



PROCESSO SELETIVO DE VAGAS REMANESCENTES ENSINO TÉCNICO

Nome:

Telefone:

PROVA PARA 2º MÓDULO DO CURSO TÉCNICO EM QUÍMICA

LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES A SEGUIR:

1. Este CADERNO DE QUESTÕES contém 30 questões numeradas de 01 a 30, relativas ao 1º módulo do curso Técnico em Mecânica.
2. Preencha corretamente a FOLHA DE RESPOSTAS com seu Nome Completo e Telefone de Contato, utilizando letra bastão (de forma).
3. Para cada uma das questões objetivas, são apresentadas 5 opções, identificadas com as letras A, B, C, D e E. Apenas uma responde corretamente cada questão. Você deve, portanto, assinalar apenas uma opção. A marcação em mais de uma opção anula a questão, mesmo que uma das respostas esteja correta;
4. O tempo disponível para esta prova é de três horas, tendo início às 19h30 e término às 22h30.
5. Reserve os 30 minutos finais para marcar seu CARTÃO-RESPOSTA. Os rascunhos e as marcações assinaladas no CADERNO DE QUESTÕES não serão considerados na avaliação;
6. Você somente poderá deixar o local de prova após decorridas uma hora do início da sua aplicação;
7. Quando terminar a prova, acene para chamar o aplicador e entregue este CADERNO DE QUESTÕES e o CARTÃO-RESPOSTA;
8. Você será excluído do exame caso:
 - a. Utilize, durante a realização da prova, máquinas e/ou relógios de calcular, bem como rádios, gravadores, headphones, telefones celulares ou fontes de consulta de qualquer espécie;
 - b. Se ausente da sala de provas levando consigo o CADERNO DE QUESTÕES e/ou o CARTÃO-RESPOSTA antes do prazo estabelecido;
 - c. Aja com incorreção ou descortesia para com qualquer participante do processo de aplicação das provas;
 - d. Comunique-se com outro participante, verbalmente, por escrito ou por qualquer outra forma.

BOA PROVA!

ETEC PEDRO D'ARCÁDIA NETO

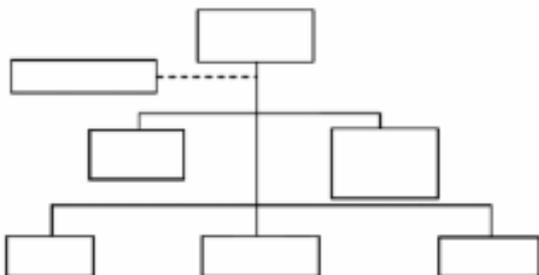
**PROCESSO SELETIVO DE VAGAS
REMANESCENTES**

**PROVA PARA O 2º MÓDULO DO CURSO TÉCNICO
EM QUÍMICA**

>> **Questões de 01 a 30** <<

❖ **Questão 01**

Observe a figura a seguir e leia o conceito que se segue:



"Representação gráfica dos setores e/ou departamento da empresa, em que se pode visualizar a relação de mando e subordinação."

A figura e o conceito apresentados correspondem ao:

- (A) fluxograma.
- (B) cronograma.
- (C) organograma.
- (D) funcionograma.
- (E) árvore genealógica.

❖ **Questão 02**

Sobre os itens relacionados a segurança de ordem pessoal no laboratório, assinale a alternativa verdadeira.

- (A) Cabelos compridos não deverão ser presos, para evitar o risco de se incendiarem quando próximos de um bico de gás.
- (B) Nunca utilizar os EPI (Equipamentos de Proteção Individual), mesmo que necessário.
- (C) Colocar alimentos nas bancadas, armários e geladeiras dos laboratórios.
- (D) Não é permitido comer, beber ou fumar dentro do laboratório.
- (E) Tocar com os dedos os produtos químicos e provar qualquer droga ou solução sempre que necessário.

❖ **Questão 03**

A solução de ácido clorídrico é muito utilizada para corrigir o pH de soluções químicas. Assinale a opção correta em relação ao procedimento para o preparo dessa solução.

- (A) Em um balão volumétrico, colocar volume suficiente de água destilada para diluir o ácido; adicionar a quantidade necessária do ácido e, em seguida, o volume de água necessário para completar a solução.
- (B) Em uma proveta, colocar o volume necessário de ácido e completar com água destilada até o volume de solução desejado.
- (C) Em um balão volumétrico, colocar o volume necessário de ácido, adicionando a água em seguida.

- (D) Em um Erlenmeyer, colocar volume suficiente de água destilada para diluir o ácido; adicionar a quantidade necessária do ácido e, em seguida, o volume de água necessário para completar a solução.
- (E) Nenhuma das alternativas anteriores está correta.

❖ **Questão 04**

Os riscos ocupacionais são classificados em grupos de acordo com sua natureza. As cores correspondem a cada um dos riscos ocupacionais. Assim, numere a coluna da esquerda com base nos riscos listados na coluna da direita.

- | | | |
|------------------------|-----|--------------|
| 1. RISCOS FÍSICOS | [] | COR AZUL |
| 2. RISCOS QUÍMICOS | [] | COR VERMELHA |
| 3. RISCOS BIOLÓGICOS | [] | COR VERDE |
| 4. RISCOS ERGONÔMICOS | [] | COR MARROM |
| 5. RISCOS DE ACIDENTES | [] | COR AMARELA |

Assinale a alternativa que contém a sequência correta da coluna da direita, de cima para baixo.

- (A) 4; 3; 1; 5; 2.
- (B) 1; 4; 3; 2; 5.
- (C) 2; 3; 5; 1; 4.
- (D) 3; 2; 4; 5; 1.
- (E) 5; 2; 1; 3; 4.

❖ **Questão 05**

Quanto à vidraria utilizada em laboratórios de análises químicas, considere as afirmativas:

- I. O volume medido na pipeta volumétrica é menos preciso que aquele medido na pipeta graduada.
- II. A diluição de uma substância em balão volumétrico não permite seu aquecimento em água fervente.
- III. O balão de fundo chato permite medidas de volumes com precisão.
- IV. As provetas são utilizadas, por permitirem medir diferentes volumes de forma aproximada.
- V. O volume de um titulante gasto em uma titulação utilizando uma bureta não tem a mesma precisão que o volume de uma pipeta volumétrica.

Assinale a alternativa correta:

- (A) Somente as afirmativas I, II e III são verdadeiras.
- (B) Somente as afirmativas I e IV são verdadeiras.
- (C) Somente as afirmativas II e IV são verdadeiras.
- (D) Somente as afirmativas II, III e IV são verdadeiras.
- (E) Somente as afirmativas III e V são verdadeiras.

❖ **Questão 06**

Com relação às características do átomo de carbono, assinale a alternativa incorreta:

- (A) O átomo de carbono é tetravalente, podendo ligar-se a quatro átomos monovalentes.
- (B) Os átomos de carbono podem se ligar entre si para formar cadeias.
- (C) As ligações entre os átomos de carbono podem ocorrer por ligações simples, duplas ou triplas.
- (D) Todo átomo de carbono ligado a quatro outros carbonos é classificado como quaternário.
- (E) O átomo de carbono possui Z=6, portanto os seus elétrons estão distribuídos em seis camadas.

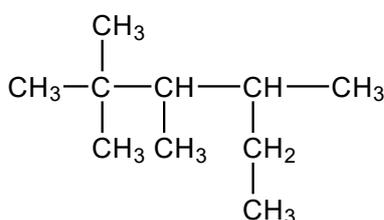
❖ Questão 07

Na estrutura do *3-etil-3-metil-4-propil-heptano* encontra-se:

- (A) 1 carbono quaternário, 1 carbono terciário, 6 carbonos secundários, 5 carbonos primários.
 (B) 2 carbonos terciários, 5 carbonos secundários, 6 primários.
 (C) 1 carbono quaternário, 1 carbono terciário, 5 carbonos secundários, 6 carbonos primários.
 (D) 2 carbonos quaternários, 3 carbonos secundários, 8 carbonos primários.
 (E) 2 carbonos terciários, 6 carbonos secundários, 5 carbonos primário.

❖ Questão 08

Dado o composto abaixo, assinale a alternativa incorreta:



- (A) O composto acima apresenta cadeia principal contendo 6 átomos de carbono.
 (B) Sua fórmula molecular é $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$.
 (C) O oficial (IUPAC) do composto é 2,2-metil-butano.
 (D) O composto em questões pertence a função orgânica hidrocarboneto.
 (E) A ligações existentes no composto são simples.

❖ Questão 09

Um químico precisa identificar as soluções armazenadas em três frascos A, B e C. Cada frasco contém uma das seguintes soluções: H_2SO_4 , NaCl e NaOH. Dispõe, para isso, dos indicadores ácido-base fenolftaleína (deixa a solução incolor em $\text{pH} < 9$ e rosa em $\text{pH} > 9$) e vermelho de metila (deixa a solução vermelha em $\text{pH} < 5$ e amarela em $\text{pH} > 5$). Para tanto, esse químico retirou duas amostras de cada uma das soluções e adicionou a uma delas três gotas de fenolftaleína e, à outra, três gotas de vermelho de metila. Os resultados dos experimentos estão mostrados na tabela.

AMOSTRA DO FRASCO	COM FENOLFTALEÍNA	COM VERMELHO DE METILA
A	Incolor	Amarela
B	Rosa	Amarela
C	Incolor	Vermelha

Com base nos dados apresentados na tabela, pode-se concluir que os frascos A, B e C contêm, respectivamente, as soluções de:

- (A) H_2SO_4 , NaOH e NaCl.
 (B) H_2SO_4 , NaCl e NaOH.
 (C) NaOH, H_2SO_4 e NaCl.
 (D) NaCl, H_2SO_4 e NaOH.
 (E) NaCl, NaOH e H_2SO_4 .

❖ Questão 10

Considere a tabela abaixo:

SUBSTÂNCIA	TEMPERATURA DE FUSÃO NORMAL (°C)	TEMPERATURA DE EBULIÇÃO NORMAL (°C)
A	-78	4
B	80	235
C	10	110

A 50°C e 1 atm , as substâncias A, B e C apresentam-se, respectivamente, nos estados físicos:

- (A) gasoso, líquido e sólido.
 (B) gasoso, líquido e líquido.
 (C) líquido, gasoso e sólido.
 (D) gasoso, sólido e líquido.
 (E) sólido, líquido e gasoso.

❖ Questão 11

Com o objetivo de diminuir a incidência de cáries na população, em muitas cidades adiciona-se fluoreto de sódio à água distribuída pelas estações de tratamento, de modo a obter uma concentração de $2,0 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$.

Com base neste valor e dadas as massas molares em:

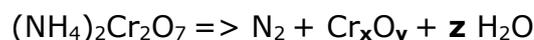
$$\text{g mol}^{-1}: \text{F} = 19 \text{ e Na} = 23$$

podemos dizer que a massa do sal contida em 500mL desta solução é:

- (A) $4,2 \times 10^{-1} \text{ g}$.
 (B) $8,4 \times 10^{-1} \text{ g}$.
 (C) $4,2 \times 10^{-4} \text{ g}$.
 (D) $6,1 \times 10^{-4} \text{ g}$.
 (E) $8,4 \times 10^{-4} \text{ g}$.

❖ Questão 12

A decomposição térmica de 1 mol de *dicromato de amônio* é representada pela equação:



Os valores de **x**, **y** e **z** são respectivamente:

- (A) 2, 3 e 4.
 (B) 2, 7 e 4.
 (C) 2, 7 e 8.
 (D) 3, 2 e 4.
 (E) 3, 2 e 8.

❖ Questão 13

A solubilidade do $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, a 20°C , é de 12g/100g de água. Sabendo que uma solução foi preparada dissolvendo-se 20g do sal em 100g de água a 60°C e que depois, sem manter em repouso, ela foi resfriada a 20°C , podemos afirmar que:

- (A) todo sal continuou na solução.
 (B) 8g de sal foi depositado no fundo do recipiente.
 (C) todo sal passou a formar um corpo de chão.
 (D) 12g do sal foi depositado no fundo do recipiente.
 (E) 31g do sal passou a formar um corpo de chão.

❖ **Questão 14**

Quatro tubos contêm 20 mL de água cada um. Coloca-se nesses tubos dicromato de potássio nas seguintes quantidades:

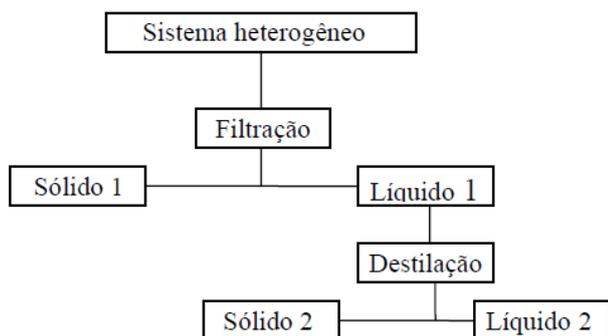
	Tubo A	Tubo B	Tubo C	Tubo D
Massa de $K_2Cr_2O_7$	1,0g	2,5g	5,0g	7,0g

A solubilidade do sal, a 20°C, é igual a 12,5g por 100mL de água. Após agitação, em quais dos tubos coexistem, nessa temperatura, solução saturada e fase sólida?

- (A) em nenhum.
- (B) apenas em C e D.
- (C) apenas em D.
- (D) apenas em B, C e D.
- (E) em todos.

❖ **Questão 15**

Um sistema heterogêneo é constituído de 2 fases, uma sólida e outra líquida. Submetido à filtração o sistema é desdobrado num sólido (sólido 1) e num líquido (líquido 1). O líquido 1 tem aparência homogênea e quando submetido à destilação se desdobra num sólido (sólido 2) e num líquido (líquido 2), ambos de aparência homogênea.

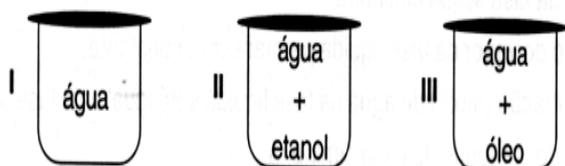


Pelo esquema podemos concluir que:

- (A) o sólido 2 e o líquido 2 são substâncias puras.
- (B) o líquido 1 é uma substância composta.
- (C) o líquido 2 é uma substância composta.
- (D) o sólido 2 é uma substância pura.
- (E) o líquido 1 é uma mistura homogênea.

❖ **Questão 16**

Considere os seguintes sistemas:



Os sistemas I, II e III correspondem, respectivamente, a:

- (A) Substância simples, mistura homogênea e heterogênea.
- (B) Substância composta, mistura heterogênea e heterogênea.

- (C) Substância composta, mistura homogênea e heterogênea.
- (D) Substância simples, mistura homogênea e homogênea.
- (E) Substância composta, mistura heterogênea e homogênea.

❖ **Questão 17**

O quadro abaixo mostra a densidade de alguns metais:

METAL	ALUMÍNIO	ZINCO	PRATA	OURO
D (g/cm ³)	2,7	7,1	10,5	19,3

Com base na tabela anterior, indique a opção que possui o metal adequado para se confeccionar uma esfera de 210 g que ocupa 0,02 litros.

- (A) Alumínio.
- (B) Prata.
- (C) Zinco.
- (D) Ouro.
- (E) Ferro.

❖ **Questão 18**

Em junho de 2012 ocorreu na cidade do Rio de Janeiro a Conferência Rio+20. Os principais focos de discussão dessa conferência diziam respeito à sustentabilidade do planeta e à poluição da água e do ar. Em relação a esse último aspecto, sabemos que alguns gases são importantes para a continuação da vida no planeta. A preocupação com esses gases é justificada, pois, de um modo geral, pode-se afirmar que:

- (A) o O₃ está relacionado à radiação ultravioleta, o CH₄ e o CO₂, ao efeito estufa e os NO_x, à chuva ácida.
- (B) o CH₄ e o CO₂ estão relacionados à radiação ultravioleta, o O₃, à chuva ácida e os NO_x, ao efeito estufa.
- (C) o CH₄ liga-se a aspectos relativos à radiação ultravioleta, o O₃ e o CO₂, ao efeito estufa e os NO_x, à chuva ácida.
- (D) os NO_x estão relacionados ao efeito estufa, o CH₄ e o CO₂, à radiação ultravioleta e o O₃, à chuva ácida.
- (E) o O₃, o CH₄, NO_x e o CO₂, estão relacionados apenas ao efeito estufa.

❖ **Questão 19**

Como um químico descreve a cerveja?

“Um líquido amarelo, homogêneo enquanto a garrafa está fechada, e uma mistura heterogênea quando a garrafa é aberta. Constitui-se de mais de 8.000 substâncias, entre elas o dióxido de carbono, o etanol e a água. Apresenta um pH entre 4,0 e 4,5, e possui um teor de etanol em torno de 4,5 % (v/v).”

Sob a perspectiva do químico, a cerveja:

- (A) apresenta uma única fase enquanto a garrafa está fechada, tem um caráter ligeiramente básico e contém cerca de 45 gramas de álcool etílico por litro do produto.
- (B) apresenta duas fases logo após a garrafa ser aberta, tem um caráter ácido e contém cerca de 45 ml de álcool etílico por litro de produto.
- (C) apresenta uma única fase logo após a garrafa ser aberta, tem um caráter ligeiramente ácido e contém cerca de 45 gramas de álcool etílico por litro de produto.
- (D) apresenta duas fases quando a garrafa está fechada, tem um caráter ligeiramente básico e contém 45 ml de álcool etílico por 100 ml de produto.

(E) apresenta três fases quando a garrafa está fechada, tem um caráter ligeiramente básico e contém 4,5 ml de álcool etílico por 100 ml de produto.

❖ **Questão 20**

Em algumas extrações de ouro, sedimentos de fundo de rio e água são colocados em uma bateia, recipiente cônico que se assemelha a um funil sem o buraco. Movimentos circulares da bateia permitem que o ouro metálico se deposite sob o material sólido ali presente. Esse depósito, que contém principalmente ouro, é posto em contato com mercúrio metálico; o amálgama formado é separado e aquecido com um maçarico, separando-se o ouro líquido do mercúrio gasoso. Numa região próxima dali o mercúrio gasoso se transforma em líquido e acaba indo para o leito dos rios.

Os três segmentos acima grifados se referem, respectivamente, às seguintes propriedades:

- (A)** peso, temperatura de gaseificação e temperatura de liquefação.
- (B)** densidade, temperatura de sublimação e temperatura de fusão.
- (C)** peso, temperatura de ebulição e temperatura de fusão.
- (D)** densidade, temperatura de ebulição e temperatura de liquefação.
- (E)** temperatura de ebulição, temperatura de fusão e temperatura de liquefação.

❖ **Questão 21**

Um átomo A, com número de massa 56, é isótopo dos átomos Y e Z, cujos números atômicos são, respectivamente, $2x + 6$ e $x + 16$. Assim, o número atômico do átomo A será:

- (A)** 10.
- (B)** 15.
- (C)** 25.
- (D)** 26.
- (E)** 56.

❖ **Questão 22**

A densidade de um bloco metálico foi determinada medindo-se sua massa e volume. A massa, medida com balança apropriada, foi de 43,0 g e o volume do bloco, determinado pelo deslocamento da água contida em tubo graduado, no qual o bloco foi imerso, foi de 5,0 cm³.

Considerando que o bloco metálico poderia ser constituído de metal puro ou de liga de apenas dois metais, e conhecendo a densidade dos seus quatro possíveis elementos constituintes [zinco (7,1 g/cm³), estanho (7,3 g/cm³), ferro (7,9 g/cm³) e cobre (8,9 g/cm³)], pode-se concluir que o bloco:

- (A)** Não possuía ferro em sua composição.
- (B)** Era constituído por apenas um metal.
- (C)** Era constituído de zinco e estanho.
- (D)** Não continha estanho nem zinco em sua composição.
- (E)** Era composto de cobre e mais um outro metal.

❖ **Questão 23**

A parte interna das maçãs torna-se escura quando certas enzimas e outras substâncias nela presentes são expostas ao oxigênio do ar. Para avaliar o efeito da acidez na velocidade de formação dos compostos que tornam a parte interna das maçãs escura, foram feitos testes com soluções preparadas com sucos de uva branca (pH = 3,5), de caju (pH = 3,7), de laranja (pH = 3,9) e de manga (pH = 4,5). Pedacos de maçãs,

sem casca, foram colocados em quatro frascos distintos contendo, cada um, uma dessas quatro soluções. Após algumas horas, observou-se que as soluções mais ácidas eram mais eficazes na prevenção do escurecimento da superfície dos pedacos de maçãs, com exceção daquela preparada com suco de laranja. Nesse caso, uma solução de menor acidez (suco de laranja) teve melhor desempenho do que duas outras de maior acidez (suco de uva branca e suco de caju).

Os resultados obtidos no experimento indicam que:

- (A)** Quanto maior for o pH, mais efetiva é a reação que previne o escurecimento.
- (B)** A velocidade da reação não é influenciada pela temperatura.
- (C)** A acidez, mas não somente tal parâmetro, afeta a velocidade da reação.
- (D)** Uma solução preparada com suco de uva branca, e mantida em meio alcalino, impede o escurecimento.
- (E)** A reação de escurecimento não depende da presença de oxigênio.

❖ **Questão 24**

Associe a coluna da esquerda (símbolo) com a da direita (nome dos elementos):

[1]	Ca		[]	CROMO
[2]	Ce		[]	COBRE
[3]	Cs		[]	CÁDMIO
[4]	Co		[]	CÁLCIO
[5]	Cu		[]	COBALTO
[6]	Cr		[]	CÉSIO
[7]	Cd		[]	CÉRIO

Lendo de cima para baixo, obtemos o número:

- (A)** 6 - 7 - 5 - 1 - 3 - 4 - 2.
- (B)** 6 - 5 - 7 - 1 - 3 - 4 - 2.
- (C)** 3 - 5 - 1 - 7 - 2 - 4 - 6.
- (D)** 6 - 5 - 7 - 1 - 4 - 3 - 2.
- (E)** 5 - 3 - 2 - 1 - 4 - 7 - 6.

❖ **Questão 25**

Analise as afirmativas abaixo e assinale a alternativa correta:

- I.** Os compostos C_{l2}, O₂, H₂O e C₂H₄ são todas substâncias simples.
 - II.** Os compostos C_{l2}, O₂, H₂O e C₂H₄ são todas substâncias compostas.
 - III.** É possível separar os componentes de uma mistura de líquidos de pontos de ebulição diferentes, por destilação fracionada.
 - IV.** É possível separar os componentes de uma mistura gasosa por sifonação.
- (A)** I é verdadeira; II, III e IV são falsas.
 - (B)** III é verdadeira; I, II e IV são falsas.
 - (C)** I e III são verdadeiras; II e IV são falsas.
 - (D)** I, III e IV são verdadeiras; II é falsa.
 - (E)** II, III e IV são verdadeiras; I é falsa.

❖ **Questão 26**

Leia, as afirmações abaixo e responda:

- I.** Uma mistura homogênea de duas ou mais substâncias recebe o nome de _____.

II. Ao componente de menor quantidade dá-se o nome de _____.

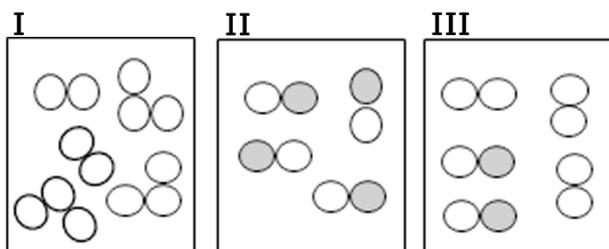
III. Ao componente de maior quantidade dá-se o nome de _____.

As palavras que completam corretamente estas frases são, respectivamente:

- (A) solução, solvente, soluto.
- (B) soluto, solução, solvente.
- (C) solução, soluto, solvente.
- (D) solvente, solução, soluto.
- (E) solvente, soluto, solução.

❖ **Questão 27**

Observe os sistemas ao lado onde as esferas representam átomos. Sobre esses sistemas, a afirmação incorreta é:



- (A) II contém somente uma substância pura.
- (B) III contém uma mistura.
- (C) I contém duas substâncias simples.
- (D) II contém uma mistura.
- (E) I contém uma mistura.

❖ **Questão 28**

Um dentista precisava obter uma solução aquosa de fluoreto de sódio (flúor) na concentração de 20g/L para ser usada por um paciente no combate e na prevenção da cárie. Ele dispunha no consultório de 250mL de uma solução aquosa a 40 g/L.

O que o dentista deve fazer para obter a solução desejada é:

- (A) dobrar o volume da solução disponível em seu consultório com água destilada.
- (B) adicionar à sua solução somente meio litro de água destilada.
- (C) tomar cem mililitros da solução disponível e reduzir o volume de água à metade pela evaporação.
- (D) tomar 50 mL da solução disponível e adicionar mais 250 mL de água destilada.
- (E) usar diretamente no paciente 125 mL da solução já disponível.

❖ **Questão 29**

O hidróxido de alumínio reage com o ácido sulfúrico produzindo sulfato de alumínio e água, de acordo com a equação abaixo:



Acertando os coeficientes desta equação com os menores números inteiros possíveis afirma-se que:

- (A) O coeficiente do ácido é igual a 2.
- (B) Temos para a água coeficiente igual 2.
- (C) A soma de todos os coeficientes é 12.
- (D) Os coeficientes são, respectivamente, 3, 2, 6 e 1.
- (E) O oxidante possui coeficiente igual a 3.

❖ **Questão 30**

Quantos mols de hidrogênio se obtêm por eletrólise de 108 g de água representado pela equação abaixo?



- (A) 1 mol
- (B) 4 mols
- (C) 8 mols
- (D) 2 mols
- (E) 6 mols

PROCESSO SELETIVO ESPECIAL DE VAGAS REMANESCENTES
2º MÓDULO DO CURSO TÉCNICO EM QUÍMICA

NOME: _____

CONTATO: _____

FOLHA DE RESPOSTAS INTERMEDIÁRIA

Preencha os campos ao lado
conforme o modelo abaixo:



etecassis.cps.sp.gov.br/vr-095-005-2023

**GABARITO OFICIAL
SERÁ DIVULGADO
DIA 14/06/2023
APÓS ÀS 14h00
NO QR CODE ACIMA**

- | | | | | | |
|-------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|
| | ■ | | | | ■ |
| | A | B | C | D | E |
| Q.01: | <input type="checkbox"/> |
| Q.02: | <input type="checkbox"/> |
| Q.03: | <input type="checkbox"/> |
| Q.04: | <input type="checkbox"/> |
| Q.05: | <input type="checkbox"/> |
| Q.06: | <input type="checkbox"/> |
| Q.07: | <input type="checkbox"/> |
| Q.08: | <input type="checkbox"/> |
| Q.09: | <input type="checkbox"/> |
| Q.10: | <input type="checkbox"/> |
| Q.11: | <input type="checkbox"/> |
| Q.12: | <input type="checkbox"/> |
| Q.13: | <input type="checkbox"/> |
| Q.14: | <input type="checkbox"/> |
| Q.15: | <input type="checkbox"/> |
| Q.16: | <input type="checkbox"/> |
| Q.17: | <input type="checkbox"/> |
| Q.18: | <input type="checkbox"/> |
| Q.19: | <input type="checkbox"/> |
| Q.20: | <input type="checkbox"/> |
| Q.21: | <input type="checkbox"/> |
| Q.22: | <input type="checkbox"/> |
| Q.23: | <input type="checkbox"/> |
| Q.24: | <input type="checkbox"/> |
| Q.25: | <input type="checkbox"/> |
| Q.26: | <input type="checkbox"/> |
| Q.27: | <input type="checkbox"/> |
| Q.28: | <input type="checkbox"/> |
| Q.29: | <input type="checkbox"/> |
| Q.30: | <input type="checkbox"/> |

A B C D E



CORREÇÃO
de acordo com o
gabarito oficial

____/30

ACERTOS

DESTAQUE ESTA FOLHA E LEVE COM VOCÊ!