

## CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

### QUESTÃO 21

São considerados sinais abióticos transformativos

- A a maceração e a mumificação.
- B a putrefação e a rigidez cadavérica.
- C as hipóstases e os livores cadavéricos.
- D a perda da consciência e a parada cardíaca.
- E o resfriamento do corpo e as hipóstases.

### QUESTÃO 22

O tipo de morte em que não se tem evidência de que tenha sido ocasionada por causas naturais ou por causas violentas denomina-se

- A morte suspeita.
- B morte agônica.
- C morte clínica.
- D morte cerebral.
- E morte súbita.

### QUESTÃO 23

A modalidade de asfixia mecânica que impede a passagem do ar atmosférico pelas vias aéreas, devido à constrição anterolateral do pescoço, promovida diretamente pela mão de um agente, denomina-se

- A estrangulamento.
- B sufocação direta.
- C sufocação indireta.
- D esganadura.
- E enforcamento.

### QUESTÃO 24

O principal sinal observado em vítimas de soterramento é a presença de

- A bolhas de espuma, denominadas cogumelo de espuma, nas vias aéreas superiores da vítima.
- B sinais de maceração da epiderme.
- C sinais de embebição cadavérica.
- D sinais de rotura de vísceras ocas.
- E substâncias pulverulentas no interior das vias respiratórias da vítima.

### QUESTÃO 25

Agente mecânico que, por meio de pressão, percussão, torção, sucção, distensão, flexão, compressão, descompressão, arrastamento, deslizamento, contragolpe ou de forma mista, traumatiza o organismo classifica-se como instrumento

- A contundente.
- B cortante.
- C perfurocortante.
- D perfurocontundente.
- E cortocontundente.

### QUESTÃO 26

Os tipos de queimaduras incluem a queimadura de

- A terceiro grau, caracterizada pela presença de bolhas na pele.
- B primeiro grau, caracterizada por eritema — pele avermelhada.
- C quarto grau, caracterizada pela presença de necrose e de bolhas.
- D quinto grau, caracterizada por carbonização.
- E segundo grau, caracterizada pela perda de tecidos moles — pele e músculos.

### QUESTÃO 27

Assinale a opção que apresenta lesão corporal resultante da ação de agentes químicos.

- A entorse
- B vitriolagem
- C geladura
- D escoriação
- E amputação

### QUESTÃO 28

Lesões cutâneas úmidas e esbranquiçadas são provocadas por substâncias como

- A a soda cáustica.
- B o ácido clorídrico.
- C o ácido nítrico.
- D o nitrato de prata.
- E o fenol.

### QUESTÃO 29

Mantidas todas as demais configurações da câmera e as condições da foto, as aberturas de diafragma que se relacionam a menor e maior profundidade de campo são, respectivamente,

- A *f*/5.6 e *f*/16.
- B *f*/11 e *f*/4.
- C *f*/16 e *f*/1.4.
- D *f*/1.4 e *f*/22.
- E *f*/1.4 e *f*/16.

### QUESTÃO 30

Em uma câmera fotográfica, o dispositivo que regula o tempo de exposição do sensor à luz é denominado

- A fotômetro.
- B lente.
- C diafragma.
- D obturador.
- E transportador.

**QUESTÃO 31**

O fechamento da abertura do diafragma em dois *f-stops* reduz a passagem de luz em

- A 50%.
- B 62,5%.
- C 75%.
- D 12,5%.
- E 25%.

**QUESTÃO 32**

Assinale a opção que indica o tempo mínimo de exposição para se fazer um retrato de uma pessoa parada, sem que a foto fique tremida e sem o uso de um tripé.

- A  $\frac{1}{2}$  de segundo
- B  $\frac{1}{5}$  de segundo
- C  $\frac{1}{15}$  de segundo
- D  $\frac{1}{60}$  de segundo
- E 1 segundo

**QUESTÃO 33**

Se um arquivo digital de uma câmera tem o tamanho máximo de 5.184 *pixels* por 3.456 *pixels*, então a resolução dessa câmera, em *megapixels*, é igual a

- A 18.
- B 25.
- C 29.
- D 10.
- E 12.

**QUESTÃO 34**

Um *megapixel* equivale a

- A 1.000.000 *pixels*.
- B 1.000.000.000 *pixels*.
- C 1.000 *pixels*.
- D 10.000 *pixels*.
- E 100.000 *pixels*.

**QUESTÃO 35**

Na maioria das câmeras digitais SLR (*Single Lens Reflex*), a velocidade máxima de sincronia entre câmera e *flash* é igual a

- A  $\frac{1}{60}$  de segundo.
- B  $\frac{1}{250}$  de segundo.
- C  $\frac{1}{500}$  de segundo.
- D  $\frac{1}{15}$  de segundo.
- E  $\frac{1}{30}$  de segundo.

**QUESTÃO 36**

Sendo a condição de luz adversa, insuficiente para realizar a fotografia desejada, é necessário configurar a câmera fotográfica para que a imagem fique corretamente exposta. No caso de uma foto ficar subexposta, a relação tempo de exposição *versus* abertura do diafragma que permitirá uma passagem de luz maior do que

$$\frac{1}{125} \text{ s} \times f/8 \text{ será}$$

- A  $\frac{1}{250} \text{ s} \times f/11$ .
- B  $\frac{1}{250} \text{ s} \times f/4$ .
- C  $\frac{1}{30} \text{ s} \times f/16$ .
- D  $\frac{1}{60} \text{ s} \times f/11$ .
- E  $\frac{1}{60} \text{ s} \times f/16$ .

**QUESTÃO 37**

O princípio que está expressamente previsto na lei que regula o processo administrativo no âmbito da administração pública federal (Lei n.º 9.784/1999), dispondo que a administração pública deverá obedecê-lo, é o princípio da

- A razoabilidade.
- B impessoalidade.
- C publicidade.
- D indisponibilidade.
- E precaução.

**QUESTÃO 38**

De acordo com a Lei n.º 12.037/2009 e suas alterações, a identificação criminal com coleta de material biológico para a obtenção do perfil genético do indiciado pode ocorrer quando

- A o indiciado portar documentos de identidade distintos, com informações conflitantes entre si.
- B constar de registros policiais o uso, pelo indiciado, de outros nomes ou diferentes qualificações.
- C o documento apresentado pelo indiciado tiver rasura.
- D for essencial a investigações policiais, de acordo com despacho da autoridade judiciária competente.
- E o documento apresentado for insuficiente para identificá-lo.

**QUESTÃO 39**

De acordo com a Lei n.º 7.116/1983 e suas alterações, a expedição da carteira de identidade se dará mediante

- A** apresentação do comprovante de pagamento de taxa no valor de 1% do salário mínimo vigente, para a primeira emissão do documento.
- B** apresentação da certidão de nascimento ou de casamento e do comprovante de quitação eleitoral, caso o requerente seja maior de dezoito anos de idade.
- C** apresentação da certidão de casamento, caso a pessoa requerente seja do sexo feminino e casada, independentemente de alteração em seu nome de solteira em razão do matrimônio.
- D** apresentação do certificado de naturalização, caso o requerente seja português beneficiado pelo Estatuto da Igualdade.
- E** identificação datiloscópica e, caso a pessoa requerente seja brasileira naturalizada, apresentação do certificado de naturalização.

**QUESTÃO 40**

De acordo com o Decreto n.º 89.250/1983, e suas alterações, na carteira de identidade deverá constar

- A** uma das seguintes expressões: “doador de órgãos e tecidos” ou “não doador de órgãos e tecidos”.
- B** o número de inscrição do identificado no Programa de Integração Social (PIS) ou no Programa de Formação do Patrimônio do Servidor Público (PASEP).
- C** a expressão “válida em todo o território nacional”.
- D** a expressão “idoso ou maior de sessenta e cinco anos”, quando se tratar de pessoa nessa faixa de idade.
- E** o número de inscrição do titular no Cadastro de Pessoas Físicas do Ministério da Fazenda.

**QUESTÃO 41**

Jorge, maior e capaz, pequeno empresário, contratou Lucas como empregado em sua empresa e, sem justo motivo, retém em seu poder, há já mais de cinco dias, o comprovante de quitação de Lucas com o serviço militar.

Nessa situação hipotética, de acordo com a Lei n.º 5.553/1968, a retenção, sem justo motivo, do comprovante de quitação de serviço militar será enquadrada como

- A** contravenção penal punível com prisão simples ou multa.
- B** crime punível com reclusão.
- C** crime punível com detenção e multa.
- D** crime punível com multa.
- E** crime punível com detenção.

**QUESTÃO 42**

Com relação ao número único de Registro de Identidade Civil, a Lei n.º 9.454/1997 e suas alterações estabelecem que

- A** os estados da Federação deverão incluir na proposta orçamentária dos órgãos regionais a provisão de meios necessários, com o cronograma de implementação e manutenção do sistema.
- B** cada cidadão brasileiro, nato ou naturalizado, será identificado em suas relações com a sociedade e com os organismos governamentais e privados pelo referido número único.
- C** a União deverá firmar convênio com os estados e o Distrito Federal para sua implementação.
- D** a União deverá firmar convênio com os municípios para sua implementação.
- E** os municípios deverão ter órgão local integrado ao Sistema Nacional de Registro da Identidade Civil.

**QUESTÃO 43**

O Sistema Nacional de Registro Civil tem como órgão central o

- A** Ministério da Justiça.
- B** Ministério do Planejamento.
- C** Ministério do Trabalho e Emprego.
- D** Ministério das Cidades.
- E** Ministério da Fazenda.

**QUESTÃO 44**

De acordo com a Lei n.º 8.429/1992, o agente público que, sem justo motivo, se recusar a prestar declaração dos bens que possui dentro do prazo determinado, além de outras sanções cabíveis, estará sujeito à pena de

- A** suspensão por até trinta dias.
- B** suspensão por até quinze dias.
- C** advertência.
- D** repreensão.
- E** demissão.

**QUESTÃO 45**

Em química, uma solução apresenta, como característica importante, a

- A** presença de soluto e de solvente na mesma concentração em quantidade de matéria.
- B** propriedade de dispersar a luz.
- C** ocorrência de separação de fases.
- D** distribuição homogênea do soluto ao longo dela.
- E** formação de agregados entre partículas do soluto.

**QUESTÃO 46**

A separação dos componentes de uma solução formada pela dissolução de um sólido em água deve ser realizada por

- A centrifugação.
- B destilação simples.
- C destilação fracionada.
- D filtração.
- E decantação.

**QUESTÃO 47**

Para preparar 500 mL de uma solução aquosa de NaCl com concentração igual a 0,100 mol/L, a partir de NaCl(s) seco e puro e com massa molar igual a 58,44 g/mol, o procedimento mais adequado é, sucessivamente: pesar 29,22 g de NaCl e

- A transferir o sólido para um béquer; com o auxílio de uma pipeta, adicionar 500 mL de água ao béquer e agitar o conteúdo desse béquer até completa solubilização.
- B transferir o sólido para um erlenmeyer com capacidade de 500 mL; adicionar água, com o auxílio de uma proveta, até que a marcação de 500 mL do erlenmeyer seja atingida.
- C dissolver o sólido em um béquer, em quantidade de água inferior a 500 mL; transferir a mistura para uma proveta; adicionar água a essa proveta, até que a marcação de 500 mL seja atingida.
- D dissolver o sólido em um béquer, em quantidade de água inferior a 500 mL; transferir a mistura para um balão volumétrico de 500 mL; completar com água o volume desse, aferindo o menisco.
- E transferir o sólido para um béquer; com o auxílio de uma bureta, adicionar 500 mL de água ao béquer e agitar o conteúdo desse béquer até completa solubilização.

**QUESTÃO 48**

solução	concentração
1	0,10 mol/L
2	3,0 g/L
3	0,5% (massa/volume)

A tabela precedente apresenta a concentração de três diferentes soluções aquosas de NaOH. Considerando que a massa molar do NaOH é igual a 40,0 g/mol, é correto afirmar que a ordem crescente de concentração das soluções é

- A  $2 < 1 < 3$ .
- B  $2 < 3 < 1$ .
- C  $3 < 1 < 2$ .
- D  $1 < 2 < 3$ .
- E  $1 < 3 < 2$ .

**QUESTÃO 49**

substância	densidade (g/mL)	massa molar (g/mol)
água	1,00	18
etanol	0,80	46

Tendo em vista as massas molares e as densidades da água e do etanol apresentadas na tabela precedente, se uma solução for preparada a partir da mistura de 144 mL de água e 115 mL de etanol, então a concentração de etanol na solução, expressa em termos de porcentagem em massa e de fração de quantidade de matéria, será igual, respectivamente, a

- A 39% e 0,20.
- B 39% e 0,30.
- C 34% e 0,30.
- D 34% e 0,20.
- E 39% e 0,15.

**QUESTÃO 50**

A padronização de uma solução de NaOH com concentração aproximada de 0,10 mol/L foi realizada empregando-se uma solução de biftalato de potássio a 0,100 mol/L. Na titulação, foi empregado um volume de 20,0 mL da solução de NaOH e, no ponto final da titulação, o volume da solução de biftalato gasta foi de 18,0 mL.

Nessa situação, considerando que a estequiometria da reação de neutralização entre o biftalato e o NaOH seja de 1:1, é correto afirmar que a concentração da referida solução de NaOH é igual a

- A 0,110 mol/L.
- B 0,120 mol/L.
- C 0,080 mol/L.
- D 0,090 mol/L.
- E 0,100 mol/L.

**QUESTÃO 51**

Na disposição de produtos químicos em laboratórios,

- A os produtos químicos acondicionados em recipientes de vidro devem ser estocados em estantes mais elevadas, para evitar que sejam manuseados desnecessariamente.
- B materiais inertes devem ser armazenados junto com materiais inflamáveis.
- C materiais corrosivos devem ser postos no chão do laboratório.
- D materiais oxidantes e redutores devem ser armazenados em conjunto, em um armário isolado.
- E ácidos e bases devem ser distribuídos conforme suas “forças relativas”: mais fortes embaixo, mais fracos em cima.

**QUESTÃO 52**

Assinale a opção correta relativamente a normas de segurança em laboratório.

- A** Um laboratório deve conter tantos produtos químicos quanto possível, de forma que aqueles que possam eventualmente ser necessários estejam facilmente disponíveis.
- B** Em caso de queimadura da pele com ácido, deve-se adicionar uma solução básica sobre a região atingida, de forma a neutralizar o efeito do ácido.
- C** O avental para uso em laboratório deve ser de manga comprida, no tamanho adequado, sem sobra no comprimento dos braços, com os punhos elastizados.
- D** A diluição de um ácido concentrado deve ser realizada vertendo-se água sobre o ácido.
- E** Ao se ingressar em um laboratório, deve-se utilizar, preferencialmente, sapatos abertos, que facilitem a ventilação dos pés em caso de acidente.

**QUESTÃO 53**

Os documentos de arquivo distinguem-se de outros conjuntos documentais em razão de a sua finalidade original ser

- A** política.
- B** cultural.
- C** administrativa.
- D** histórica.
- E** social.

**QUESTÃO 54**

O instrumento técnico utilizado para a classificação de documentos em arquivos é o(a)

- A** quadro de arranjo.
- B** plano de destinação.
- C** tabela de temporalidade.
- D** inventário.
- E** catálogo seletivo.

**QUESTÃO 55**

A movimentação de um documento de um setor para outro para que decisões sejam tomadas é uma atividade de protocolo denominada

- A** tramitação.
- B** registro.
- C** expedição.
- D** distribuição.
- E** classificação.

**QUESTÃO 56**

O acondicionamento adequado de plantas arquitetônicas deve ser feito em

- A** pastas suspensas.
- B** tubos de PVC.
- C** caixas de papelão.
- D** gavetas de mapotecas.
- E** armários de aço.

**QUESTÃO 57**

Os documentos de arquivo da Secretaria de Defesa Social devem ser avaliados de acordo com seu valor

- A** cultural e prescritivo.
- B** territorial e de pertinência.
- C** primário e secundário.
- D** secundário e terciário.
- E** terciário e quaternário.

**QUESTÃO 58**

A disposição de documentos em determinada sequência dentro de uma unidade de classificação é denominada

- A** arquivamento.
- B** descrição.
- C** difusão.
- D** avaliação.
- E** ordenação.

**QUESTÃO 59**

No tratamento de uma massa documental acumulada, o primeiro procedimento a ser realizado com foco na conservação e preservação deve ser o(a)

- A** transferência.
- B** recolhimento.
- C** emulação.
- D** transcrição.
- E** higienização.

**QUESTÃO 60**

A digitalização, apesar de muito utilizada para a preservação de documentos de arquivo, apresenta como desvantagem a

- A** possibilidade de acesso múltiplo.
- B** possibilidade de eliminação do original.
- C** dificuldade de se gerar muitas cópias.
- D** dificuldade de captura dos documentos.
- E** obsolescência de *hardware* e de *software*.