

**ATUALIDADES 05 QUESTÕES:**

**QUESTÃO 1** (Valor: 1)

**Em 2018, algumas doenças que estavam erradicadas retornaram. A crise financeira brasileira e, conseqüentemente, a precariedade com que vivem várias famílias contribuíram para o retorno dessas doenças. Assinale a alternativa que aponta duas destas doenças.**

- A) Caxumba e febre.
- B) Difteria e gripe.
- C) Sarampo e rubéola.
- D) Coqueluche e leucemia.

**QUESTÃO 2** (Valor: 1)

**A última década foi de reviravoltas para um país asiático que vem cumprindo um papel de protagonismo no crescimento das economias de todo o mundo, sendo o principal parceiro comercial em todos os continentes. Nos últimos anos, porém, uma desaceleração na produção vem causando temor nas bolsas de valores e em governos do mundo todo. De que país estamos falando?**

- A) Estados Unidos.
- B) China.
- C) Índia.
- D) Paquistão.

**QUESTÃO 3** (Valor: 1)

**A Justiça brasileira, em 2016, tentou várias vezes bloquear o aplicativo de conversas WhatsApp. Assinale a alternativa que define o motivo pelo qual a Justiça tentou suspender temporariamente o serviço.**

- A) A empresa não liberou mensagens que supostamente ajudariam a comprovar os culpados de alguns crimes.
- B) A empresa não se responsabilizou pela privacidade dos brasileiros nas últimas décadas.
- C) As mensagens enviadas por milhões de brasileiros foram transformadas em falsas notícias.
- D) O envio e recebimento de mensagens estava ficando muito caro.

**QUESTÃO 4** (Valor: 1)

**O projeto que propõe alterações na Previdência Social vem sendo discutido pelo Congresso Nacional desde 2017. O pouco avanço nas discussões se dá, principalmente, pela proposta que altera a idade mínima para se aposentar, que passaria para 65 anos. No entanto, em 2018 o projeto não pode ser votado pelo congresso. Assinale a alternativa que aponta o motivo dessa situação.**

- A) Aumento de emendas no projeto original.
- B) Mudança na Presidência da República.
- C) Discordância dos partidos políticos quanto à idade mínima.
- D) Intervenção federal no Rio de Janeiro.

**QUESTÃO 5** (Valor: 1)

A história recente brasileira vive, desde 2016, um grande período de instabilidade tanto política quanto econômica. Dentre os fatos que contribuíram para esta instabilidade está a Operação Lava- Jato. Assinale a alternativa que melhor descreve o que evidencia essa “operação”.

- A) Investigou somente o sistema de corrupção na Petrobrás que acabou na prisão de mais de trinta diretores.
- B) Proibiu que partidos políticos envolvidos em corrupção se coligassem para disputar eleições presidenciais.
- C) Denunciou um esquema de pagamentos de propinas bilionárias envolvendo grandes empresas e vários partidos políticos.
- D) Aprovou no congresso nacional um projeto com dez medidas a serem tomadas em caso de corrupção.

**MATEMÁTICA 05 QUESTÕES:**

**QUESTÃO 6** (Valor: 1)

A Unidade de Saúde “Viver Melhor” tem oito enfermeiros e três médicos. Para atender os plantões dessa Unidade é necessário formar equipes constituídas de um médico e três enfermeiros. Logo, qual o número de equipes diferentes possível poderá ser formado?

- A) 24
- B) 56
- C) 168
- D) 336

**QUESTÃO 7** (Valor: 1)

Um ângulo agudo  $\beta$  com  $\text{sen } \beta = \frac{3}{5}$ , qual o valor da divisão  $\frac{\text{sen } \beta + \text{cos } \beta}{\text{tg } \beta}$  :

- A)  $\frac{21}{20}$
- B)  $\frac{28}{15}$
- C)  $\frac{28}{75}$
- D)  $\frac{21}{100}$

**QUESTÃO 8** (Valor: 1)

Sendo que as medidas dos ângulos internos de um triângulo estejam em progressão aritmética, e que a medida do maior ângulo é o quádruplo da medida do menor. Com essas informações a diferença entre a medida do maior ângulo e a soma das medidas dos outros dois é:

- A)  $20^\circ$
- B)  $40^\circ$
- C)  $80^\circ$
- D)  $90^\circ$

**QUESTÃO 9** (Valor: 1)

Levando em conta duas funções tais que  $f(x) = x + 3$  e  $f(g(x)) = 5x + 4$  Então a expressão  $\frac{g(-2)}{f(0)}$  é igual a:

- A) 3
- B) 1
- C) 0
- D) -3

**QUESTÃO 10** (Valor: 1)

Muitos são os objetos que representam um paralelepípedo. Considere um reservatório que apresenta a forma de um paralelepípedo retângulo cuja a base mede 10 m de comprimento por 8 m de largura. Devido a um vazamento, 57600 litros de água foram desperdiçados, equivalente a 6% da sua capacidade total. Conforme essas condições, a altura desse reservatório tem o valor de:

- A) 1,2 m
- B) 2,4 m
- C) 12 m
- D) 120 m

**PORTUGUÊS 05 QUESTÕES:**

**QUESTÃO 11** (Valor: 1)

A inadequação vocabular pode provocar em um enunciado diferentes problemas de linguagem, como redundâncias, ambiguidades e má compreensão da mensagem. As frases abaixo apresentam problemas dessa natureza, com exceção de uma, que você deverá identificar.

- A) As pessoas que consomem frutas frequentemente são mais sadias.
- B) Júlio disse a seu primo que sua irmã havia chegado.
- C) Num país tropical as mangas são consumidas em todas as dietas.
- D) O Brasil exportou para fora menos trigo nesta década.

**QUESTÃO 12** (Valor: 1)

**O cuidado com a ortografia é essencial em qualquer texto, seja ele mais ou menos formal. Em apenas uma opção todas as palavras estão escritas de acordo com as normas da ortografia portuguesa. Identifique-a.**

- A) Catequese, melancia, minissaia, êxodo.
- B) Crisântemo, catequisar, gratuito, ônibus.
- C) Suicídio, microônibus, espírito, cansasso.
- D) Eletrônico, peixe, couve, espontâneo.

**QUESTÃO 13** (Valor: 1)

**Ao escrevermos textos mais formais como os da esfera do trabalho, devemos considerar a necessidade de uso correto da norma padrão. É comum encontrarmos erros principalmente de concordância nesses textos. Há uma alternativa abaixo que apresenta um erro bem comum de concordância verbal. Assinale-a.**

- A) Há bastantes pessoas esperando seu pronunciamento.
- B) As certidões negativas estão em anexo ao documento.
- C) Não havia três cópias da ata conforme foi solicitado.
- D) Fazem alguns dias que este documento foi enviado.

**QUESTÃO 14** (Valor: 1)

**Leia o poema abaixo, de Oswald de Andrade, um dos maiores escritores do Modernismo brasileiro.**

**Pronominais**

Dê-me um cigarro

Diz a gramática  
Do professor e do aluno

E do mulato sabido  
Mas o bom negro e o bom branco

Da Nação Brasileira  
Dizem todos os dias

Deixa disso camarada  
Me dá um cigarro

**A partir da leitura e interpretação, assinale a opção que traz uma informação correta acerca do poema.**

- A) De acordo com o texto, o uso dos pronomes no Brasil possui mais correção na fala do “bom negro e o bom branco”.
- B) A leitura do poema nos mostra como os brasileiros falam errado.
- C) O autor retrata as diferenças existentes entre as formas pronominais no Brasil que se evidenciam principalmente na fala.
- D) A leitura do poema nos mostra que todas as duas formas - “Dê-me” e “Me dá” - estão erradas.

**QUESTÃO 15** (Valor: 1)

Costumamos observar nas placas de propaganda espalhadas pela cidade problemas de escrita distantes das regras da ortografia oficial brasileira. Isso se dá principalmente quando o próprio dono do comércio resolve escrever a placa. Conforme seu nível de escolaridade e de seu contato com textos formais, os problemas de escrita podem ser maiores ou menores. Observe, por exemplo, palavras abaixo retiradas de uma dessas placas:

**Batata - Sebola - Méu - Melansia - Laranja - Acerola**

Considerando as regras ortográficas, quantas palavras acima estão escritas de forma equivocada?

- A) 4
- B) 3
- C) 2
- D) 1

**ESPECÍFICAS 25 QUESTÕES:**

**QUESTÃO 16** (Valor: 1)

Na natureza encontram-se vários elementos químicos. Combinados entre si dão origem aos mais variados tipos de substâncias que são muito importantes para indústria de um modo geral e também para os organismos vivos.

A respeito desses últimos, pode-se citar o metal ferro na hemoglobina para o transporte de oxigênio, cálcio na formação da estrutura óssea, potássio no fortalecimento dos músculos, etc.

**São propriedades dos metais:**

- A) Boa condutividade térmica, má condução de eletricidade, dúcteis e maleáveis.
- B) Boa condutividade térmica e elétrica, são dúcteis e maleáveis.
- C) Maus condutores de calor e eletricidade, não são dúcteis e nem maleáveis.
- D) Maus condutores de calor, bons condutores de eletricidade, são dúcteis e maleáveis.

**QUESTÃO 17** (Valor: 1)

A estrutura do DNA apresenta-se na forma de uma espiral isso se dá em razão da força de ligação apresentada pelos grupos orgânicos formadores dessa molécula.

**Essas forças intermoleculares existentes são:**

- A) Dipolo-dipolo.
- B) Dipolo induzido.
- C) Forças de London.
- D) Pontes de Hidrogênio.

**QUESTÃO 18** (Valor: 1)

Há muitos anos que o homem tem buscado novas fontes de energia para minimizar os problemas gerados pela produção da mesma, a partir dos combustíveis fósseis, que apresentam como constituintes C e H.

Além de se tratar de uma fonte não renovável, a combustão gera uma série de gases que poluem a atmosfera. Uma das alternativas seria o uso de energia limpa como, por exemplo, a energia gerada por núcleos radioativos. Contudo, preocupa-se com a geração de lixo nuclear, uma vez que precisam ser acondicionados e isolados do meio ambiente por centenas de anos para evitar problemas com a contaminação por radiação.

Sabemos dos danos causados pelo mau uso desses núcleos radioativos, porém podemos verificar os benefícios trazidos para humanidade através da utilização dos mesmos.

Assinale a alternativa abaixo que indicam as áreas que foram beneficiadas pela utilização de núcleos radioativos:

- A) Na geologia, arqueologia, medicina e na indústria de alimentos.
- B) Na medicina, indústria de alimentos, geologia e no tratamento de água.
- C) Na geologia e no tratamento de água.
- D) Na arqueologia e na medicina.

**QUESTÃO 19** (Valor: 1)

Em determinadas regiões no período de inverno, as temperaturas chegam a ser inferiores a 0º, de modo que o ar se torna frio e seco e a água do solo congela. Algumas espécies de vegetais perdem todas as folhas, essa perda serve de proteção para as plantas.

Que tipo de problema é evitado com essa perda?

- A) Redução da perda de água, evitando que a planta cresça durante esse período de inverno.
- B) Redução da perda de água pela transpiração, provocando que a planta se hidrate.
- C) Redução da perda de água pela transpiração, evitando que a planta desidrate durante o inverno quando a água disponível está reduzida.
- D) Redução da perda de água pela transpiração muito embora nesse período não haja redução de água e sim um congelamento da mesma.

**QUESTÃO 20** (Valor: 1)

Um dos grandes desafios hoje enfrentados por várias famílias tem sido a obesidade. Além da atividade física é importante que se recorra a uma reeducação alimentar com acompanhamento de um profissional, uma vez que a obesidade provoca sérios problemas de saúde.

Assinale os três principais fatores que conduzem a obesidade:

- A) Genético, psicológico e cultural.
- B) Físico, psicológico e cultural.
- C) Cultural, pouco consumo de líquido e físico.
- D) Genético, físico e psicológico.

**QUESTÃO 21** (Valor: 1)

De acordo com o Artigo 2º da Convenção sobre Diversidade Biológica, a biodiversidade pode ser definida como: “a variabilidade de organismos vivos de todas as origens, compreendendo, dentre outros, os ecossistemas terrestres, marinhos e outros ecossistemas aquáticos e os complexos ecológicos de que fazem parte; compreendendo ainda a diversidade dentro de espécies, entre espécies e de ecossistemas.”

O Brasil assinou a Convenção sobre Diversidade Biológica em 5 de junho de 1992.

Por Ma. Vanessa dos Santos:

Sabemos da importância que existe na manutenção da biodiversidade, pois são reconhecidos os perigos ocasionados pela diminuição da mesma, tais como a extinção de determinadas espécies de seres vivos que poderiam ser de interesse não apenas para manutenção do equilíbrio biológico, mas também para o bem-estar da humanidade. Quando verificamos uma queimada ou até mesmo o lançamento de produtos químicos na água ou no solo, pensamos nos animais nas plantas esquecemos dos microrganismos enormemente afetados e muitos deles não possuem mecanismo de locomoção tão ágeis. Em virtude de serem microscópicos esquecemos dos danos significativos para o equilíbrio biológico que a perda de muitas espécies de microrganismos provoca.

**Assinale quais as principais importâncias dos microrganismos para Ecologia.**

- A)** Nos processos metabólicos, controle biológico de doenças e de pragas, fixação de gás nitrogênio, degradação de produtos orgânicos e de alguns produtos tóxicos.
- B)** No controle biológico de doenças e pragas, fixação de gás carbônico, degradação de produtos inorgânicos e de produtos tóxicos.
- C)** Nos processos metabólicos, fixação de gás oxigênio, degradação de produtos orgânicos e inorgânicos.
- D)** No controle biológico e metabólico, fixação de gás nitrogênio e gás carbônico, na degradação das substâncias orgânicas.

**QUESTÃO 22** (Valor: 1)

O reino das Moneras é formado pelos seres unicelulares e procariontes, tendo como principais integrantes desse reino as bactérias, que se distribuem pelos mais variáveis ambientes.

As moneras são fundamentais para a manutenção do equilíbrio biológico dos ecossistemas em geral, especialmente por sua ação decompositora que é necessária para reciclagem da matéria orgânica.

Observando as características acima citadas indique as que são comuns a todos os indivíduos do Reino Monera.

- A)** Não apresentam núcleo, mas apresentam clorofila.
- B)** Não apresentam carioteca e apresentam capacidade de síntese proteica.
- C)** Não apresentam membrana plasmática e presença de DNA e RNA.
- D)** Apresentam incapacidade de síntese proteica e ausência de clorofila.

**QUESTÃO 23** (Valor: 1)

**Vírus, palavra originária do latim, significa “veneno” ou “fluido venenoso”. Embora sejam considerados seres vivos, não possuem organização celular. Eles são constituídos basicamente por uma cápsula proteica que abriga em seu interior, em geral, apenas um tipo de ácido nucleico: DNA ou RNA. Provocam nos seres humanos a catapora, a hepatite B, o herpes labial e genital que são portadores de DNA; já os causadores da gripe, do sarampo e da dengue são exemplos de vírus que tem RNA.**

**O que os leva a serem considerados como seres vivos?**

- A) Por serem constituídos de proteínas e apresentarem um crescimento comum aos das bactérias.
- B) Por apresentarem moléculas que se auto reproduzem.
- C) Por apresentarem ação enzimática, o que lhes permite a síntese de moléculas, independentes de outras células.
- D) Por serem constituídos de proteínas.

**QUESTÃO 24** (Valor: 1)

**Os sais minerais desempenham um importante papel no metabolismo dos seres vivos, seus íons percorrem o organismo promovendo o bom funcionamento do mesmo. Destacando os glóbulos vermelhos, pode-se verificar que a concentração de íons Na<sup>+</sup> é maior no exterior da célula que no interior da mesma e que a concentração dos íons de K<sup>+</sup> é maior no interior da célula.**

**Como se dá a entrada e saída desses íons nos glóbulos vermelhos?**

- A) Por intermédio do transporte passivo dos íons.
- B) Por intermédio da hemólise e difusão dos íons.
- C) Por intermédio do transporte ativo dos íons.
- D) Por intermédio da difusão e hemólise dos íons.

**QUESTÃO 25** (Valor: 1)

**Todos os seres vivos são constituídos por células, todas apresentam a membrana plasmática que tem como função a separação do conteúdo protoplasmático ou meio intracelular do meio ambiente.**

**A existência e integridade da membrana é importante por quê?**

- A) Possibilita a célula manter a composição intracelular diversa em relação a do meio ambiente.
- B) Regula a troca entre a célula e o meio, permitindo somente a passagem de moléculas de fora para dentro da célula.
- C) Não permite a penetração de substâncias existentes em excesso no meio ambiente.
- D) Impedem a saída de água do citoplasma.



**QUESTÃO 26** (Valor: 1)

Há dois tipos de ácidos encontrados nos seres vivos, o DNA considerado a maior molécula celular, a qual é portadora de mensagem genética na maioria dos seres vivos e o RNA molécula envolvida essencialmente na síntese de proteína.

Além de funções distintas no organismo, pode-se afirmar acerca do DNA e RNA em sua composição química que se diferem entre si quanto:

- A) Quanto apenas ao açúcar.
- B) Quanto a base nitrogenada e de fosfato apenas.
- C) Quanto a base nitrogenada, de açúcar e de fosfato.
- D) Quanto a base nitrogenada e de açúcar apenas.

**QUESTÃO 27** (Valor: 1)

A água considerada como sendo o solvente universal por dissolver grande parte dos materiais é também muito importante para manutenção da vida no planeta. Água toma parte do nosso organismo sendo responsável pelo bom funcionamento do mesmo, equilibrando a temperatura corporal e desempenhando papel fundamental na célula.

Qual a principal função desempenhada pela água no citosol?

- A) Catálise das reações químicas.
- B) Promove o equilíbrio osmótico.
- C) Auxilia nas reações de hidrólise.
- D) Auxilia no transporte de moléculas.

**QUESTÃO 28** (Valor: 1)

Sabe-se que a origem da vida se baseia em hipóteses, entretanto, um grande pesquisador tomou parte das investigações acerca do assunto. O cientista Pasteur ao fazer uso de um balão do tipo “pescoço de cisne” desfaz a polêmica causada pelas teorias a respeito da origem da vida. Nesse balão foi adicionado um caldo nutritivo, que após fervido passou por resfriamento lento que durou 48 horas. Após este período foi evidenciada a presença de bactérias e fungos.

Em relação ao experimento descrito, assinale a alternativa incorreta:

- A) Com o aquecimento houve a morte das bactérias e dos fungos, primitivamente existentes no caldo.
- B) O aquecimento impossibilitou que as substâncias do caldo, a capacidade de dar origem a bactérias e fungos.
- C) Bactérias e fungos do ar não conseguiram passar ao longo do gargalo após resfriamento, com isso não atingindo o caldo nutritivo.
- D) Todo ser vivo na verdade precede de um outro ser vivo.

**QUESTÃO 29** (Valor: 1)

A eletricidade é um dos fenômenos físicos que está associada à ocorrência de cargas elétricas em movimento ou estáticas. A compreensão desse fenômeno está diretamente relacionada à estrutura atômica da matéria, a qual é constituída por átomos que, por sua vez, são formados por partículas providas de cargas elétricas convencionalmente qualificadas como positivas ou negativas. A eletricidade está presente em toda natureza tanto em forças que fundamentam a estrutura da matéria quanto na energia eletromagnética. Isso permite classificar os materiais em função de seu comportamento durante a passagem de cargas elétricas, como sendo bons condutores, maus condutores, semicondutores e supercondutores.

**São características dos semicondutores e dos supercondutores:**

- A) Semicondutores são cristais que conduzem de forma intermediária entre os bons e os maus condutores e supercondutores são matérias que praticamente não oferecem resistência ao movimento das cargas elétricas.
- B) Semicondutores são cristais que isolam a corrente elétrica e os supercondutores são materiais que conduzem com muita eficiência.
- C) Supercondutores são materiais que isolam a corrente elétrica e os semicondutores são cristais isoladores das correntes pois não permitem a sua passagem.
- D) Supercondutores assim como os semicondutores são excelentes condutores de corrente elétrica não oferecendo qualquer resistência.

**QUESTÃO 30** (Valor: 1)

**Calor é uma forma de energia em trânsito, que se propaga de três maneiras: condução, convecção e radiação.**

**Assinale a alternativa que descreve radiação.**

- A) A energia térmica que é transferida entre as partículas por meio de sua agitação térmica.
- B) A energia térmica transferida de uma região para outra do espaço por meio de ondas eletromagnéticas.
- C) A energia que se propaga por intermédio do calor.
- D) A energia térmica que é transferida de uma região para outra por meio de movimentação da matéria.

**QUESTÃO 31** (Valor: 1)

**Todas as vezes que lemos ou escutamos a previsão do tempo, temos o indicativo das temperaturas e suas possíveis variações no decorrer de um dado período, além da sensação térmica a ser sentida. A sensação térmica depende de alguns fatores a serem verificados e não somente da leitura feita da temperatura acusada em um termômetro.**

**Que fatores podem ser considerados para definição da sensação térmica?**

- A) A sensação térmica nada mais é, que o calor ou frio que sentimos de acordo com a temperatura de registro no ambiente desconsiderando-se a umidade do ar.
- B) A sensação térmica independe da umidade relativa do ar e da velocidade dos ventos.
- C) A sensação térmica depende da umidade relativa do ar e da velocidade dos ventos.
- D) A sensação térmica depende exclusivamente da velocidade dos ventos e da posição do termômetro.

**QUESTÃO 32** (Valor: 1)

Em um de seus experimentos, Rutherford e seus colaboradores Marsden e Geiger, bombardearam uma finíssima folha de ouro com partículas provenientes de átomos radioativos. De acordo com o comportamento dessa partícula surgiu o modelo atômico de Rutherford.

As partículas utilizadas no experimento feito pela equipe foram identificadas como:

- A) Partículas alfa.
- B) Partículas alfa e beta.
- C) Partículas beta e gama.
- D) Partículas beta.

**QUESTÃO 33** (Valor: 1)

O leite de magnésia comercializado, é utilizado como um antiácido, fazendo com que a o pH aumente. Devido a essa propriedade é utilizado no combate da azia estomacal.

A reação que ocorre é classificada como:

- A) Reação de decomposição.
- B) Reação de neutralização.
- C) Reação de combustão.
- D) Reação termoquímica.

**QUESTÃO 34** (Valor: 1)

Em nosso cotidiano utilizamos milhares de substâncias que reagem, muitas vezes, com o nosso organismo de forma positiva ou negativa, é caso dos medicamentos, alimentos ou até mesmo produtos de higiene pessoal. Há milhares de substâncias conhecidas e classificá-las de acordo com suas propriedades, permite prever o comportamento e reações dos materiais. Podemos encontrar as substâncias com características ácidas e básicas. Uma das formas de se verificar acidez e alcalinidade, pode ser com a utilização de indicadores por intermédio de fita colorimétrica ou por pHmetro.

Os valores que indicam alcalinidade estão na faixa de:

- A) 7 e 4
- B) 4 e 0,5
- C) 0,5 e 7
- D) 8 e 10

**QUESTÃO 35** (Valor: 1)

A Química estuda a matéria; Esta é constituída, geralmente, por uma mistura de substâncias. As substâncias são caracterizadas por propriedades, tais como: densidade, solubilidade, temperaturas de fusão e ebulição. Dependendo das propriedades das substâncias, quando misturadas, podem constituir misturas homogêneas ou heterogêneas. Para isolar os componentes de uma mistura, utilizam-se técnicas baseadas nas propriedades específicas de cada um dos componentes da mistura.

Como podemos separar uma mistura formada por açúcar sólido, enxofre em pó e pequenas esferas metálicas?

- A) Dissolução, ebulição e imantação.
- B) Peneiração, fusão e destilação.
- C) Fusão, destilação e dissolução.
- D) Imantação, dissolução fracionada, filtração e ebulição.

**QUESTÃO 36** (Valor: 1)

**As mudanças de estado físico das substâncias é algo comum no nosso dia a dia, sendo também uma das maneiras de definição das propriedades características das mesmas (temperatura de fusão e de ebulição, densidade, etc.)**

**Entre as definições citadas, qual identifica a calefação?**

- A) É a passagem da matéria do estado gasoso para o estado líquido.
- B) É a passagem da matéria do estado líquido para o estado gasoso, em que esse líquido entra em contato com uma superfície, cuja a temperatura é maior que a sua temperatura de ebulição.
- C) É a passagem da matéria do estado líquido para o estado gasoso, de maneira gradual e sem aquecimento de uma fonte externa.
- D) É a passagem da matéria do estado líquido para o gasoso.

**QUESTÃO 37** (Valor: 1)

**A tabela periódica é um dos instrumentos utilizados pelos químicos e estudantes que tem contato com a ciência para colher informações a respeito de alguns elementos. A organização desse instrumento fez com que ocorresse uma divisão da mesma em regiões, que contemplam metais, metaloides e não metais, além do destaque aos gases nobres. Entre metais tem um destaque a ser dado ao mercúrio por se tratar de um metal líquido, com propriedades que o faz ser usado em termômetros e nos garimpos provocando danos ao meio ambiente e ameaça à saúde do trabalhador.**

**Entre os efeitos provocados pelo mercúrio podemos destacar:**

- A) Ao ser utilizado no garimpo oferece pequeno risco no seu uso e grande eficiência na separação dos metais.
- B) Não traz prejuízo algum à fauna e flora onde se faz uso do mesmo.
- C) Por se tratar de um metal não libera vapores na atmosfera.
- D) A inalação de seus vapores pode acarretar náuseas, fraqueza, fadiga, anorexia, perda de peso e perturbações gastrintestinais.

**QUESTÃO 38** (Valor: 1)

**O sal começou a ser utilizado na culinária não para dar sabor aos alimentos, mas em razão do seu potencial sanitário. Devido ao seu forte poder esterilizador, o sal conserva a comida impedindo a reprodução de bactérias. Esse aliado inicialmente da saúde passa a ser alvo de um olhar mais atento das entidades médicas.**

**Qual fator preocupa esses profissionais?**

- A) O sal é importante para transmissão de impulsos nervosos.
- B) Auxilia na regulação da passagem de líquidos pela membrana celular
- C) A retenção de líquido provocando um aumento da pressão arterial.
- D) Uma possível diminuição da pressão arterial em virtude da retenção de líquido.

**QUESTÃO 39** (Valor: 1)

Uma das fontes de combustíveis mais utilizadas é o fóssil, o qual é originário do petróleo que são formados por átomos de carbono e de hidrogênio.

Esse combustível contém enxofre como contaminante e, quando queimado, produz diferentes óxidos de enxofre que são lançados na atmosfera.

Com a liberação desses óxidos na atmosfera podemos ter a incidência de:

- A) Efeito estufa.
- B) Inversão térmica.
- C) Chuva ácida
- D) Aumento da temperatura.

**QUESTÃO 40** (Valor: 1)

Sabemos que um dos maiores problemas enfrentados nos grandes centros é a chuva ácida. Sendo que a mesma resulta da grande demanda, de óxidos lançados na atmosfera. Os óxidos responsáveis por esse fenômeno podem ser classificados como:

- A) anfóteros.
- B) indiferentes.
- C) ácidos.
- D) básicos.