

CADERNO DE QUESTÕES – Técnico em Química

Nome do(a) candidato(a): _____ Nº de inscrição: _____

Prezado(a) candidato(a):

Antes de iniciar a prova, leia atentamente as instruções a seguir e aguarde a ordem do Fiscal para iniciar o Exame.

1. Este caderno contém 30 (trinta) questões em forma de teste.
2. A prova terá duração de 4 (quatro) horas.
3. Após o início do Exame, você deverá permanecer no mínimo até as 15h30min dentro da sala do Exame, podendo, ao deixar este local, levar consigo este caderno de questões.
4. Você receberá do Fiscal a Folha de Respostas Definitiva. Verifique se está em ordem e com todos os dados impressos corretamente. Caso contrário, notifique o Fiscal, imediatamente.
5. Após certificar-se de que a Folha de Respostas Definitiva é sua, assine-a com caneta esferográfica de tinta preta ou azul no local em que há a indicação: “ASSINATURA DO(A) CANDIDATO(A)”.
6. Após o recebimento da Folha de Respostas Definitiva, não a dobre e nem a amasse, manipulando-a o mínimo possível.
7. Cada questão contém 5 (cinco) alternativas (A, B, C, D, E) das quais somente uma atende às condições do enunciado.
8. Responda a todas as questões. Para cômputo da nota, serão considerados apenas os acertos.
9. Os espaços em branco contidos neste caderno de questões poderão ser utilizados para rascunho.
10. Estando as questões respondidas neste caderno, você deverá primeiramente passar as alternativas escolhidas para a Folha de Respostas Intermediária, que se encontra no final deste caderno de questões.
11. Posteriormente, você deverá transcrever todas as alternativas assinaladas na Folha de Respostas Intermediária para a Folha de Respostas Definitiva, utilizando caneta esferográfica de tinta preta ou azul.
12. Questões com mais de uma alternativa assinalada, rasurada ou em branco serão anuladas. Portanto, ao preencher a Folha de Respostas Definitiva, faça-o cuidadosamente. Evite erros, pois a Folha de Respostas não será substituída.
13. Preencha as quadrículas da Folha de Respostas Definitiva, com caneta esferográfica de tinta preta ou azul e com traço forte e cheio, conforme o exemplo a seguir:

A	B	C	D	E
----------	----------	----------	----------	----------
14. Quando você terminar a prova, avise o Fiscal, pois ele recolherá a Folha de Respostas Definitiva, na sua carteira. Ao término da prova, você somente poderá retirar-se da sala do Exame após entregar a sua Folha de Respostas Definitiva, devidamente assinada, ao Fiscal.
15. Enquanto o candidato estiver realizando o Exame, é terminantemente proibido utilizar calculadora, computador, telefone celular (o qual deverá permanecer totalmente desligado, inclusive sem a possibilidade de emissão de alarmes sonoros ou não, nas dependências do prédio onde o Exame será realizado), radiocomunicador ou aparelho eletrônico similar, chapéu, boné, lenço, gorro, máscara, óculos escuros, corretivo líquido/fita ou quaisquer outros materiais (papéis) estranhos à prova.
16. O desrespeito às normas que regem o presente Processo Seletivo para acesso as vagas remanescentes de 2º módulo, bem como a desobediência às exigências registradas na Portaria e no Manual do Candidato, além de sanções legais cabíveis, implicam a desclassificação do candidato.
17. Será eliminado do Exame o candidato que:
 - Não comparecer ao Exame na data determinada;
 - Chegar após o horário determinado de fechamento dos portões, às 13h30;
 - Realizar a prova sem apresentar um dos documentos de identidade originais exigidos ou não atender o previsto nos §§4º e 5º do artigo 14 da portaria CEETEPS-GDS nº 2103, de 19/04/2018;
 - Não apresentar um dos documentos de identidade originais exigidos ou não atender o previsto nos §§4º e 5º do artigo 14 da portaria CEETEPS-GDS 2103, de 19/04/2018;
 - Retirar-se da sala de provas sem autorização do Fiscal, com ou sem o caderno de questões e/ou a Folha de Respostas Definitiva;
 - Utilizar-se de qualquer tipo de equipamento eletrônico, de comunicação e/ou de livros, notas, impressos e apontamentos durante a realização do exame;
 - Retirar-se do prédio em definitivo antes de decorridas duas horas do início do exame, por qualquer motivo;
 - Perturbar, de qualquer modo, a ordem no local de aplicação das provas, incorrendo em comportamento indevido durante a realização do exame;
 - Retirar-se da sala de provas com a Folha de Respostas Definitiva;
 - Utilizar ou tentar utilizar meio fraudulento em benefício próprio ou de terceiros, em qualquer etapa do exame;
 - Não atender as orientações da equipe de aplicação durante a realização do exame;
 - Realizar ou tentar realizar qualquer espécie de consulta ou comunicar-se e/ou tentar comunicar-se com outros candidatos durante o período das provas;
 - Realizar a prova fora do local determinado pela Etec/Extensão de Etec;
 - Zerar na prova teste.

Gabarito oficialO gabarito oficial da prova será divulgado a partir das 14 horas do dia 25/06/2018, no site www.vestibulinhoetec.com.br**Resultado**

- Divulgação da lista de classificação geral a partir do dia 16/07/2018.

BOA PROVA!

Questão 01

A destilação é um procedimento muito importante na separação e purificação de substâncias num laboratório químico.

Uma vidraria muito importante para efetuar este procedimento é um(a):

- (A) funil de decantação.
- (B) pipeta volumétrica.
- (C) almofariz.
- (D) condensador.
- (E) bureta.

Questão 02

O(a) _____ não é indicado(a) para o aquecimento de substâncias _____.

A alternativa que completa corretamente o texto apresentado anteriormente é:

- (A) manta de aquecimento, inflamáveis.
- (B) mufla, sólidas.
- (C) bico de Bunsen, inflamáveis.
- (D) placa de aquecimento; líquidas.
- (E) estufa, sólidas.

Questão 03

A fenolftaleína é uma substância que:

(A)	indica o pH exato de uma solução	apresentando-se vermelha em soluções ácidas.
(B)	indica o pH exato de uma solução	apresentando-se amarela em soluções alcalinas.
(C)	muda de cor conforme o pH da solução	ocorrendo a mudança num determinado valor de pH abaixo de sete
(D)	muda de cor conforme o pH da solução	ocorrendo a mudança num determinado valor de pH acima de sete
(E)	muda de cor conforme o pH da solução	ocorrendo a mudança em pH igual a sete

Questão 04

Assinale a alternativa que corresponde ao material descrito no texto a seguir:

Cilindro de vidro contendo, no seu interior, vários obstáculos e possui, próximo ao topo, uma saída lateral de vapores. Permite a separação de líquidos que apresentam pontos de ebulição muito próximos, sendo utilizado em destilações fracionadas.

- (A) Coluna de Vigreux.
- (B) Funil de Büchner.
- (C) Tubo de Thiele.
- (D) Picnômetro.
- (E) Trompa de água.

Questão 05

Assinale a alternativa que corresponde, respectivamente, a um EPI e a um EPC:

- (A) Óculos de segurança e avental de algodão.
- (B) Lava olhos e capela.
- (C) Máscara de gás e óculos de segurança.
- (D) Avental de algodão e exaustores.
- (E) Luvas e máscara de gás.

Questão 06

Um professor pediu ao técnico de laboratório que separasse as vidrarias de acordo com a classificação TC e TD para uma aula de medidas de volume no laboratório. Assinale a alternativa que corresponde, respectivamente, a uma vidraria TC e TD:

- (A) Pipeta volumétrica e balão de fundo redondo.
- (B) Pipeta graduada e balão volumétrico.
- (C) Pipeta volumétrica e balão volumétrico.
- (D) Balão de fundo redondo e pipeta graduada.
- (E) Balão volumétrico e pipeta graduada.

Questão 07

Ao montar um sistema de destilação de uma solução aquosa de sulfato de cobre, um técnico adicionou alguns cacos de porcelana dentro do balão de destilação, pois esses cacos:

- (A) Ajudam a abaixar o ponto de ebulição do líquido e, dessa forma, o líquido presente no balão entrará em ebulição mais facilmente.
- (B) Apresentam uma superfície porosa que facilita a formação de bolhas menores durante a ebulição, evitando assim acidentes causados por bolhas maiores.
- (C) Aceleram o aquecimento da amostra, pois eles acumulam calor em sua superfície, barateando assim o processo de destilação.
- (D) Aumentam o ponto de ebulição do líquido e, dessa forma, o líquido presente no balão entrará em ebulição mais facilmente.
- (E) Evitam que o sólido formado ao final da destilação fique aderido ao balão.

Questão 08

Assinale a alternativa que apresenta uma sequência que permita separar os componentes de uma mistura formada por nitrato de sódio, limalha de ferro e carvão, obtendo ao final todos os componentes na forma sólida:

- | | | | | |
|-----|-----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|
| (A) | separação magnética | dissolução fracionada | filtração | destilação simples |
| (B) | destilação fracionada | centrifugação | separação magnética | filtração |
| (C) | destilação simples | filtração | separação magnética | centrifugação |
| (D) | separação magnética | filtração | centrifugação | destilação fracionada |
| (E) | filtração | destilação simples | destilação fracionada | filtração |

Questão 09

Uma mistura de água, nitrato de sódio, carvão e cortiça pode ser classificada como:

(A)	Homogênea	com três fases
(B)	Homogênea	com duas fases
(C)	Heterogênea	com quatro fases
(D)	Heterogênea	com três fases
(E)	Heterogênea	com quatro fases

Questão 10

O modelo atômico de Bohr descreve o átomo:

- (A) Como uma esfera maciça e indivisível.
- (B) Como uma massa positiva com cargas negativas incrustadas, como algo que se assemelha a um pudim de passas.
- (C) Possuindo um núcleo positivo com os elétrons distribuídos numa área chamada de eletrosfera, sendo esses elétrons energeticamente equivalentes.
- (D) Possuindo um núcleo positivo com os elétrons distribuídos numa eletrosfera que apresenta diferentes níveis de energia.
- (E) Como uma esfera positiva oca, com os elétrons inseridos dentro dessa esfera.

Questão 11

O sódio é um elemento químico presente em muitas substâncias do nosso dia a dia, podendo ser representado por ${}_{11}\text{Na}$. Nesse caso, o valor 11 anteriormente representado refere-se a(o):

- (A) Número de massa do sódio.
- (B) Número atômico do sódio.
- (C) Número de mols do sódio.
- (D) Número de nêutrons do sódio.
- (E) Número de Avogadro.

Questão 12

Um elemento químico com configuração eletrônica $1s^2 2s^2 2p^2$ possui forte tendência de:

(A)	Perder	um elétron
(B)	Perder	dois elétrons
(C)	Perder	cinco elétrons
(D)	Ganhar	um elétron
(E)	Ganhar	dois elétrons

Questão 13

Os metais alcalinos reagem violentamente com a água, produzindo hidrogênio e seu hidróxido correspondente. O potássio ($_{19}\text{K}$) reage de forma mais violenta que o sódio ($_{11}\text{Na}$).

Essa característica está relacionada com:

- (A) O maior raio atômico do potássio.
- (B) A maior quantidade de elétrons do sódio.
- (C) A maior quantidade de prótons do sódio.
- (D) A maior quantidade de prótons do potássio.
- (E) A densidade desses metais.

Questão 14

Uma solução aquosa de H_2SO_4 é ácida devido à presença de:

- (A) Sulfato.
- (B) Enxofre.
- (C) Oxigênio.
- (D) Íons hidrônio.
- (E) Íons hidroxila.

Questão 15

Assinale a opção que contém a geometria molecular correta das espécies H_2O , OF_2 , BF_3 , NF_3 , CF_4 e XeF_4 :

	H_2O	OF_2	BF_3	NF_3	CF_4	XeF_4
(A)	linear	angular	piramidal	trigonal plana	quadrado planar	tetraédrica
(B)	angular	angular	trigonal plana	piramidal	tetraédrica	quadrado planar
(C)	angular	linear	piramidal	trigonal plana	quadrado planar	tetraédrica
(D)	linear	linear	trigonal plana	piramidal	tetraédrica	quadrado planar
(E)	angular	piramidal	trigonal plana	trigonal plana	quadrado planar	tetraédrica

Questão 16

Soda cáustica é uma substância que pode ser utilizada para limpezas pesadas. Assinale a alternativa que contém a substância mais indicada para ajudar alguém que se acidentou com soda cáustica:

- (A) Leite de magnésia.
- (B) Vinagre.
- (C) Acetona.
- (D) Etanol.
- (E) Hidróxido de sódio.

Questão 17

Considere a neutralização parcial do ácido sulfúrico com hidróxido de sódio. Essa reação forma:

(A)	acetato de sódio	água
(B)	cloreto de sódio	íons hidrônio
(C)	sulfato de sódio	água
(D)	hidrogenossulfato de potássio	íons hidrônio
(E)	bissulfato de sódio	água

Questão 18

Considere as equações químicas a seguir:

I.	$\text{ZnCO}_3 \rightarrow \text{ZnO} + \text{CO}_2$
II.	$\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$
III.	$\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
IV.	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

As equações I, II, III e IV representam, respectivamente, reações de:

	I.	II.	III.	IV.
(A)	síntese	permuta	análise	simples troca
(B)	adição	análise	simples troca	dupla troca
(C)	decomposição	síntese	dupla troca	simples troca
(D)	análise	simples troca	dupla troca	decomposição
(E)	simples troca	adição	decomposição	deslocamento

Questão 19

Considerando a molécula do acetileno (C_2H_2), pode-se afirmar que ela contém, em sua estrutura, carbonos:

- (A) Primários.
- (B) Secundários.
- (C) Secundários e terciários.
- (D) Terciários e quaternários.
- (E) Primários e terciários.

Questão 20

O 3-metil pent-1-eno possui cadeia:

- (A)

cíclica	ramificada	saturada	homogênea
---------	------------	----------	-----------
- (B)

cíclica	reta	insaturada	heterogênea
---------	------	------------	-------------
- (C)

acíclica	ramificada	insaturada	homogênea
----------	------------	------------	-----------
- (D)

acíclica	linear	saturada	heterogênea
----------	--------	----------	-------------
- (E)

aberta	ramificada	saturada	heterogênea
--------	------------	----------	-------------

Questão 21

São compostos orgânicos aromáticos oxigenados:

- (A)

N-butanol	e isopropanol
-----------	---------------
- (B)

éter etílico	e clorofórmio
--------------	---------------
- (C)

etanol	e álcool isopropílico
--------	-----------------------
- (D)

fenol	e ácido benzoico
-------	------------------
- (E)

benzeno	e tolueno
---------	-----------

Questão 22

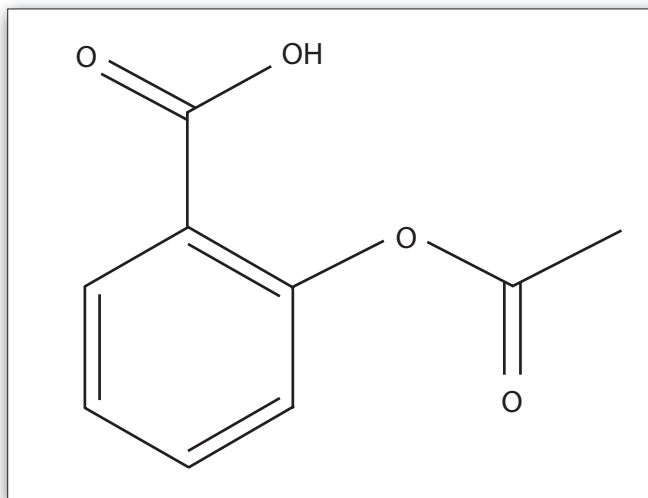
O petróleo é um líquido viscoso e altamente inflamável composto majoritariamente por hidrocarbonetos.

O processo de purificação mais utilizado para separar os componentes do petróleo é o(a):

- (A) Filtração.
- (B) Centrifugação.
- (C) Destilação simples.
- (D) Destilação fracionada.
- (E) Decantação.

Questão 23

As estruturas de moléculas orgânicas podem apresentar um ou mais grupos funcionais, que lhe conferem propriedades químicas das mais variadas, como no caso do composto a seguir:



Assinale a alternativa que corresponde aos grupos funcionais presentes nessa substância:

- | | | | |
|-----|-------------------|---------|---------------------|
| (A) | éster | aldeído | e cetona |
| (B) | amida | aldeído | e cetona |
| (C) | éter | cetona | e ácido carboxílico |
| (D) | ácido carboxílico | fenol | e cetona |
| (E) | ácido carboxílico | e éster | |

Questão 24

Assinale a alternativa que corresponde a uma molécula que apresenta massa molecular igual a 17:

- (A) NH_3
 (B) PH_3
 (C) N_2O_3
 (D) NO_2
 (E) C_2H_6

Massas atômicas:

H = 1
 C = 12
 N = 14
 O = 16
 Na = 23
 P = 31
 S = 32

Questão 25

O fósforo pode se apresentar em dois estados alotrópicos, o fósforo vermelho e o fósforo branco. Já o oxigênio apresenta o O_2 e o O_3 .

Considerando a representação $3O_2$ e $2O_3$, pode-se afirmar:

- (A) Na representação $2O_3$, o coeficiente é igual a 3.
- (B) Na representação $3O_2$, o coeficiente é igual a 2.
- (C) $3O_2$ significa três átomos de oxigênio.
- (D) $2O_3$ significa três moléculas com dois átomos cada uma.
- (E) $2O_3$ significa duas moléculas com três átomos cada uma.

Questão 26

Assinale a alternativa de maior massa molar:

- (A) H_2S .
- (B) Na_2SO_4 .
- (C) H_2O .
- (D) C_2H_6 .
- (E) H_2SO_4 .

Massas molares em g/mol:

H = 1
C = 12
N = 14
O = 16
Na = 23
P = 31
S = 32

Questão 27

Um técnico precisa preparar $2\,000\text{ cm}^3$ de uma solução de Na_2CO_3 a $0,5\text{ mol/L}$. A massa, em gramas, de Na_2CO_3 necessária para preparar essa solução é de:

- (A) 53 g.
- (B) 53 mg.
- (C) 0,1 g.
- (D) 106 mg.
- (E) 106 g.

Massas molares em g/mol:

H = 1
C = 12
N = 14
O = 16
Na = 23
P = 31
S = 32

Tô perdido

A sensação de estar perdido profissionalmente é mais frequente do que se possa imaginar. Acompanhando pesquisas sobre satisfação profissional realizadas por empresas respeitáveis no Brasil e no exterior ao longo dos últimos quatro anos, é possível afirmar que entre 60% e 70% da população mundial se sente parcial ou totalmente insatisfeita profissionalmente.

Os motivos são diversos e podem ir desde a relação com a liderança e a falta de perspectivas de crescimento na empresa até o déficit de reconhecimento. Há ainda a insatisfação salarial, mas ela, na maioria das pesquisas, e por anos consecutivos, não aparece como o principal motivo.

Estar perdido é como as pessoas descrevem a inadequação profissional e as incertezas diante das escolhas das possibilidades do mercado.

Na minha percepção, de quem trabalha com essa realidade diariamente, nem sempre há um motivo único e, quando há, são situações mais simples de resolver.

Não é possível descrever as várias combinações desses fatores, pois são muito individuais e cabe a cada um identificar quais são os aspectos que incomodam e desagradam na relação de trabalho. Saber o que se quer ajuda muito também.

Realizar uma atividade sem sentido e sem propósito por longas jornadas é um grande sacrifício. Altos índices de afastamento do trabalho se dão por motivos de saúde e são consequências desse desajuste profissional.

Fazer uma escolha profissional não é fácil. Sempre enfatizo que o autoconhecimento é fundamental para que as escolhas possam acontecer de maneira mais coerente com valores, crenças e propósitos pessoais. Elas devem estar alinhadas minimamente com projetos de vida. Pesquisar e conhecer o mercado de trabalho também será fundamental nesse processo.

(Folha de S.Paulo, 31.08.2014. Adaptado)

Questão 28

Assinale a alternativa correta de acordo com as informações do texto.

- (A) As pesquisas comprovam que, no mundo, aproximadamente 70% dos trabalhadores estão completamente infelizes em sua profissão.
- (B) A insatisfação profissional tem como causa prioritária a baixa remuneração salarial, que afeta a qualidade de vida do profissional.
- (C) Superar a sensação de estar perdido depende do conhecimento de si mesmo e de escolhas que sejam condizentes com os valores pessoais.
- (D) Estar a par das exigências do mercado de trabalho é atitude louvável, ainda que não seja relevante para as escolhas profissionais.
- (E) Lidar com a insatisfação profissional é mais fácil quando, em lugar de um único motivo, são vários os motivos envolvidos nesse processo.

Questão 29

Segundo a autora do texto, entre os motivos que acarretam a insatisfação profissional, está:

- (A) o excesso de responsabilidades a serem assumidas.
- (B) a convivência com uma gestão empresarial democrática.
- (C) a ausência de conhecimentos técnicos do profissional.
- (D) a falta de reciprocidade entre colegas de mesmo nível hierárquico.
- (E) a limitada possibilidade de crescimento no ambiente profissional.

Questão 30

Leia a frase.

As escolhas devem estar alinhadas com nosso projeto de vida, _____ o autoconhecimento é fundamental.

Para que se estabeleça relação de **conclusão** entre as ideias expostas, a lacuna dessa frase deve ser preenchida por:

- (A) por conseguinte
- (B) entretanto
- (C) se
- (D) à medida que
- (E) uma vez que

VESTIBULINHO ETEC – 2º SEM/18 – CERTIFICAÇÃO DE COMPETÊNCIAS

Técnico em Química

Exame: 24/06/2018 (domingo), às 13h30min

FOLHA DE RESPOSTAS INTERMEDIÁRIAS

Nome do(a) candidato(a): _____ Nº de inscrição: _____

Prezado(a) candidato(a),

1. Responda a todas as questões contidas neste caderno e, depois, transcreva as alternativas assinaladas para esta Folha de Respostas Intermediária.
2. Preencha os campos desta Folha de Respostas Intermediária, conforme o modelo a seguir:

A	B	<input checked="" type="checkbox"/>	D	E
---	---	-------------------------------------	---	---
3. Não deixe questões em branco.
4. Marque com cuidado e assinale apenas uma resposta para cada questão.
5. Posteriormente, transcreva todas as alternativas assinaladas nesta Folha de Respostas Intermediária para a Folha de Respostas Definitiva, utilizando **caneta esferográfica de tinta preta ou azul**.

PROVA (30 RESPOSTAS)

RESPOSTAS de 01 a 15					
01	A	B	C	D	E
02	A	B	C	D	E
03	A	B	C	D	E
04	A	B	C	D	E
05	A	B	C	D	E
06	A	B	C	D	E
07	A	B	C	D	E
08	A	B	C	D	E
09	A	B	C	D	E
10	A	B	C	D	E
11	A	B	C	D	E
12	A	B	C	D	E
13	A	B	C	D	E
14	A	B	C	D	E
15	A	B	C	D	E

RESPOSTAS de 16 a 30					
16	A	B	C	D	E
17	A	B	C	D	E
18	A	B	C	D	E
19	A	B	C	D	E
20	A	B	C	D	E
21	A	B	C	D	E
22	A	B	C	D	E
23	A	B	C	D	E
24	A	B	C	D	E
25	A	B	C	D	E
26	A	B	C	D	E
27	A	B	C	D	E
28	A	B	C	D	E
29	A	B	C	D	E
30	A	B	C	D	E

**NÃO AMASSE,
NÃO DOBRE E
NEM RASURE
ESTA FOLHA.**

Portaria CEETEPS–GDS nº 2103, de 19 de abril de 2018

DAS LISTAS DE CLASSIFICAÇÃO GERAL E DE CONVOCAÇÃO PARA MATRÍCULAS PARA O INGRESSO, PARA O ACESSO E PARA A ESPECIALIZAÇÃO

Artigo 25 – § 3º – A divulgação das “listas de convocação”, bem como as matrículas dos candidatos classificados no Processo Seletivo-Vestibulinho, do 2º semestre de 2018, serão realizadas nas seguintes datas, desde que não seja feriado municipal na cidade onde a Etec está sediada. A continuidade será no próximo dia útil após o feriado:

- 1ª lista de convocação e matrícula: 17 e 18-07-2018;
- 2ª lista de convocação e matrícula: 19 e 20-07-2018.

§ 4º – Posteriormente, poderão ser afixadas outras listas na Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada), além das previstas nos parágrafos anteriores deste Artigo. O candidato deverá acompanhar junto à Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) em que pretende estudar, os dias em que serão afixadas.

§ 5º – O candidato convocado em qualquer uma das listas que não efetuar sua matrícula na data marcada perderá o direito à vaga e seu nome não constará de quaisquer outras listas que porventura sejam divulgadas.

§ 6º – O candidato deverá verificar o horário para a matrícula junto à Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) em que pretende estudar, pois é responsabilidade desta estabelecer o devido horário.

DOS DOCUMENTOS PARA MATRÍCULA DO ACESSO

Artigo 27 – A matrícula dos candidatos convocados para o acesso às vagas remanescentes do 2º módulo dependerá da apresentação dos seguintes documentos:

- I – Requerimento de matrícula (fornecida pela Etec/Extensão de Etec (Classe Descentralizada) no dia);
- II – 2 (duas) fotos 3x4 recentes e iguais;
- III – Documento de identidade, fotocópia e apresentação do original ou autenticado em cartório, expedido pela Secretaria de Segurança Pública (RG), pelas Forças Armadas ou pela Polícia Militar ou Cédula de Identidade de Estrangeiro (RNE) dentro da validade; OU
- IV – Carteira Nacional de Habilitação, dentro da validade (CNH – modelo novo) ou com até 30 (trinta) dias do vencimento de sua validade conforme legislação em vigor, ou documento expedido por Ordem ou Conselho Profissional (exemplo: OAB, CREA, COREN, CRC e outros). No caso da apresentação de um destes documentos o aluno deverá apresentar posteriormente o RG (fotocópia e original), expedido pela Secretaria de Segurança Pública, em até 60 dias;
- V – CPF, fotocópia e apresentação do original ou autenticado em cartório;
- VI – Histórico Escolar com Certificado de Conclusão do Ensino Médio regular ou equivalente (EJA/ENCEJA), uma fotocópia simples com a apresentação do original ou Declaração de Conclusão do Ensino Médio, assinada por agente escolar da escola de origem, documento original;
- VII – Para os candidatos que realizaram o Exame Nacional do Ensino Médio – ENEM – Certificado ou Declaração de Conclusão do Ensino Médio, expedido pelos Institutos Federais ou pela Secretaria da Educação dos Estados correspondente.