

Santa Catarina, na Primeira República, encaixou-se no modelo político que vigorava no País, no qual lideranças políticas se destacaram, por exemplo, Lauro Müller e Hercílio Luz. Situações, como a Revolução Federalista e a Guerra do Contestado, passaram a fazer parte da história do Brasil em razão da repercussão obtida.

01. **Incorreta.** Lauro Müller e Hercílio Luz foram os grandes nomes da política em Santa Catarina durante a Primeira República.
02. **Incorreta.** O coronel Moreira César foi o interventor designado para o Estado pelo presidente Floriano Peixoto.
04. **Correta.** Governador em três oportunidades, Hercílio Luz foi eleito em 1894 quando a Revolução Federalista teve o seu desfecho.
08. **Incorreta.** A Guerra de Canudos ocorreu no fim do século XIX e a do Contestado, entre 1912 e 1916, bem distantes da Revolução Federalista (1893-1894).
16. **Correta.** Na região do Meio-Oeste catarinense, formaram-se redutos de pessoas pobres, por exemplo, Taquaruçu, Irani, Santa Maria e Perdizes Grande, onde monges, como João Maria e José Maria, faziam suas pregações.
32. **Correta.** A área do contestado é cortada pela Ferrovia São Paulo–Rio Grande do Sul, a qual interliga as cidades de Porto União, em Santa Catarina, com Marcelino Ramos no Rio Grande do Sul.

17) Resposta: 31

Comentário

Getúlio Vargas permaneceu mais de 18 anos no poder, entre 1930-1945 e 1951-1954, governando diferentes grupos, com interesses diversos, agindo na maior parte do tempo como um ditador. Vargas, ou o Dr. Getúlio, marcou época, teve uma era e é sempre mencionado.

01. **Correta.** Os sindicatos e a política social, no governo Vargas, eram controlados pelo Ministério do Trabalho.
02. **Correta.** A Revolução de 1932, em São Paulo, tinha por objetivo a retomada do poder por aquele Estado, derrotado dois anos antes. Usando como pretexto a não-convocação da Constituinte prometida por Getúlio, os paulistas se rebelaram, mas foram derrotados.
04. **Correta.** A ANL foi o grupo político que congregou comunistas, socialistas, tenentistas e alguns sindicalistas, que pretendiam a derrubada do governo de Vargas. No entanto, foi o governo quem decretou sua extinção em 1935.

08. **Correta.** Plínio Salgado liderou a AIB dos fascistas, "os camisas verdes", opositores da ANL e muitos deles defensores do golpe do Estado Novo em 1937. No ano seguinte, Vargas acabou também decretando a ilegalidade da AIB.

16. **Correta.** Após manifestações nas ruas contra o afundamento de navios brasileiros por alemães, o governo Vargas decretou guerra ao Eixo. O ingresso do Brasil na guerra, ao lado dos Aliados, fez surgir manifestações pela redemocratização.

18) Resposta: 15

Comentário

Atualmente, não existem Estados ocidentais que obriguem os cidadãos a qualquer cumprimento de situações religiosas, pois se tratam de Estados seculares, laicos ou não-religiosos. Existem Estados teocráticos, os quais são ainda comuns no Oriente Islâmico.

19) Resposta: 06

Comentário

Os pensadores renascentistas e seus sucessores valorizavam a cultura clássica.

O pensamento socialista surgiu no século XIX, como consequência da industrialização; o Iluminismo é pré-industrial e capitalista.

Darwin, Pasteur e Einstein foram cientistas contemporâneos. Na Revolução Científica, ocorrida na Idade Moderna, podem ser destacados Blaise Pascal, Isaac Newton e Antoine Lavoisier.

20) Resposta: 22

Comentário

Apesar de a Inglaterra enfrentar uma breve crise na Europa por causa do Bloqueio Continental, logo conseguiu novos mercados na América, Ásia e África.

Foram os *criollos* (elite proprietária) e não os *chapetones* (funcionários espanhóis) que ocuparam os cabildos (câmaras municipais) e conduziram o processo das independências hispano-americanas.

21) Resposta: 25

Comentário

Apesar de o espírito científico europeu ser também responsável pela exploração de novos territórios e povos não-europeus, o neocolonialismo foi movido basicamente por interesses econômicos e políticos de grandes empresas e de potências industriais européias. O domínio europeu sobre os continentes da África, Ásia e Oceania nunca se deu por vias pacíficas, os movimentos de resistência, dos povos nativos foram muitos dos quais podem ser citados: as Guerras do Ópio, na China; a Revolta dos Cipayos, na Índia; a Revolta dos Maoris, na Oceania; e a Guerra dos Bôeres, na África do Sul.



22) Resposta: 23

Comentário

- 01. **Verdadeira.**
- 02. **Verdadeira.**
- 04. **Verdadeira.**
- 08. **Falsa.** A característica predominante em relação às personagens indígenas é o indianismo, que busca retratar de maneira bastante idealizada o silvícola; a óptica histórica não é trabalhada. Aliás, pode-se até pensar no *bon sauvage* de Rousseau, ao visualizar os indígenas descritos no fragmento; o difícil seria tentar identificá-los com os reais indígenas brasileiros.
- 16. **Verdadeira.**

23) Resposta: 15

Comentário

- 01. **Verdadeira.**
- 02. **Verdadeira.**
- 04. **Verdadeira.**
- 08. **Verdadeira.**
- 16. **Falsa.** Não há uma única referência a jogo de interesses em relação à Efigênia, personagem tipicamente romântica e bastante idealizada; o cuidado que nutria em relação a Narcisa era verdadeiro, como se fosse a moça sua filha.

24) Resposta: 30

Comentário

- 01. **Falsa.** Embora tenha realmente se ferido por intermédio do irmão da protagonista, Leonardo, apaixonado que estava, jamais se afastou da moça.
- 02. **Verdadeira.**
- 04. **Verdadeira.**
- 08. **Verdadeira.**
- 16. **Verdadeira.**

25) Resposta: 20

Comentário

- 01. **Incorreto.**
- 02. **Incorreto.**
- 04. **Correto.**
- 08. **Incorreto.**
- 16. **Correto.**

26) Resposta: 13

Comentário

- 01. **Correta.**
- 02. **Incorreta.** Os sujeitos são, respectivamente, inexistente e simples (fãs).
- 04. **Correta.**
- 08. **Correta.**
- 16. **Incorreta.** Prefiro um bom filme de ficção a um lamuriante drama mexicano.
- 32. **Incorreta.** *Sempre fica a dois metros de distância de sua protegida. É a forma que o deixava à vontade em seu trabalho de guarda-costas.*
- 64. **Incorreta.** *A menina não pôde estar na festa na semana passada, porém hoje ela pode falar com você na escola.*

27) Resposta: 58

Comentário

- 01. **Incorreta.** **De navegar** funciona como complemento nominal; e **de pesca**, como adjunto adnominal.
- 02. **Correta.**
- 04. **Incorreta.** *A catequese era ministrada pelo eminente frei. Catequizar era a sua obra beneficente.*
- 08. **Correta.**
- 16. **Correta.**
- 32. **Correta.**
- 64. **Incorreta.** Apenas a palavra **retorno** sofreu processo de derivação regressiva.

28) Resposta: 55

Comentário

- 01. **Correta.**
- 02. **Correta.**
- 04. **Correta.**
- 08. **Incorreta.** **Estivesse** encontra-se no pretérito imperfeito do modo subjuntivo, e **voltou** se apresenta no pretérito perfeito do indicativo.
- 16. **Correta.**
- 32. **Correta.**
- 64. **Incorreta.** Há de manter-se a correspondência verbo-pronominal. Assim, o correto seria: *Faz(e)-me o favor que te pedi e serás bem recompensado* ou *Faça-me o favor que lhe pedi e será bem recompensado.*

Inglês

29) Resposta: 27

Comentário

O texto não diz que está mais fácil casar com seu amigo hoje do que antes (item 04), nem menciona o aumento do número de viagens estimuladas pelos casamentos (proposição 32).

30) Resposta: 09

Comentário

O texto não conecta o acesso à internet ao interesse de se casar com alguém (itens 02 e 04), também não traz a informação que afirma que quanto maior o número de pessoas que se casam via internet, maior o acesso às novas tecnologias (proposição 16).

31) Resposta: 54

Comentário

O texto afirma que as agências de encontros ajudam as mulheres japonesas a encontrar maridos na Europa, e não em Tóquio (item 01). Além disso, o texto não diz que as agências de encontros localizam-se do outro lado do planeta (proposição 08).

32) Resposta: 03

Comentário

O item 04 difere das informações contidas no texto quando afirma que namorar via internet é mais comum na Inglaterra do que nas outras partes do mundo. Da mesma forma, o texto nada fala sobre quem é o principal cliente das agências de encontros (proposição 08). Ainda no texto, pode-se ler que os homens são mais comprometidos que as mulheres, em se tratando de namoro virtual, e não ao contrário como afirma o item 16.

33) Resposta: 21

Comentário

Considerando-se a primeira lacuna, todos os itens apresentam verbos que atendem à exigência da questão. Entretanto, ao analisar a segunda lacuna, verifica-se que é pedida uma expressão que indica probabilidade e não certeza (itens 02, 08 e 32). Além disso, antes da palavra **anonymity** deve-se colocar o artigo definido **the**, pelo fato de que esse substantivo está definido na sentença.

34) Resposta: 59

Comentário

A palavra **study** assume o valor de substantivo no texto (estudo) e não de verbo (estudar) como apresentado no item 04.

35) Resposta: 05

Comentário

As sentenças condicionais seguem as seguintes regras gramaticais:

- If + simple present, simple future (will);
- If + simple past, would;
- If + past perfect (had + participle), would + have + participle

Espanhol

29) Resposta: 33

Comentário

A primeira alternativa encontra respaldo no parágrafo inicial do texto (serviço militar extinto, redução do exército, fracasso em obter a paz do país, a ajuda financeira americana etc.). A opção 32 coincide com o comentário final da autora: talvez tenha faltado "vontade e capacidade" a Violeta Chamorro.

30) Resposta: 02

Comentário

Apenas a proposição 02 está de acordo com o artigo de Shere Hite, pois já na primeira linha a autora diz que foi *a raíz del asesinato de su marido, que intervenía activamente en política*. Porém, os motivos reais do fracasso vão além do histórico do esposo de Violeta e são atribuídos a uma carência de capacidade para desempenhar esse alto cargo político.

31) Resposta: 28

Comentário

A alternativa 01 é incorreta já que não se diz no texto que foi o exército quem matou o marido de Violeta Chamorro. Na opção 02 tampouco está correta, pois consta que se alterou a tempo do mandato presidencial. Já na proposição 32 se observa um conceito totalmente oposto ao que está expresso na oração final do texto: *los nicaragüenses no la echaron en falta (...)*, isto é, não "sentiram saudades dela" quando seu governo acabou.

32) Resposta: 02

Comentário

A forma composta do verbo não é possível com o verbo **tener** funcionando como auxiliar, por isso as alternativas 01 e 16 devem ser eliminadas já no princípio. Também devem ser excluídas as opções 04 e 08, porque estão no singular, enquanto que o verbo pedido no contexto está no plural. Sobra somente a alternativa 02 como correta, que se assemelha em sentido com o verbo proposto. Uma é forma verbal simples e a outra é composta, mas ambas se referem ao passado.

33) Resposta: 20

Comentário

Os advérbios **aún** e **todavía** são considerados sinônimos e se traduzem ao português como *ainda*, ou seja, passam a idéia de algo que continua acontecendo, como no contexto, o qual diz que Violeta continua sendo recordada. Nenhuma das demais alternativas mantêm a mesma acepção e, por isso, ficam excluídas.

34) Resposta: 10

Comentário

A opção 02 está certa, pois na segunda oração do segundo parágrafo do texto, atribui-se essa capacidade feminina para a política ao modelo que as mulheres trazem dos seus lares e aos valores morais que surtem maiores efeitos que os masculinos. A alternativa 08 encontra base na primeira oração de dito parágrafo, onde são mencionadas as qualidades de reconciliação, inter-relacionamento pessoal e persuasão, que as mulheres têm exercido tradicionalmente.

35) Resposta: 01

Comentário

Segundo o *Diccionario de la Real Academia Española*, a palavra **mientras** tem sentido temporal e se traduz mais adequadamente como *enquanto*, mas, quando está acompanhada de **que**, passa a ser uma locução conjuntiva e tem como sinônima a locução **en cambio** (01), única alternativa correta.

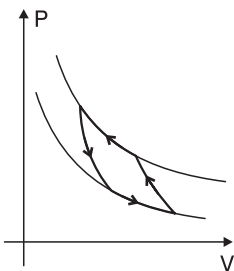
Discursiva

Física/Química/História

Respostas esperadas

a) São encontradas ligações covalentes polares interatômicas. São realizadas ligações de hidrogênio (ou pontes de H) intermoleculares, e cada molécula pode fazer até duas ligações de hidrogênio.

b) refrigerador



Português

a) O processo de formação de palavras é o de derivação imprópria.

b) **Pois sim** significa **não**, e **pois não** significa **sim**.

c) *Comédias para se ler na escola*, de Luís Fernando Veríssimo.