



PROCESSO SELETIVO UNIFICADO 2020

BLOCO 14

Cursos

Farmácia

Prova de Conhecimento Específico e Prova de Redação

INSTRUÇÕES

- Verifique se este caderno contém 30 questões da Prova de Conhecimento Específico do Bloco de seu Curso (questões de 01 a 30) e a Prova de Redação. Se necessário, solicite ao fiscal da sala outro caderno completo. Não serão aceitas reclamações posteriores.
- O tempo para a realização das duas provas e o preenchimento da folha ótica é de 4h, a contar de seu início.
- Para cada uma das 30 questões da Prova de Conhecimento Específico do Bloco, existe apenas uma alternativa correta.
- Ao transcrever as respostas das questões objetivas para a folha de respostas e a redação para a folha de redação, faça-o com cuidado, para não rasurar. Preencha completamente as elipses (●) das questões objetivas.
- A folha de respostas das questões objetivas e a folha de redação constituem documentos oficiais do Processo Seletivo e não serão substituídas.
- As folhas de respostas definitivas terão de ser preenchidas com caneta esferográfica azul ou preta.
- Você tem de devolver a folha de respostas das questões objetivas e a folha de redação, pois elas são a prova legal de sua participação no Processo Seletivo.
- Somente após transcorridas 1h30min do início da prova, você poderá sair da sala e levar o caderno de questões.
- Ao concluir, levante a mão e aguarde o fiscal.

Nome do Candidato

--	--	--	--	--	--

Número de Inscrição

COPERSE

Comissão Permanente de Seleção

Direitos autorais reservados. Expressamente proibida a reprodução.

01. Em relação às macromoléculas observadas em uma célula eucariótica, é correto afirmar que

- (A) os lipídios compõem as membranas biológicas e são constituídos por ácidos graxos e colesterol.
- (B) os nucleotídeos que compõem os ácidos nucleicos são constituídos por ácido fosfórico, pentoses e bases nitrogenadas.
- (C) as proteínas são constituídas pela combinação de 23 aminoácidos diferentes.
- (D) os carboidratos são compostos por monossacarídeos unidos por ligações peptídicas.
- (E) a estrutura terciária de uma proteína é equivalente à sua sequência linear de aminoácidos.

02. Assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo, sobre transporte de membrana.

- () A difusão facilitada é uma forma de transporte passivo, sem o envolvimento de transportadores de membrana.
- () A osmose é uma forma de transporte passivo de solutos.
- () A bomba H^+ -ATPase é um exemplo de transporte ativo com gasto de energia.
- () A difusão simples ocorre a favor de um gradiente de concentração.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) F – F – V – V.
- (B) F – V – F – F.
- (C) F – V – V – F.
- (D) V – F – F – V.
- (E) V – F – V – V.

03. O controle do processo de proliferação é fundamental para a homeostase tecidual.

Em relação ao ciclo celular em humanos, é correto afirmar que

- (A) na fase S da intérfase, ocorre intensa síntese de proteínas não histônicas.
- (B) na fase G2 da intérfase, observa-se o aumento do volume celular.
- (C) a prófase da mitose é caracterizada pela duplicação do DNA.
- (D) na metáfase da mitose, ocorre o início da condensação dos cromossomos.
- (E) na anáfase da mitose, os cromossomos se descondensam.

04. Enumere, de acordo com a sequência cronológica, os eventos relacionados ao mecanismo da bomba sódio potássio.

- () Ligação de 2 íons K^+ na porção extracelular da bomba
- () Ligação de 3 íons Na^+ na porção intracelular da bomba
- () Hidrólise do ATP e mudança conformacional da bomba
- () Ligação de ATP e reorganização da bomba

A sequência de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) 1 – 2 – 3 – 4.
- (B) 1 – 3 – 2 – 4.
- (C) 1 – 3 – 4 – 2.
- (D) 3 – 1 – 2 – 4.
- (E) 3 – 1 – 4 – 2.

05. Em relação aos fungos, é correto afirmar que

- (A) os fungos são organismos procarióticos.
- (B) a reprodução assexuada ocorre por meio de meiose.
- (C) os esporos estão relacionados à reprodução tanto sexuada quanto assexuada.
- (D) a parede celular é constituída, em sua maioria, por glicogênio.
- (E) as hifas constituem o citoesqueleto dos fungos.

06. Considere as afirmações abaixo, sobre os eventos relacionados à 3ª semana de vida intrauterina de humanos.

- I - O tubo neural surge a partir da fusão das extremidades das pregas neurais.
- II - As células sanguíneas originam-se a partir dos hemangioblastos.
- III- As células mesenquimais dão origem ao sistema cardiovascular primitivo.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas III.
- (C) Apenas I e II.
- (D) Apenas II e III.
- (E) I, II e III.

07. Seres humanos apresentam 12 pares de nervos cranianos que são responsáveis por conectar diferentes regiões do organismo ao encéfalo.

No bloco superior abaixo, estão listadas as classificações quanto aos componentes dos nervos cranianos; no inferior, exemplos de pares de nervos cranianos.

Associe adequadamente o bloco inferior ao superior.

- 1. Motor
- 2. Sensitivo
- 3. Misto

- () Nervo Facial
- () Nervo Vestibulococlear
- () Nervo Grande Hipoglosso
- () Nervo Trigêmeo

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) 1 – 1 – 2 – 3.
- (B) 1 – 2 – 3 – 1.
- (C) 2 – 3 – 2 – 2.
- (D) 3 – 1 – 1 – 2.
- (E) 3 – 2 – 1 – 3.

08. Considere as seguintes afirmações sobre os tecidos epiteliais glandulares.

- I - Na secreção merócrina, as células sofrem apoptose.
- II - A secreção holócrina é a principal forma de secreção das glândulas mamárias.
- III- Na secreção apócrina, observa-se a perda de fragmentos de citoplasma.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas I e III.
- (E) I, II e III.

09. Em relação ao tecido adiposo, é correto afirmar que

- (A) as células do tecido adiposo marrom apresentam grande quantidade de mitocôndrias.
- (B) o tecido adiposo amarelo apresenta múltiplas gotículas isoladas de lipídio em seu citoplasma.
- (C) o tecido adiposo marrom é observado frequentemente em indivíduos adultos obesos.
- (D) as células do tecido adiposo amarelo apresentam núcleo arredondado próximo à região central da célula.
- (E) o tecido adiposo amarelo apresenta grande quantidade de retículo endoplasmático rugoso.

10. Em relação ao sistema urinário de humanos, é correto afirmar que

- (A) o ramo descendente da alça de Henle é impermeável.
- (B) as células mesangiais são responsáveis pela produção do hormônio renina.
- (C) as aquaporinas são observadas em grande quantidade no túbulo contorcido distal.
- (D) o túbulo contorcido proximal atua na reabsorção de nutrientes do filtrado glomerular.
- (E) o glomérulo renal é responsável pela hipertonicidade da urina.

11. Considere as afirmações abaixo, sobre as proteínas.

- I - Os aminoácidos essenciais são aqueles que o organismo não é capaz de produzir por si só.
- II - A desnaturação ocorre inicialmente na estrutura primária de uma proteína.
- III- A cadeia polipeptídica, na conformação alfa-hélice, possui um arranjo em antiparalelo.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
- (B) Apenas II.
- (C) Apenas III.
- (D) Apenas I e II.
- (E) I, II e III.

12. No bloco superior abaixo, estão listados os folhetos embrionários humanos; no inferior, exemplos de regiões derivadas dos folhetos embrionários.

Associe adequadamente o bloco inferior ao superior.

- 1. Endoderma
- 2. Mesoderma
- 3. Ectoderma

- () Epitélio da pele
- () Epitélio da bexiga
- () Músculo estriado esquelético
- () Retina

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) 1 – 2 – 1 – 3.
- (B) 1 – 3 – 1 – 2.
- (C) 3 – 1 – 2 – 1.
- (D) 3 – 1 – 2 – 3.
- (E) 3 – 2 – 1 – 3.

13. O esqueleto de um animal é composto por um conjunto de ossos cuja função está relacionada a sustentação, proteção mecânica e locomoção.

Em relação aos ossos, é correto afirmar que

- (A) a mandíbula é um exemplo de osso plano que não possui forma geométrica definida.
- (B) o estribo é o menor osso do corpo humano, sendo classificado como osso curto.
- (C) o osso frontal é um exemplo de osso longo com função de proteção.
- (D) os carpos da mão são exemplos de ossos sesamoides por serem pequenos e chatos.
- (E) o osso maxilar é um exemplo de osso pneumático por apresentar uma cavidade revestida por mucosa.

14. Em relação à epiderme de humanos, é correto afirmar que

- (A) os melanócitos possuem elevada atividade proliferativa.
- (B) as células de Merkel possuem função sensitiva.
- (C) as células de Langerhans estão envolvidas na percepção do tato fino.
- (D) os queratinócitos na camada lúcida apresentam núcleo arredondado.
- (E) a camada espinhosa é caracterizada pela presença de glicogênio.

15. Assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo.

- () o potencial de repouso de um neurônio é de +30 mV.
- () a hiperpolarização de um neurônio ocorre devido à entrada de cargas elétricas negativas.
- () a despolarização de membrana ocorre pela abertura de canais de Cl^- .
- () o potencial de ação está diretamente relacionado ao limiar de excitabilidade da célula.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) F – F – V – V.
- (B) F – V – F – F.
- (C) F – V – F – V.
- (D) V – V – F – F.
- (E) V – F – V – F.

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

1																	18
1 H 1,01																	2 He 4,00
3 Li 6,94	4 Be 9,01											5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
37 Rb 85,5	38 Sr 87,7	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc (98)	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Série dos Lantanídeos	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Série dos Actinídeos	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (277)	109 Mt (268)	110 Ds (271)	111 Rg (272)	112 Cn (285)	113 Nh (286)	114 Fl (289)	115 Mc (288)	116 Lv (293)	117 Ts (294)	118 Og (294)

Série dos Lantanídeos

57 La 139	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm (145)	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175
------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	--------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------

Série dos Actinídeos

89 Ac (227)	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)
--------------------------	------------------------	------------------------	-----------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	---------------------------	---------------------------	---------------------------	---------------------------

Número Atômico

Símbolo

Massa Atômica
() Nº de massa do isótopo mais estável

Obs.: Tabela periódica atualizada conforme IUPAC (sigla em inglês da União Internacional de Química Pura e Aplicada) Novembro de 2016. Essa versão atualizada inclui os elementos 113, 115, 117 e 118 com seus símbolos e massas atômicas, homologados em 28/11/2016.

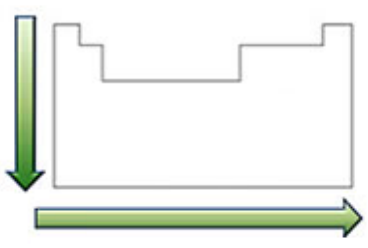
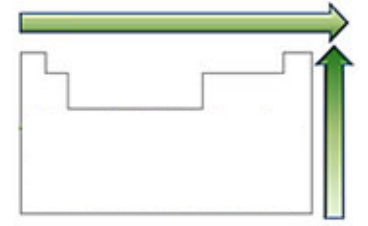
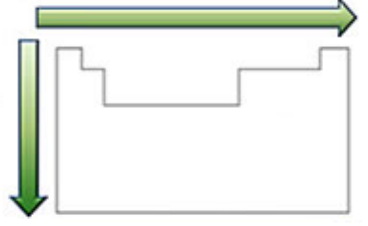
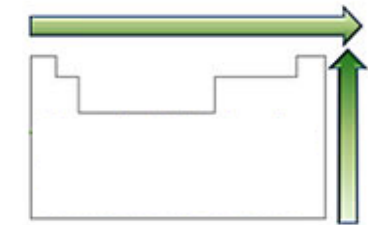
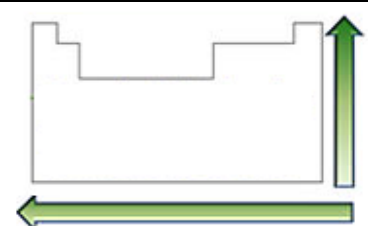
Informações para a resolução de questões

- Algumas cadeias carbônicas nas questões de química orgânica foram desenhadas na sua forma simplificada apenas pelas ligações entre seus carbonos. Alguns átomos ficam, assim, subentendidos.
- As ligações com as representações e indicam, respectivamente, ligações que se aproximam do observador e ligações que se afastam do observador.

- 16.** Em 2019, o mundo celebra o Ano Internacional da Tabela Periódica dos Elementos Químicos em reconhecimento a sua importância para o desenvolvimento da ciência moderna. As principais propriedades periódicas químicas dos elementos são: raio atômico, energia de ionização, eletronegatividade, eletropositividade e eletroafinidade.

Assinale a alternativa que apresenta corretamente a variação da propriedade química para os elementos da Tabela Periódica.

O sentido da seta indica aumento da propriedade.

	Propriedade Periódica	Varição na Tabela Periódica
(A)	Raio atômico	
(B)	Energia de Ionização	
(C)	Eletronegatividade	
(D)	Eletropositividade	
(E)	Eletroafinidade	

17. Assinale a sequência cujos elementos apresentam configurações isoeletrônicas.

- (A) N^{3-} , P^{3-} , As^{3-}
- (B) O^{2-} , Na^+ , F^-
- (C) Br^- , K^+ , Se^{2-}
- (D) Te^{2-} , Sn^{4+} , Rb^+
- (E) Li^+ , Mg^{2+} , Ga^{3+}

18. Assinale, entre as moléculas apresentadas abaixo, aquela que possui estrutura plana.

- (A) NF_3
- (B) SO_3^{2-}
- (C) BF_3
- (D) SF_6
- (E) CH_4

19. Uma amostra de um gás ideal encontra-se num recipiente de 10 litros, sob pressão de 1 atm e temperatura de 25 °C.

Se o gás for transferido integralmente para um recipiente de 20 litros e for submetido a um aquecimento até 75 °C, qual será a pressão final?

- (A) 0,33 atm.
- (B) 0,58 atm.
- (C) 0,75 atm.
- (D) 1,0 atm.
- (E) 1,5 atm.

20. Assinale com **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) as afirmações abaixo, sobre cinética química.

- () As ordens das reações na cinética química são sempre iguais aos respectivos coeficientes estequiométricos das reações balanceadas.
- () A reação deve seguir cinética de segunda ordem, quando há dois reagentes formando um produto.
- () A formação do produto dependerá essencialmente da cinética da segunda etapa, em uma reação constituída de duas etapas sequenciais, na qual a primeira é a mais rápida.
- () A constante cinética é independente da temperatura.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

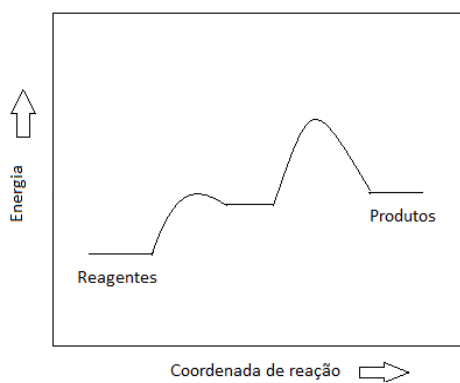
- (A) V – V – F – F.
- (B) V – F – V – F.
- (C) F – V – V – V.
- (D) F – F – V – F.
- (E) F – V – F – V.

21. Considere a seguinte reação espontânea e exotérmica.

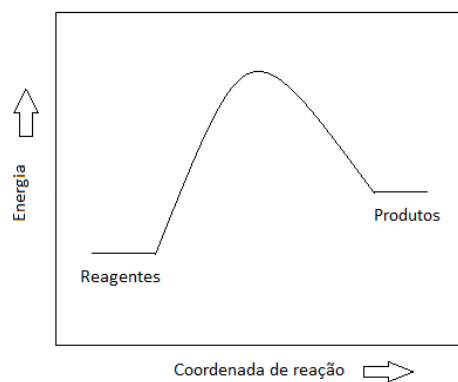


Assinale a alternativa que apresenta o diagrama de energia correspondente a essa reação genérica.

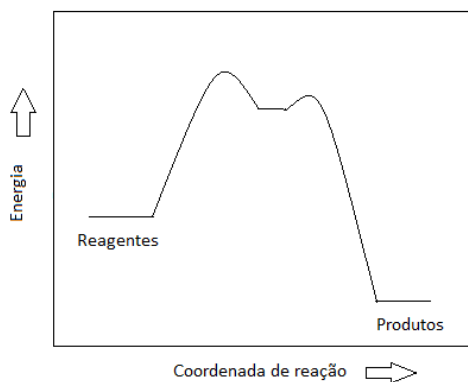
(A)



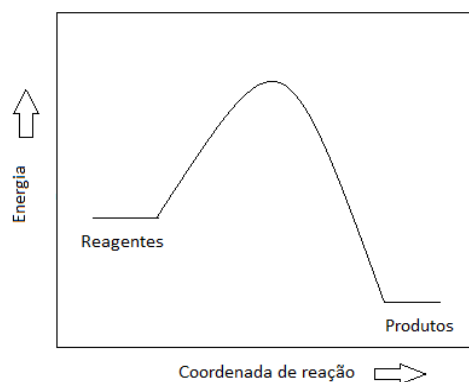
(D)



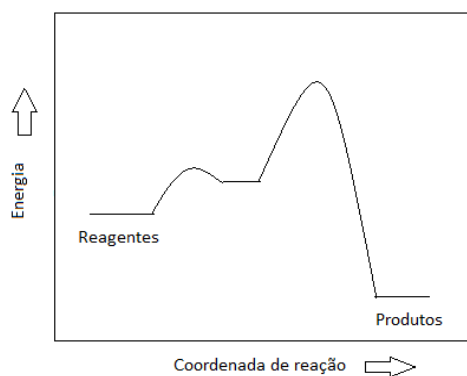
(B)



(E)



(C)



22. A reação $2 \text{BrCl} (\text{g}) = \text{Br}_2 (\text{g}) + \text{Cl}_2 (\text{g})$ possui constantes de equilíbrio iguais a 32 a 500 K e a 5 a 1000 K.

A respeito dessa reação, considere as seguintes afirmações.

I - Trata-se de uma reação exotérmica.

II - A adição de bromo num sistema em equilíbrio irá aumentar a produção de cloro.

III- A presença de um catalisador irá aumentar a constante de equilíbrio da reação.

Quais estão corretas?

(A) Apenas I.

(B) Apenas III.

(C) Apenas I e II.

(D) Apenas II e III.

(E) I, II e III.

23. Ao acrescentar uma dada quantidade de sulfeto de prata Ag_2S em água, constata-se que há a presença de sal não dissolvido.

A concentração medida de cátions prata, quando o sistema atingiu o equilíbrio, foi de $2,3 \times 10^{-17} \text{ mol L}^{-1}$.

A constante do produto de solubilidade é, portanto,

(A) $1,2 \times 10^{-17}$.

(B) $2,3 \times 10^{-17}$.

(C) $4,6 \times 10^{-17}$.

(D) $4,6 \times 10^{-34}$.

(E) $6,1 \times 10^{-51}$.

24. O indicador alaranjado de metila possui um ponto de viragem do vermelho para o amarelo na faixa de pH 3,2 a 4,4.

A coloração esperada de soluções 1,0 M em KCl, KOH, HCl e KF será, respectivamente,

(A) amarelo, vermelho, amarelo, vermelho.

(B) amarelo, amarelo, vermelho, vermelho.

(C) amarelo, amarelo, vermelho, amarelo.

(D) vermelho, vermelho, amarelo, amarelo.

(E) vermelho, vermelho, amarelo, vermelho.

25. Determinado petróleo bruto contém 0,01% em massa de ácido sulfúrico.

Considerando que o ácido é totalmente lixiviado quando em contato com a água do mar, o derramamento de 1 Ton de petróleo bruto em 20.000 L de água do mar (pH=7), resultará numa solução de pH igual a, aproximadamente,

(A) 1.

(B) 2.

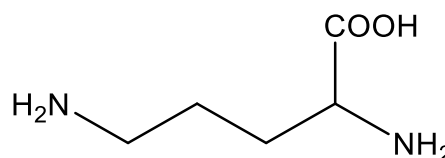
(C) 3.

(D) 4.

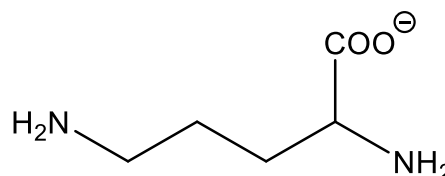
(E) 5.

26. O aminoácido lisina apresentará, em solução aquosa de pH = 1, a estrutura molecular

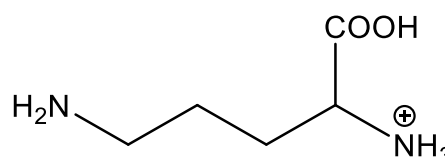
(A)



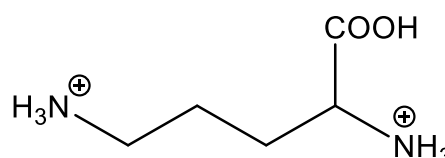
(B)



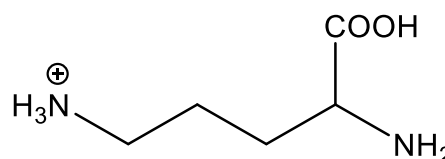
(C)



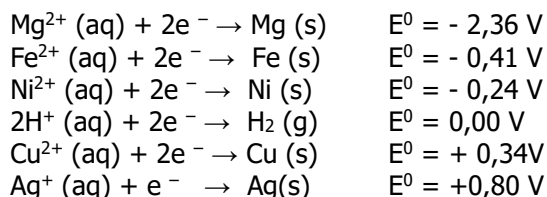
(D)



(E)



27. Considere as semirreações de redução abaixo.



Assinale a alternativa correta sobre essas semirreações.

- (A) O cátion prata possui maior caráter redutor que o cátion cobre (II).
(B) Uma pilha de prata e magnésio possui diferença de potencial de 1,56 V.
(C) O cobre metálico é melhor oxidante que o níquel metálico.
(D) O cobre pode ser utilizado como eletrodo de sacrifício para proteger recipientes de ferro contra a corrosão.
(E) O magnésio metálico se dissolve formando cátions em uma solução aquosa ácida.

28. No ano de 2019, comemoraram-se 50 anos da chegada do homem à Lua.

Durante as missões do programa Apollo, entre final dos anos 1960 e início dos anos 1970, foram trazidos aproximadamente 385 kg de rocha lunar e amostras de solo, cuja composição química média, expressa em % massa, é apresentada na tabela abaixo.

Composto	% massa
SiO ₂	45,3
Al ₂ O ₃	15,3
CaO	11,2
FeO	14,4
MgO	9,2
TiO ₂	3,9
Na ₂ O	0,7

Com base nesses dados, o metal presente em maior quantidade, em termos molares, na superfície lunar, é o

- (A) Alumínio.
(B) Cálcio.
(C) Ferro.
(D) Magnésio.
(E) Titânio.

29. Um xarope para tosse contém 6 mg mL⁻¹ de um princípio ativo de massa molar igual a 360 g.mol⁻¹.

O volume necessário para preparar 120 mL desse xarope, a partir de uma solução 1 M do princípio ativo, é, em mL,

- (A) 2.
(B) 6.
(C) 12.
(D) 20.
(E) 30.

30. O calor de combustão da frutose, C₆H₁₂O₆, é de - 672 kcal mol⁻¹, e a capacidade calorífica da água é de 1 cal K⁻¹ g⁻¹.

Considerando que o calor obtido na queima de 1,8 g de frutose seja inteiramente utilizado para aquecer 200 g de água inicialmente a 10 °C, a temperatura final dessa amostra de água será

- (A) 16,0 °C.
(B) 33,6 °C.
(C) 43,6 °C.
(D) 56,8 °C.
(E) 93,7 °C.

PROVA DE REDAÇÃO

Leia o texto abaixo.

As relações profissionais estão mudando e o futuro do trabalho é um território que aos poucos estamos conhecendo. Profissões que temos hoje podem desaparecer, uma vez que o avanço da tecnologia já permite que máquinas executem mais e mais tarefas. Porém, a boa notícia é que, justamente por essa transformação e trocas de funções, o futuro aponta para nossos jovens de hoje caminhos, possibilidades e habilidades profissionais completamente novas.

De acordo com Raphael Falcão, diretor da Hays Response e Hays Experts (empresa global de recrutamento e seleção) o tema ainda é fruto de estudos frequentes, mas já é possível afirmar que a maioria das profissões do futuro passará inevitavelmente por um cenário em que habilidades e competências do século XXI como criatividade, inovação e capacidade de interpretação serão cada vez mais valorizadas.

“Hoje há uma nova percepção em que questões técnicas, formação acadêmica e trajetória profissional são tão importantes quanto saber a motivação e os objetivos de vida de cada um. Logo, é fundamental considerar não apenas se o profissional irá conseguir se adequar à cultura de empresa, mas se aquela companhia fará sentido para ele também” exemplifica o especialista.

Aos jovens que entrarão em breve no mercado de trabalho, o executivo destaca a importância de não se deixar levar apenas por áreas promissoras sem considerar os interesses pessoais.

“O ideal é escolher uma profissão não como uma tendência mercadológica, mas como uma aptidão dentro das áreas que lhe interessam. As pessoas mais bem sucedidas não foram aquelas que procuraram as profissões do momento, mas as que eram apaixonadas pelo que faziam”, afirma Raphael.

O designer Lucas Schlosinski, 31 anos, é um exemplo desta categoria de profissionais. Professor de modelagem 3D e desenho digital em um Fab Lab em São Paulo, a construção e pilotagem de drones já fazia parte do seu dia a dia, antes mesmo dele imaginar que a área é considerada uma das profissões do futuro pelos especialistas. Encantado pelo universo do voar, começou a se aprofundar no tema por conta própria, após conhecer um espanhol que propunha a construção de drones de baixo custo.

“Sempre pensei no meu trabalho como um caminho para facilitar o acesso a ferramentas e recursos tecnológicos para qualquer pessoa. O drone para mim é uma ferramenta que vai muito além da operação e manuseio, pois desperta nas crianças e jovens um interesse que produzirá novos conhecimentos e habilidades”, afirma o professor.

Adaptado de: O que podemos esperar dos profissionais e das profissões do futuro?

Disponível em: <[http://fundacaotelefonica.org.br/noticias/](http://fundacaotelefonica.org.br/noticias/o-que-podemos-esperar-dos-profissionais-e-das-profissoes-do-futuro/)

o-que-podemos-esperar-dos-profissionais-e-das-profissoes-do-futuro/>.

Acesso em: 15 set. 2019.

A partir da leitura do texto acima e de sua experiência de vida,

- **reflita** sobre a importância da escolha da profissão na vida das pessoas, em especial, na dos jovens;
- **identifique** uma situação, em sua vida ou na vida de alguém que você conhece, que envolva a escolha da profissão. Utilize-a para ilustrar seu ponto de vista;
- **redija** uma redação de caráter dissertativo sobre o tema:

A escolha da profissão pelos jovens: desafios e perspectivas.

Instruções:

- 1 - Crie um título para seu texto e escreva-o na linha destinada a este fim.
- 2 - Redija uma redação com extensão **mínima de 30 linhas**, excluído o título – aquém disso, seu texto não será avaliado –, e **máxima de 50 linhas**, considerando-se letra de tamanho regular.
- 3 - As redações que apresentarem segmentos emendados, ou rasurados, ou repetidos, ou linhas em branco terão esses espaços descontados do cômputo total de linhas.
- 4 - Lápis poderá ser usado apenas no rascunho; ao passar sua redação para a folha definitiva, faça-o com letra legível e utilize caneta.

RASCUNHO DA REDAÇÃO

UTILIZE ESTE ESPAÇO PARA RASCUNHO DA REDAÇÃO

TÍTULO

1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	

23	
24	
25	
26	
27	
28	
29	
30	
31	
32	
33	
34	
35	
36	
37	
38	
39	
40	
41	
42	
43	
44	
45	
46	
47	
48	
49	
50	