



CONCURSO SELETIVO VESTIBULAR UFT 2022.2

Total de Questões por Área de Conhecimento

Ciências Humanas e suas Tecnologias

Ciências da Natureza e suas Tecnologias

21 a 44



ATENÇÃO: transcreva no espaço apropriado da sua **FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO)**, com sua caligrafia usual, considerando as letras maiúsculas e minúsculas, a seguinte frase:

Utilize a luz da sua confiança quando tudo estiver escuro.

LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES SEGUINTES:

- 1. Verifique se este CADERNO DE PROVAS contém um total de 44 questões, dispostas conforme quadro.
- 2. Caso haja algum problema de impressão ou divergência, solicite ao aplicador a substituição deste caderno, impreterivelmente, até 15 minutos após o início da prova.
- 3. Use somente caneta azul ou preta e aplique traços firmes dentro da área reservada à letra correspondente a cada resposta, conforme modelo:

Marque assim:

00 A B D

Não marque assim:

00 **X** • **Ø**

OBS: Sua resposta NÃO será computada se houver marcação de mais de uma alternativa.

- 4. Ao terminar a prova, acene para chamar o aplicador para que sejam recolhidos este Caderno de Provas e sua Folha de Respostas (Gabarito).
- 5. Após a prova você poderá levar consigo somente o Gabarito Rascunho.
- 6. Recolha seus objetos, deixe a sala, e em seguida o prédio. A partir do momento em que você sair da sala e até sair do prédio, continuam válidas as proibições sobre o uso de aparelhos eletrônicos e celulares bem como não lhe é mais permitido o uso dos sanitários.

De acordo com o item 10.19 do edital terá suas provas anuladas e será automaticamente eliminado do processo seletivo, o candidato que durante a sua realização for surpreendido portando (mesmo que desligado) aparelhos eletrônicos, tais como: máquinas calculadoras, agendas eletrônicas ou similares, telefones celulares, smartphones, tablets, iPod, iPad, gravadores, pendrive, mp3 player ou similar, qualquer receptor ou transmissor de dados e mensagens, bipe, notebook, palmtop, Walkman, máquina fotográfica, chaves integradas com dispositivos eletrônicos, controle de alarme de carro e moto, controle de portão eletrônico, etc.; relógio de qualquer espécie, cartão magnético, óculos escuros, protetor auricular, fone de ouvido ou similar, lápis, lapiseira/grafite, marca-texto, borracha e(ou) qualquer tipo de carteira ou bolsa; quaisquer acessórios de chapelaria, tais como: chapéu, boné, gorro etc.; e ainda qualquer recipiente ou embalagem – tais como: garrafa de água, suco, refrigerante, rótulos e embalagem de alimentos (biscoitos, barras de cereais, chocolate, balas, etc.) – que não seja fabricado com material transparente.

Nome:	
RG:	
No	_

ATENÇÃO

O tempo disponível para realização desta prova, incluindo o preenchimento da Folha de Respostas (Gabarito) é de **4 horas**.

CIÊNCIAS HUMANAS E SUAS TECNOLOGIAS

QUESTÃO 01 =

A Grécia Antiga, em seu Período Arcaico (800 a.C a 500 a.C) é marcada pelo estabelecimento das poleis.

É CORRETO afirmar que essa organização política é marcada

- (A) Uma sólida definição territorial da Grécia, com um monarca atuando de maneira hegemônica sobre todas as poleis.
- (B) Uma definição ampla do conceito de cidadão, abarcando a grande maioria da população.
- (C) Um conjunto de cidades-Estado com autonomia política, unidas pela proximidade geográfica e homogeneidade
- (D) Um conjunto de elementos republicanos, alcançados no auge de seu desenvolvimento político-econômico.

QUESTÃO 02 =

Leia o trecho a seguir:

"Na verdade, este foi apenas um ensaio da crise demográfica da Baixa Idade Média, que teve seu ponto crucial no ressurgimento da peste, então conhecida por peste negra. Ela apresentava-se de duas formas. A bubônica (assim chamada por provocar um bubão, um inchaço) tinha uma letalidade (relação entre os atingidos pela doença e os que morrem dela) de 60% a 80%, com a maioria falecendo após três ou quatro semanas. A peste pneumônica, transmitida de homem a homem, tinha uma letalidade de 100%, fazendo suas vítimas em apenas dois ou três dias de contraída a doença."

(FRANCO JÚNIOR, H. A idade média: nascimento do ocidente. 2ª ed. rev. e ampl. São Paulo: Brasiliense, 2001, p. 29).

É CORRETO afirmar que a crise demográfica descrita no texto faz referência:

- (A) Ao crescimento repentino da população devido ao avanço científico seguido da cura da peste.
- (B) Ao decréscimo da população devido às mortes somente de quem contraía a peste pneumônica.
- (C) À diferença entre as duas modalidades da doença, sendo essa diferença decisiva para a crise.
- (D) Ao decréscimo da população decorrente da alta letalidade das duas modalidades da doença.

QUESTÃO 03

"O encontro entre o Velho e o Novo Mundo (...) é de um tipo particular: é uma guerra, ou melhor, como se diz então: a Conquista."

(Todorov, Tzvetan. A conquista da América. São Paulo: Martins Fontes, 1996. p. 51)

Para entender a vitória espanhola na guerra de conquista do México é importante considerar o peso da devastação demográfica causada pelas epidemias de:

- (A) Peste bubônica e gripe.
- (B) Hanseníase e varíola.
- (C) Varíola e gripe.
- (D) Varíola e Covid-19.

QUESTÃO 04

"Nós, nós os que recusamos viver no arame farpado, nós que os recusamos o mundo dos patrões e empregados, nós os que queremos o mel para todos."

(Pepetela. As aventuras de Ngunga. São Paulo: Ática, 1981, p. 59)

O fragmento acima é parte de obra literária escrita para ser lida por guerrilheiros em formação durante a luta pela libertação de Angola.

É CORRETO afirmar que após a independência, em 1975,

- (A) a principal força política no país era o Movimento Popular de Libertação de Angola - MPLA, que se tornou o partido político MPLA-PT em 1977.
- (B) a principal força política no país era a Frente Nacional Angolana – FNA, que venceu as eleições parlamentares em 1977.
- (C) a principal força política no país era Movimento Nacional pela Libertação da África – MNLA, que se tornou o partido político MNLA-PT em 1977.
- (D) a principal força política no país era o Movimento Nacional pela Liberação de Angola - MNLA, que venceu as eleições em 1977.

QUESTÃO 05

"Mínimas Ou semínimas Exceto as semibreves Pois o tempo da quebradeira Não se dá ao luxo da espera"

(SULO, Francisco. Quebradeira de Coco. In: GOMES SOBRINHO, José. Antologia Tocantina; TEIXEIRA, Ronaldo Coelho (Org.). Palmas, TO, Ed. Dos Autores, 2021. 56).

As quebradeiras de coco representam a história das mulheres extrativistas dos estados do Pará, Tocantins, Piauí e Maranhão

É CORRETO afirmar que o reconhecimento universitário à luta das quebradeiras de coco, na forma de concessão do título de doutora honoris causa, foi dado pela UFT, em 2009, à:

- (A) Mãe Romana, do Centro Bom Jesus, situado às margens do Rio Jacuba, município de Natividade, TO.
- (B) Dona Raimunda, liderança do assentamento Barracas, município de São Miguel do Tocantins, TO.
- (C) Dona Diomar Ribeiro da Silva, do Povoado Mumbuca, zona rural do município de Mateiros, TO.
- (D) Dona Raimunda, posseira da Gleba Tauá, município de Barra do Ouro, TO.

QUESTÃO 06

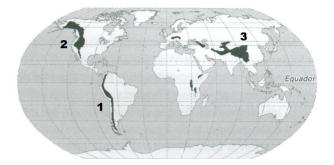
"[...] o Bico do Papagaio era uma terra habitada por muitos camponeses. Eram pessoas vindas de vários Estados, através das famosas correntes migratórias. Entraram na região do Bico, desde 1860, mais especialmente a partir de 1940, estabelecendo lá sua morada e um lugar para trabalhar: plantação de roças, caça e pesca [...]".

(PINHO, Maria José de. De Província de Goiás ao Estado do Tocantins: o camponês no Bico do Papagaio e o conflito de terra na década de 1980. In: FIRMINO, Eugênio Pacelli de Morais (Org.). Tocantins do passado (re)construído e do presente em construção. Goiânia, Ed. da UCG, 2009, p. 22.)

É CORRETO afirmar que os camponeses do Bico do Papagaio, compreendidos como aqueles que só moravam e trabalhavam na terra ocupada, são classificados como:

- (A) Proprietários rurais.
- (B) Arrendatários.
- (C) Latifundiários.
- (D) Posseiros.

De acordo com a figura a seguir, assinale a alternativa que corresponde às cadeias montanhosas numeradas de 1 a 3 respectivamente,



- (A) Alpes, Himalaia, Montanhas Rochosas.
- (B) Cordilheira dos Andes, Alpes, Montanhas Rochosas.
- (C) Montanhas Rochosas, Himalaia, Cordilheira dos Andes.
- (D) Cordilheira dos Andes, Montanhas Rochosas, Himalaia.

QUESTÃO 08 =

O G-20 (Grupo dos 20), criado em 1999, reúne, dentre outros países, as sete maiores economias do mundo e os principais países emergentes do planeta, além da União Europeia.

Sobre este grupo, analise as afirmativas a seguir:

- I. Todos os países do BRICS (Brasil, Rússia, Índia, China, África do Sul) integram o G-20.
- II. A condição de participação no G-20 é ser membro efetivo da OTAN.
- III. Na América do Sul, seus representantes são o Brasil, a Argentina e o Chile.
- IV. Os países que compõem o G-20 compreendem aproximadamente dois terços da população mundial e 90% do PIB Global.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I e IV e estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas.

QUESTÃO 09

As fontes de energia renováveis vêm ganhando espaço e relevância na Matriz Energética Brasileira.

A energia eólica ocupa um importante papel neste cenário. É correto afirmar que a região brasileira que foi pioneira na produção desta forma de energia e que é a maior produtora é a região:

- (A) Sul.
- (B) Sudeste.
- (C) Nordeste.
- (D) Centro-Oeste.

QUESTÃO 10

Analise as afirmativas a seguir sobre as características do Cerrado brasileiro:

- I. Por estar situado entre a Mata dos Cocais e os Campos Naturais, está sujeito a inundações periódicas.
- II. O Pequi, o Ipê e o Capim Dourado são exemplos da diversidade vegetal do Cerrado.
- III. O Cerrado brasileiro se localiza com prevalência no estado do Pará entre a Floresta Amazônica e o Pantanal.
- IV. Dentre as formações campestres do Cerrado encontramse o campo limpo, o campo sujo e o campo rupestre.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, II e V estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.

QUESTÃO 11 =

Vivemos em um mundo complexo, marcado na ordem material pela multiplicação incessante do número de objetos e na ordem imaterial pela infinidade de relações que aos objetos nos unem.

Nos últimos cinquenta anos criaram-se mais coisas do que nos cinquenta mil precedentes. Nosso mundo é complexo e confuso ao mesmo tempo, graças à força com a qual a ideologia penetra objetos e ações. Por isso mesmo, a era da globalização, mais do que qualquer outra antes dela, é exigente de uma interpretação sistêmica cuidadosa, de modo a permitir que cada coisa, natural ou artificial, seja redefinida em relação com o todo planetário.

(SANTOS, Milton. Por uma outra globalização: do pensamento único à consciência universal. 10. ed. Rio de Janeiro: Record, 2003. Pág. 83)

Analise as afirmativas a seguir sobre a globalização.

- I. O atual momento histórico se funda pelas possibilidades de se viver em um mundo sem fronteiras para os homens.
- II. A globalização é um processo contínuo de integração e no atual estágio inclui e une todos os povos e nações.
- III. Para a grande maioria da humanidade a globalização está se impondo como uma fábrica de perversidades, devido, em grande medida, ao aumento da pobreza.
- IV. A globalização é, de certa forma, o ápice do processo de internacionalização do mundo capitalista com tendência à homogeneização dos objetos e ações.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas.

QUESTÃO 12 =

É CORRETO afirmar sobre a população brasileira que:

- (A) A maior concentração populacional ocorre atualmente na região Norte.
- (B) A população urbana é menor do que a população rural no Brasil hoje.
- (C) Mais de 80% dos municípios brasileiros apresentam população de até 50 mil habitantes atualmente.
- (D) A população brasileira diminuiu na última década na região sudeste.

A filosofia estoica, fundada por Zenão de Cítio (334-262 a.C.) durante o período da filosofia grega, conhecido como helenístico, propunha que na vida humana dever-se-ia buscar a tranquilidade da alma ou ataraxía. Para alcançá-la era necessário seguir algumas orientações.

Sobre estas orientações para a tranquilidade da alma propostas pelo estoicismo, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) O objetivo da vida é viver harmonicamente com a Natureza, o que leva à tranquilidade e à felicidade.
- (B) É preciso viver em conformidade com a virtude, que resulta do uso adequado da razão e difere da paixão.
- (C) A entrega aos prazeres e a busca por bens materiais são a garantia para a tranquilidade da alma.
- (D) A indiferença em relação a riquezas e austeridade quanto às paixões são consideras necessárias à ataraxía.

QUESTÃO 14

Conforme o pensamento de Santo Agostinho, o homem é criação de Deus, assim como todos os outros seres que existem. Por sua vez, o homem é um composto de corpo e alma, que têm entre si uma relação hierárquica.

"Dirigi-me, então, a mim mesmo, e perguntei: "E tu, quem és?" "Um homem", respondi. Servem-me um corpo e uma alma; o primeiro é exterior, a outra, interior. Dessas duas substâncias, a qual deveria eu perguntar quem é meu Deus, que já tinha procurado com o corpo, desde a terra ao céu, até onde pude enviar, como mensageiros, os raios dos meus olhos? À parte interior, que é a melhor".

Fonte: AGOSTINHO, Confissões. Editora Universitária São Francisco, 2003, p.

Com base na citação feita e no que foi afirmado, analise as afirmativas a seguir em relação à composição humana:

- I. Na filosofia agostiniana, o corpo tem primazia e suas vontades e desejos devem ser atendidos a fim de aproximar o homem do criador.
- II. A alma era entendida como essência do homem, sendo necessário afastá-la do que é corpóreo e transitório.
- III. Embora unida ao corpo, a alma é uma substância imaterial e superior que anima e vivifica o ser humano.
- IV. A alma é entendida como o que vivifica o corpo, sendo por isso submetida a ele e responsável por satisfazê-lo.
- V. Na filosofia de Agostinho, a alma é imortal e reflete a verdade eterna, por isso o homem deve favorecer os prazeres físicos.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as alternativas I e II estão corretas.
- (B) Apenas as alternativas IV e V estão corretas.
- (C) Apenas as alternativas II e III estão corretas.
- (D) Apenas as alternativas I e V estão corretas.

QUESTÃO 15 =

Leia o trecho a seguir sobre Paradigma:

Dei uma definição que aparentemente se situa entre a definição da linguística estrutural e a definição da vulgata, ao estilo de Kunh. Um paradigma é um tipo de relação lógica (indução, conjunção, disjunção, exclusão) entre certo número de noções ou categorias mestras. Um paradigma privilegia certas relações lógicas em detrimento de outras, e é por isso que um paradigma controla a lógica do discurso. O paradigma

é uma maneira de controlar ao mesmo tempo o lógico e o semântico.

Fonte: MORIN, Edgar. Introdução ao pensamento complexo. Tradução Eliane Lisboa. 5 ed. Porto Alegre: Sulina, 2015, p. 112.

Sobre o conceito de Paradigma, assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Para Morin, paradigma é a promoção de conceitosmestres e de certas relações lógicas a partir dos quais se compreende a realidade.
- (B) A definição de paradigma de Morin é baseada na tradução da Bíblia conhecida como vulgata e a de Kunh está fundamentada na linguística estruturalista.
- (C) Paradigma é a visão de mundo do proletariado somada à condicionada burguesia е pelas socioeconômicas de produção e reprodução da vida em um viés transdisciplinar.
- (D) Paradigma é uma área da física quântica.

QUESTÃO 16

Leia o trecho a seguir:

Nenhum filósofo foi mais digno do que Espinosa, mas também nenhum outro foi tão injuriado e odiado. Para melhor compreender a razão disso, não basta relembrar a grande tese teórica do espinosismo: há uma única substância que possui uma infinidade de atributos, Deus sive Natura, sendo todas as "criaturas" apenas modos desses atributos ou modificações dessa substância. Não basta também mostrar como o panteísmo e o ateísmo se conjugam nessa tese, negando a existência de um Deus moral, criador e transcendente. É preciso, antes de tudo, partir das teses práticas que fizeram do espinosismo um objeto de escândalo. Tais teses implicam uma tripla denúncia: da "consciência", dos "valores" e das "paixões tristes". Essas são as três grandes semelhanças com Nietzsche. E, ainda quando Espinosa estava vivo, essas são as razões pelas quais ele é acusado de materialismo, imoralismo e ateísmo.

Fonte: DELEUZE, Gilles. Espinosa: filosofia prática. Tradução Daniel Lins e Fabien Pascal Lins. São Paulo: Escuta, 2002, p. 23.

Com base na interpretação de Gilles Deleuze sobre a filosofia prática de Espinosa e Nietzsche, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) Na filosofia de Espinosa e Nietzsche, há uma valorização do papel do corpo e dos afetos e uma diminuição da importância da "consciência".
- (B) Ambos denunciam a imagem teológica de um Deus moral e transcendente que pune os pecadores e promove os eleitos.
- (C) Espinosa e Nietzsche são dois pensadores do século XIX fundamentais para compreender a filosofia francesa contemporânea.
- (D) Ambos criticam o uso teológico-político que a religião faz da Bíblia.

QUESTÃO 17

Sobre o conceito de etnocentrismo, assinale a alternativa CORRETA.

- (A) O etnocentrismo é um comportamento social restrito a somente alguns grupos sociais.
- (B) Uma atitude etnocêntrica ocorre quando um indivíduo elogia a cultura de outros povos.
- O etnocentrismo estabelece parâmetros equivalentes para a análise de culturas diferentes.
- O etnocentrismo limita a percepção de um indivíduo sobre a cultura de povos diferentes do seu.

Analise as afirmativas a seguir em relação ao conceito de cultura:

- I. A cultura é homogênea e está presente em apenas algumas sociedades.
- II. As culturas são diferentes entre si, se mantendo intactas quando dois povos se encontram.
- III. A cultura de cada povo se transforma de acordo com seu processo histórico.
- IV. A cultura de um povo permanece inalterada durante sua história.
- V. A cultura é dinâmica, se alterando e se modificando através do tempo.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas III e V estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas II e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I e V estão corretas.

QUESTÃO 19

A organização do trabalho e as leis trabalhistas têm passado por modificações durante os anos, muitas delas contribuem para a precarização e diminuição dos postos de trabalho formal.

De acordo com essa afirmação, assinale a alternativa que representa a alteração da situação do trabalhador no mundo do trabalho:

- (A) O aumento do número de trabalhadores e trabalhadoras que exercem o trabalho informal.
- (B) O trabalhador e a trabalhadora serem inseridos em outros postos de trabalho formal.
- alteram o número (C) Essas modificações não trabalhadores e trabalhadoras em postos formais de trabalho.
- (D) Os trabalhadores e trabalhadoras não exercerem nenhuma atividade produtiva.

QUESTÃO 20

"A cidadania é o conjunto de direitos e deveres exercidos por um indivíduo que vive em sociedade, no que se refere ao seu poder e grau de intervenção no usufruto de seus espaços e na sua posição em poder nele intervir e transformá-lo." (https://brasilescola.uol.com.br/o-que-e/geografia/o-que-ecidadania.htm).

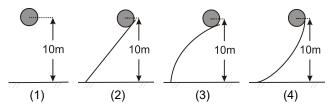
A cidadania garante os direitos em três esferas. Assinale alternativa que corresponde a essas esferas:

- (A) Política, institucional e social.
- (B) Civil, subjetiva e social.
- (C) Civil, política e social.
- (D) Política, situacional e social.

CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

QUESTÃO 21 =

Na figura a seguir estão representadas quatro situações em que uma bola é solta a partir do repouso de uma altura de 10 m.



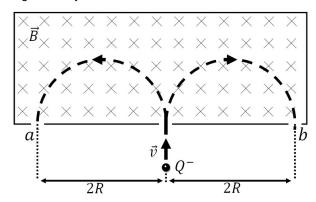
No instante em que a bola é solta a energia potencial gravitacional (U) em cada situação é representada CORRETAMENTE por:

- (A) $U_1 > U_2 = U_3 = U_4$
- (B) $U_1 > U_2 = U_3 > U_4$
- (C) $U_1 = U_2 > U_3 = U_4$
- (D) $U_1 = U_2 = U_3 = U_4$

Rascunho

QUESTÃO 22 =

Uma carga elétrica negativa de módulo $\,Q$ = $12.0 \times 10^{-12} \; C\,$ e $m=4.0\times10^{\text{-18}}\ kg\ \text{penetra}$ com massa velocidade constante (\vec{v}) em uma região de campo magnético constante $(\vec{\it B}\,\,)$ de intensidade $500\,\,mT\,\,$, conforme ilustrado na figura a seguir. A carga elétrica $arrho^-$ ao penetrar a região de campo magnético com velocidade $v = 6.0 \times 10^4 \, m/s$ é defletida e seguirá a trajetória $\,a\,$ ou $\,b\,$.



De acordo com o problema proposto, assinale a alternativa que corresponde à trajetória descrita pela carga elétrica e ao seu raio, respectivamente.

- (A) a : R = 4 cm.
- (B) $b \; ; \; R = 4 \, cm \; .$
- (C) a : R = 1 cm.
- (D) b ; R = 1 cm.

QUESTÃO 23

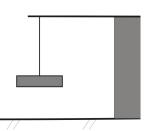
Para realizar a limpeza da parte externa das janelas de um prédio, um colaborador precisa se prender ao equipamento de sustentação, tendo disponíveis cordas ideais e polias que podem ser associadas com a finalidade de garantir sua

segurança. A corda possui tensão de ruptura $T = \frac{3}{4} P$, onde

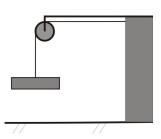
P é o peso total do conjunto colaborador e equipamento.

A alternativa que ilustra CORRETAMENTE a configuração de segurança:

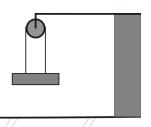




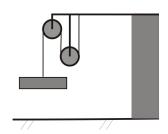




(C)



(D)

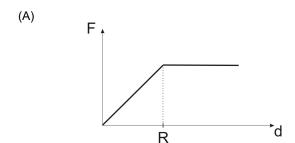


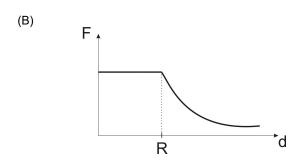
Rascunho

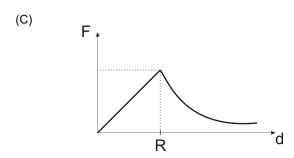
QUESTÃO 24 =

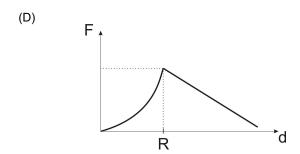
Suponha que um planeta seja esférico, de raio $\it R$, e possua distribuição de massa uniforme. Se uma partícula de massa $\it m$ for colocada no centro do planeta e for afastada continuamente será observado que a força gravitacional sobre ela é diretamente proporcional à distância radial (d), e atingirá seu máximo valor na superfície (d = R). Se a partícula continuar sendo afastada, a partir da superfície (d > R), a força gravitacional é inversamente proporcional ao quadrado da distância.

A alternativa CORRETA que corresponde à variação da força gravitacional com relação à distância radial a partir do centro do planeta é:







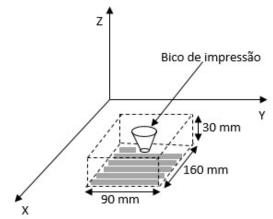


QUESTÃO 25 =

Uma impressora 3D funciona com um bico pelo qual passa plástico aquecido que é depositado em uma mesa de vidro. Desta forma objetos tridimensionais podem ser formados por várias camadas verticais a partir da repetição deste processo. O tempo para a impressão de uma peça depende de suas dimensões e das seguintes características da impressora:

- A largura da faixa de plástico depositada que é igual à largura do bico de impressão ($0.4 \, mm$);
- A velocidade que o bico de impressão se move independentemente nas direções x, y e z é $30 \frac{mm}{s}$;
- A altura de cada camada é igual a $0.2 \ mm$.

Para calibrar a parte mecânica da impressora, utiliza-se um bloco de calibração. A figura ilustra o processo de impressão deste bloco, sobre a mesa de vidro, da primeira camada de um objeto (com dimensões indicadas ao lado das linhas tracejadas).



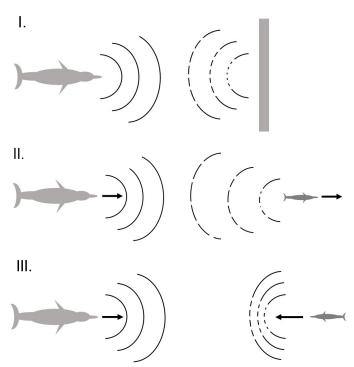
Com base nos parâmetros indicados, a estimativa do tempo de impressão para este bloco de calibração é de:

- (A) 50 horas.
- (B) 20 horas.
- (C) 40 minutos.
- (D) 67,5 minutos.

Rascunho

Algumas espécies como os botos empregam a ecolocalização que permite aos animais emitirem uma onda sonora que pode ser refletida, produzindo um eco que fornece informações sobre o ambiente ao seu redor. Na bacia do rio Tocantins os botos do Araguaia são facilmente observados. Esta espécie utiliza a ecolocalização para a alimentação e para desviar de obstáculos no ambiente natural.

Analise as três situações destacadas a seguir, onde o sentido do movimento dos animais é indicado por setas, e a ondas emitidas e refletidas estão representadas por linhas contínuas e tracejadas, respectivamente:



De acordo com a situação descrita, pode-se afirmar que as frequências emitidas ($f_{\scriptscriptstyle E}$) e refletidas ($f_{\scriptscriptstyle R}$), nas respectivas situações (I), (II) e (III), estão CORRETAMENTE representadas

(A)
$$f_{\scriptscriptstyle E} = f_{\scriptscriptstyle R}$$
 , $f_{\scriptscriptstyle E} < f_{\scriptscriptstyle R}$ e $f_{\scriptscriptstyle E} > f_{\scriptscriptstyle R}$

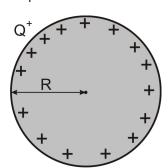
(B)
$$f_{\scriptscriptstyle E} < f_{\scriptscriptstyle R}$$
 , $f_{\scriptscriptstyle E} = f_{\scriptscriptstyle R}$ e $f_{\scriptscriptstyle E} > f_{\scriptscriptstyle R}$

(C)
$$f_E = f_R$$
, $f_E > f_R$ e $f_E > f_R$

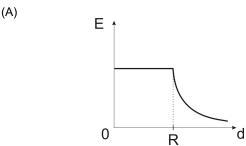
(D)
$$f_E = f_R$$
, $f_E > f_R$ e $f_E < f_R$

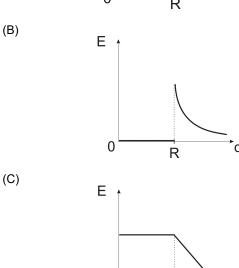
QUESTÃO 27

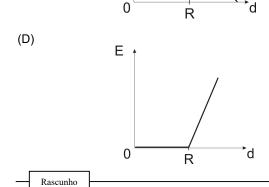
A figura a seguir representa uma casca esférica condutora de raio (R), contendo carga elétrica positiva Q^+ , distribuída uniformemente na superfície do condutor.



De acordo com a situação descrita, pode-se afirmar que o módulo do vetor campo elétrico em função da distância do centro do condutor está CORRETAMENTE representado em:







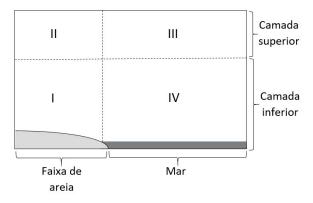
QUESTÃO 28 =

Em regiões costeiras é comum a ocorrência de ventos intermitentes. Este fenômeno é denominado de brisa marinha, sendo causado pela diferença de temperatura entre a água e a faixa de areia.

Fisicamente as seguintes situações são observadas:

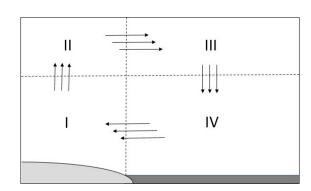
- Durante o dia, a temperatura da faixa de areia é superior à da água, gerando uma diferença de pressão entre as duas regiões e dando início à movimentação horizontal do ar na camada inferior da atmosfera;
- Esta movimentação de ar gera uma diferença de pressão entre as camadas inferior e superior nestas regiões, dando origem à movimentação entre as demais regiões adjacentes.

Podemos representar simplificadamente as porções de ar atmosférico pelas suas características nas regiões indicadas na figura por I, II, III e IV.

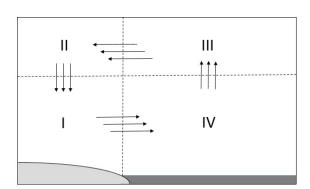


Indicando o movimento das porções de ar por setas da região de origem para a região de destino, a figura que representa CORRETAMENTE o fenômeno da brisa marinha durante o dia

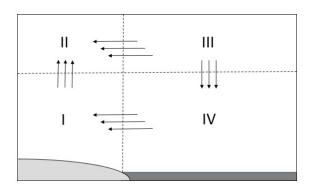
(A)



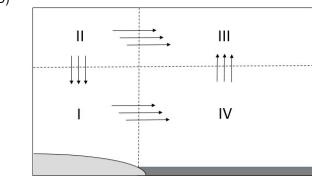
(B)



(C)



(D)





O diborano (B₂H₆) é um gás à temperatura ambiente, altamente reativo na presença de umidade que, entre outras aplicações, pode ser usado como combustível de foguetes. Esse composto pode ser sintetizado pela seguinte reação:

6 LiH + 8 BF₃
$$\rightarrow$$
 6 LiBF₄ + B₂H₆

Em um recipiente fechado, mistura-se 2 (dois) mols de LiH com 2 (dois) mols de BF3 até completar a reação. (Valores de Massa Molares aproximadas (em g/mol): LiH = 8; BF₃ = 68; $B_2H_6 = 28$).

Assinale a alternativa CORRETA que descreve os valores de massa, em gramas, de B₂H₆ formado e de excesso de reagente presente após o fim da reação.

- (A) 7,00 e 4,00.
- (B) 5,30 e 34,00.
- (C) 21.40 e 12.50.
- (D) 28,00 e 16,00.

QUESTÃO 30

A descoberta do elétron como uma partícula constituinte dos raios catódicos causou uma revolução na ciência no século XIX. Devido às suas dimensões, se tornou evidente que era uma partícula subatômica e os modelos atômicos propostos após a sua descoberta incorporaram o elétron em sua descrição.

Sobre a forma como cada modelo atômico descreve o elétron, assinale a alternativa INCORRETA:

- (A) No modelo de Thomson ele é descrito como partícula incrustada em uma massa positiva semelhante a um "pudim de passas".
- (B) No modelo de Rutherford ele é descrito como uma partícula orbitando o núcleo atômico em órbita circular. semelhante a um sistema planetário.
- (C) No modelo de Bohr ele é descrito como uma partícula orbitando o núcleo atômico em órbitas não circulares com energia quantizada.
- (D) No modelo de Sommerfeld ele é descrito como uma partícula orbitando o núcleo atômico em órbitas elípticas com energia quantizada.

QUESTÃO 31 =

O princípio de Le Châtelier descreve a forma como equilíbrios químicos se comportam quando há uma perturbação nas condições do equilíbrio. Um equilíbrio químico hipotético é descrito na equação abaixo:

$$A(s) + \frac{1}{2}B(aq) \Rightarrow C(aq)$$

Se a concentração do reagente "B" for quadruplicada, a concentração final do produto identificado como "C" na equação será alterada quando a reação atingir o novo equilíbrio. Supondo que o valor da constante de equilíbrio não sofra alterações (considere que as outras condições, como temperatura e pressão ambiente, são mantidas constantes), assinale a alternativa CORRETA:

- (A) A concentração do produto "C" quadruplica.
- (B) A concentração do produto "C" dobra.
- (C) A concentração do produto "C" reduz a um quarto.
- (D) A concentração do produto "C" reduz à metade.

QUESTÃO 32

Reações de transferência de elétrons estão presentes em vários processos que ocorrem no cotidiano e em laboratórios de pesquisa. A seguir é dado um exemplo de uma reação de transferência de elétrons:

$$Br_2(aq) + KOH(aq) \rightarrow KBr(aq) + KBrO_3(aq) + H_2O(I)$$

Sobre a reação apresentada, assinale a alternativa **INCORRETA:**

- (A) O bromo é o agente oxidante.
- (B) O hidróxido de potássio é o agente redutor.
- (C) A variação no número de oxidação ('Nox') do agente redutor é de $0 \rightarrow +5$.
- (D) A variação no número de oxidação ('Nox') do agente oxidante é $0 \rightarrow -1$.

QUESTÃO 33

O ácido sulfúrico (H₂SO₄) possui uma densidade elevada, igual a 1,83 g/cm³ a 20° C. Este valor é superior ao valor da densidade da água na mesma temperatura que é igual a 1,00 g/cm³. Um laboratorista prepara uma solução aquosa de ácido sulfúrico com título (em massa) igual a 25%.

Sobre o valor de densidade dessa solução a 20°C, assinale a alternativa CORRETA:

(desconsidere eventuais alterações de volume oriundas de interações intermoleculares).

- (A) O valor de densidade da solução final será 1,21 g/cm³.
- (B) O valor de densidade da solução final será 1,62 g/cm³.
 (C) O valor de densidade da solução final será 1,12 g/cm³.
- (D) O valor de densidade da solução final será 1,66 g/cm³.

QUESTÃO 34

O remdesivir é um antiviral desenvolvido originalmente para combater o ebola. Pesquisas posteriores revelaram que este composto possui uma forte atividade antiviral sobre o SARS-CoV-2 (o "novo coronavírus"). A estrutura do remdesivir é apresentada abaixo:

Sobre o remdesivir, assinale a alternativa INCORRETA:

- (A) O composto possui os grupos funcionais amina, álcool, éter e éster.
- (B) O composto possui carbonos hibridizados em sp, sp² e sp³.
- (C) O composto possui fórmula mínima C₂₇H₃₅N₆O₈P.
- (D) O composto possui 4 (quatro) carbonos quirais.

QUESTÃO 35 =

O químico Richard Smalley, ganhador do Prêmio Nobel, afirmou que entre os dez maiores problemas que a humanidade vai enfrentar nos próximos 50 anos, a oferta de energia ocupa o primeiro lugar.

Analise as afirmativas a seguir em relação às fontes de energia:

- I. As fontes que envolvem a energia do vento, do sol e da biomassa são consideradas fontes de energia renováveis.
- II. A fonte de energia nuclear não emite gases de efeito
- III. A energia geotérmica é considerada uma fonte de energia não renovável.
- IV. O etanol de segunda geração pode ser obtido a partir da biomassa residual.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I,II e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.

QUESTÃO 36 =

O gás nitrogênio pode formar muitos óxidos diferentes. Um deles é o tetróxido de dinitrogênio (N2O4) que é fortemente oxidante e não se forma espontaneamente nas condições normais de temperatura e pressão (C.N.T.P.).

Dadas as reações abaixo:

$$\begin{array}{c} \mathsf{N_2O_4}\left(g\right) \to \mathsf{N_2O}\left(g\right) + \ \mathsf{O_3}\left(g\right) \ ; & \Delta \mathsf{H}^\circ_1 \\ \mathsf{NO}\left(g\right) + \ \mathsf{NO_2}\left(g\right) \to \mathsf{N_2O}\left(g\right) + \ \mathsf{O_2}\left(g\right) \ ; & \Delta \mathsf{H}^\circ_2 \\ \mathsf{N_2}\left(g\right) + \ \mathsf{O_2}\left(g\right) \to 2 \ \mathsf{NO}\left(g\right); & \Delta \mathsf{H}^\circ_3 \\ 1,5 \ \mathsf{O_2}\left(g\right) \to \mathsf{O_3}\left(g\right); & \Delta \mathsf{H}^\circ_4 \\ \mathsf{NO}\left(g\right) + \ \mathsf{O_3}\left(g\right) \to \mathsf{NO_2}\left(g\right) + \mathsf{O_2}\left(g\right); & \Delta \mathsf{H}^\circ_5 \end{array}$$

Avalie as seguintes informações sobre a reação padrão de formação do N₂O₄.

- I. Nas C.N.T.P., a reação padrão de formação do gás N₂O₄ ocorre com mudança de entropia.
- II. Nas C.N.T.P., a reação padrão de formação do gás N₂O₄ possui variação da Energia Livre de Gibbs negativa.
- III. O valor de entalpia padrão de formação (ΔH°) do gás N_2O_4 é igual ao resultado do somatório [(-1) x ΔH°_1] + $(\Delta H_2^{\circ}) + (\Delta H_3^{\circ}) + [2 \times (\Delta H_4^{\circ})] + (\Delta H_5^{\circ}).$
- IV. Se a reação padrão de formação do gás N₂O₄ for conduzida dentro de um recipiente hermeticamente fechado, mantendo-se a temperatura e o volume constantes, e se todo o reagente for convertido em produto, a pressão final dentro do recipiente será o dobro da pressão inicial.
- V. Na reação padrão de formação do gás N₂O₄, o gás nitrogênio é o agente redutor e o gás oxigênio é o agente oxidante.

Assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, III e V estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.

QUESTÃO 37

Os sistemas do corpo humano são formados por um conjunto de órgãos. Relacione cada um dos itens listados na coluna da direita, com o seu respectivo sistema do corpo humano, indicado na coluna da esquerda.

1. Sistema digestório	() Bexiga urinária
2. Sistema excretor	() Brônquios
3. Sistema respiratório	() Esôfago
	() Intestino delgado
	() Traqueia

Assinale a alternativa correspondente ao preenchimento **CORRETO** da sequência dos parênteses, de cima para baixo:

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

QUESTÃO 38

Em relação às vacinas é INCORRETO afirmar que:

- (A) Estimulam a produção de anticorpos.
- (B) São uma forma de proteção contra doenças.
- (C) São uma forma de imunização passiva.
- (D) Induzem a geração de células B de memória.

QUESTÃO 39

Analise as afirmativas a seguir sobre vírus, vetores e doenças humanas.

- I. HIV é um retrovírus envelopado e causador da AIDS.
- II. Triatoma infestans é o mosquito transmissor do vírus da febre chikungunya.
- III. Raiva é uma zoonose viral transmitida por cães e gatos.
- IV. Febre amarela é uma arbovirose causada por Hepadnavirus.
- V. Aedes aegypti é o mosquito transmissor do Zika vírus.

Com base nas afirmativas dadas, assinale a alternativa CORRETA:

- (A) Apenas as afirmativas I e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas II e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I, III e V estão corretas.

QUESTÃO 40

A evidência de água líquida em outros planetas é um dos fatores que desperta a esperança de pesquisadores detectarem formas de vida fora da Terra. Isso porque o surgimento e a manutenção da vida em nosso planeta estão associados à água.

Analise as seguintes afirmativas sobre as propriedades da água e sua importância para os seres vivos:

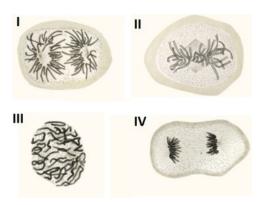
- I. A geometria espacial da água a torna uma molécula apolar.
- II. As propriedades de coesão e adesão da água atuam no deslocamento da seiva mineral nas plantas.
- III. A evaporação da água é um mecanismo que evita o superaquecimento dos organismos terrestres.
- IV. A água é produzida em várias reações bioquímicas de hidrólise, como a digestão do açúcar sacarose.
- V. A quebra das moléculas de água, na fotossíntese, libera gás oxigênio para o ambiente, o ar ou a água circundante.

Com base nas afirmativas apresentadas, assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as alternativas I, II e III estão corretas.
- (B) Apenas as alternativas II, III e V estão corretas.
- (C) Apenas as alternativas I, IV e V estão corretas.
- (D) Apenas as alternativas III, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 41

A figura a seguir é uma representação esquemática das guatro fases da mitose, reproduzida a partir dos desenhos publicados em 1882, pelo citologista alemão Walther Flemming, pioneiro na pesquisa da mitose.



Adaptado de: Paweletz, N. Walther Flemming: pioneer of mitosis research. Nature Reviews – Mollecular Cell Biology, v. 2, pp. 72-75, 2001.

De acordo com a figura, assinale a alternativa que apresenta a sequência CORRETA das fases da mitose.

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

QUESTÃO 42

Analise as seguintes afirmativas sobre fotossíntese.

- I. A fotossíntese ocorre no interior dos cloroplastos de cianobactérias, algas e plantas.
- II. Os cloroplastos possuem no seu interior os tilacoides, estruturas onde se localizam moléculas de clorofila.
- III. Na fotossíntese, a energia luminosa transforma-se em energia química, a qual é armazenada nas moléculas de glicídios produzidas no processo.
- IV. A clorofila de algas e de plantas preferencialmente comprimentos de onda específicos da cor verde.
- V. A fixação do carbono na fotossíntese dá-se por meio de uma série de reações químicas que compõem o ciclo de Calvin-Benson.

Com base nas afirmativas mencionadas, assinale a alternativa CORRETA.

- (A) Apenas as alternativas I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as alternativas I, III e V estão corretas.
- (C) Apenas as alternativas II, III e V estão corretas.
- (D) Apenas as alternativas III, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 43 =

Analise as afirmativas a seguir quanto à reprodução dos artrópodes.

- I. A transferência de espermatozoides dos machos de aranhas para as fêmeas é realizada com o auxílio das quelíceras.
- II. Em insetos de metamorfose completa, ou holometábolos, os indivíduos que eclodem dos ovos são semelhantes aos
- III. A espermateca é uma estrutura de fêmeas de insetos que serve para armazenar espermatozoides.
- IV. O desenvolvimento dos escorpiões é direto, com a fêmea dando à luz jovens semelhantes a adultos em miniatura.
- V. A maioria dos crustáceos é dioica, com os óvulos sendo eliminados do corpo e fecundados externamente.

Com base nas afirmativas dadas, assinale a alternativa CORRETA:

- (A) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas III, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 44

Os números de 1 a 6 nesta figura, que representa o mapa do Brasil, indicam a localização de seis grandes domínios morfoclimáticos. Cada um desses domínios é caracterizado por um bioma típico.



Adaptado de: https://brasilescola.uol.com.br/brasil/dominios-morfoclimaticos.htm

Algumas características de dois biomas estão relacionadas nos itens I e II a seguir.

- I. Vegetação arbórea formada por pequenas árvores e arbustos, muitos deles com troncos retorcidos e cascas espessas. Na estação das chuvas o solo torna-se relativamente rico em gramíneas, que tendem a desaparecer na época de estiagem. Os ipês são árvores comuns.
- II. Vegetação composta tipicamente de plantas com adaptações ao clima seco, como as folhas modificadas em espinhos e os caules que armazenam água. Entre as plantas expressivas estão as cactáceas, os arbustos e as árvores baixas como mimosas e acácias, cuja maioria perde as folhas na estação seca.

As características dos itens I e II correspondem a biomas localizados, RESPECTIVAMENTE, nos domínios:

- (A) 3 e 2.
- (B) 3 e 6.
- (C) 2 e 3.
- (D) 2 e 6.

P	
C	
=	
Ó	
~	
r	
Ш	
Δ	
4	
Щ	
$\mathbf{\alpha}$	١
4	
-	

				1000					Ī			
Ç	F 2	4,00	10	Ne 20,18	18 Ar	36 83,80	54 Xe 131,29	86 Rn [222,02]			4 0	
	1	17	6	₽ 19,00	17 Q 35 45	35 Br 79,90	53 I 126,90	85 At [209,99]		71 Lu 174,98		103 Lr [262]
	d	16	8	0 16,00	16 S	34 Se 78,96	52 Te 127,60	84 Po [208,98]		70 Yb 173,04		102 No [259]
	13	15	4	N 14,01	15 P	33 As 74,92	51 Sb 121,76	83 Bi 208,98		69 Tm 168,93		101 Md [258]
		14	9	12,01	14 Si	32 Ge 72,64	50 Sn 118,71	82 Pb 207,21		68 Er 167,26		100 Fm [257]
		13	5	B 10,81	13 A ^g	31 Ga 69,72	49 In 114,82	81 T <i>£</i> 204,38		67 Ho 164,93		99 Es [252]
					2	30 Zn 65,41	48 Cd 112,41	80 Hg 200,59		66 Dy 162,50		98 Cf [251]
ICA					=	29 Cu 63,55	47 Ag 107,87	79 Au 196,97	111 Rg [272]	65 Tb 158,92		97 Bk [247]
TABELA PERIÓDICA					9	28 Ni 58,69	46 Pd 106,42	78 Pt 195,08	110 Ds [271]	64 Gd 157,25		96 Cm [247]
ELA PI					0	27 Co 58,93	45 Rh 102,91	77 Ir 192,22	109 Mt [268]	63 Eu 151,96		95 Am [243]
TAB					8	26 Fe 55,85	44 Ru 101,07	76 Os 190,23	108 Hs [277]	62 Sm 150,36		94 Pu [244]
						25 Mn 54,94	43 Tc 97,91	75 Re 186,21	107 Bh [264]	61 Pm [145]		93 Np [237]
					7	24 Cr 52,00	42 Mo 95,94	74 W 183,84	106 Sg [266]	60 Nd 144,24		92 U 238,03
			atómico	Numero atomico Elemento Massa atómica relativa	v	23 > 60,94	41 Nb 92,91	73 Ta 180,95	105 Db [262]	59 Pr 140,91		91 Pa 231,04
			Número		4	22 Ti 47,87	40 Zr 91,22	72 Hf 178,49	104 Rf [261]	58 Ce 140,12		90 Th 232,04
		,			Ψ,	Sc 44,96	39 × × 88,91	57-71 Lantanídeos	89-103 Actinídeos	 57 La 138,91		89 Ac [227]
		2	4	Be 9,01	12 Mg	20 Ca 40,08	38 Sr 87,62	56 Ba 137,33	88 Ra [226]		d 0'	
_	- I 5	1,0,1	ю	Li 6,94	11 Na 22 99	39,10	37 Rb 85,47	55 Cs 132,91	87 Fr [223]			