



UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALAGOAS  
Pró-reitoria de Gestão de Pessoas e do Trabalho  
**CONCURSO PÚBLICO PARA  
TÉCNICO-ADMINISTRATIVO EM EDUCAÇÃO**

PROVA TIPO

1

Cargo (Nível Médio – NM):

**04. TÉCNICO DE LABORATÓRIO/ QUÍMICA**

**PROVA PRÁTICA**

**CADERNO DE QUESTÕES**

**INSTRUÇÕES GERAIS**

1. Este **Caderno de Questões** somente deverá ser aberto quando for autorizado pelo Fiscal.
2. Assine o **Caderno de Questões** e coloque o número do seu documento de identificação (RG, CNH etc.).
3. Depois de autorizada a abertura do **Caderno de Questões**, verifique se contém **2 (duas) questões** e se a paginação está correta. Caso contrário, comunique imediatamente ao Fiscal.
4. Nas **Folhas de Respostas**, confira seu nome, número do seu documento de identificação e cargo.
5. Em hipótese alguma lhe será concedida outra **Folha de Respostas**.
6. O tempo disponível para esta prova é de **2 (duas) horas**. Faça-a com tranquilidade, mas **controle seu tempo**. Esse tempo inclui a transcrição das respostas definitivas para as **Folhas de Respostas**.
7. Você somente poderá sair em definitivo do local de prova depois de decorrida **1 (uma) hora** do início da aplicação.
8. Não faça nenhuma marcação nas **Folhas de Respostas** que o identifique, sob pena de eliminação do Concurso Público.
9. Preencha as **Folhas de Respostas** utilizando caneta esferográfica de tinta azul ou preta. O uso de lápis será permitido apenas para rascunho.
10. Os rascunhos deste **Caderno de Questões** são de preenchimento facultativo. O conteúdo dos rascunhos não será computado como nota para efeito de avaliação.
11. A correção da Prova Prática será efetuada exclusivamente pelas **Folhas de Respostas**.
12. A Prova Prática terá caráter eliminatório e classificatório e valerá de 0 (zero) a 100 (cem) pontos, sendo eliminado o candidato que obtiver nota inferior a 40% (quarenta por cento) do total de pontos. A nota final da Prova Prática será o resultado do somatório das notas de cada questão.
13. O desempenho do candidato em cada questão será avaliado com base nos critérios a seguir.

Critérios Avaliativos	Pontuação Máxima
Conhecimento teórico-prático	30,0
Resolução de problemas propostos	5,0
Linguagem técnica	5,0
Clareza, objetividade e organização do conteúdo	5,0
Correção gramatical	5,0
<b>Pontuação máxima por questão</b>	<b>50,0</b>

14. Não será permitida qualquer espécie de consulta, inclusive entre candidatos.
15. Ao terminar a prova, devolva ao Fiscal este **Caderno de Questões**, juntamente com as **Folhas de Respostas**, e assine a **Lista de Presença**.
16. Na sala que apresentar apenas 1 (um) Fiscal, os 3 (três) últimos candidatos somente poderão ausentar-se da sala juntos, após a **assinatura da Ata de Encerramento** de provas.

*Boa prova!*

Nº do doc. de identificação (RG, CNH etc.):

Assinatura do(a) candidato(a):

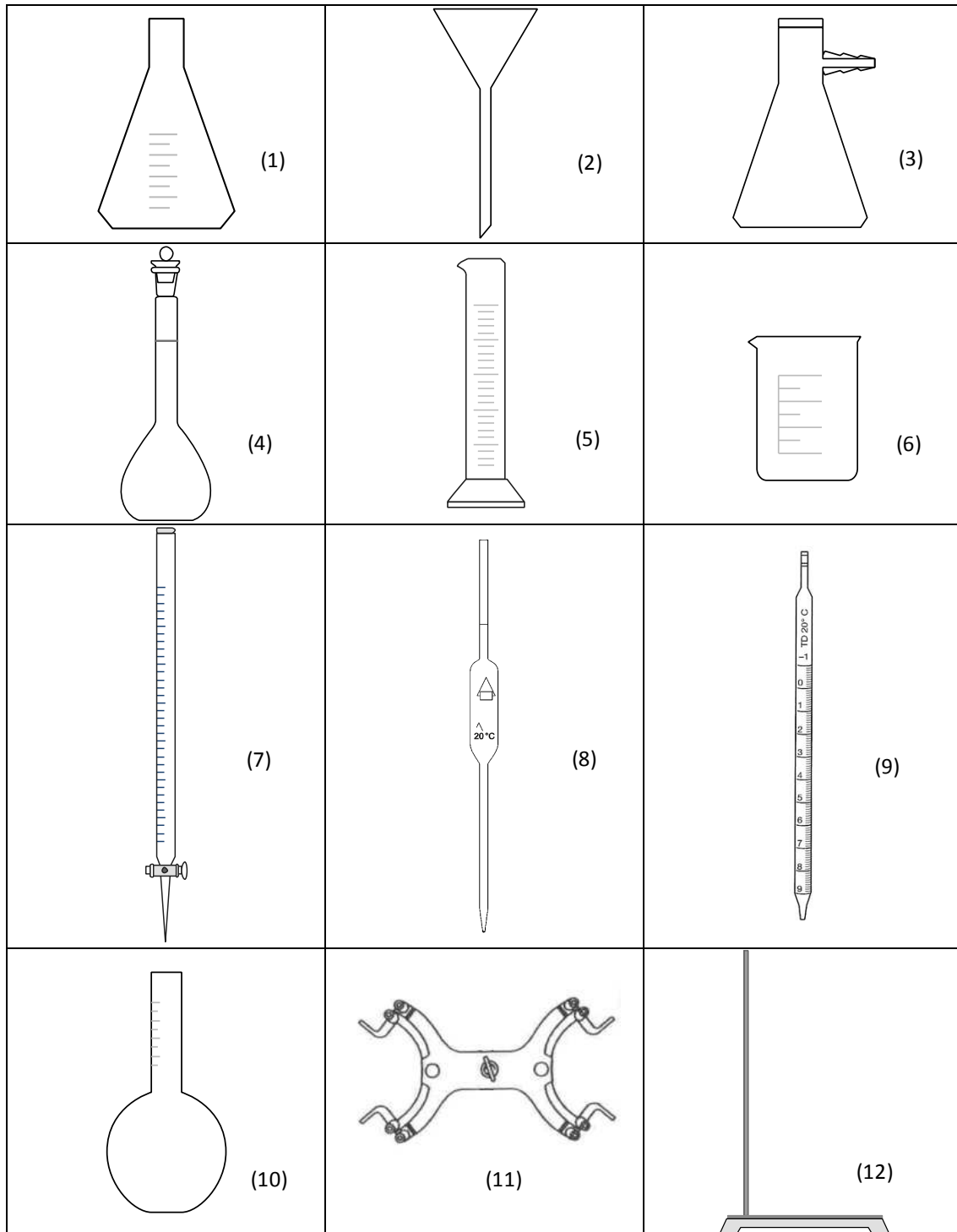
Universidade  
Federal de Alagoas  
(Editais nº 31 e 81/2016)



**PROVA PRÁTICA**

**QUESTÃO 01**

Os processos de volumetria, como a titulação, são muito utilizados para a padronização de soluções em laboratórios. No exercício de sua função de técnico de laboratório, foi solicitado a padronização de uma solução ácida, utilizando uma solução padrão de uma base e um indicador de ponto de viragem, através do processo de titulação. Para a realização do processo de padronização, indique, a partir dos materiais apresentados nos itens numerados de 1 a 12, a quantidade necessária de cada material no processo e descreva o modo como esses serão utilizados.



RASCUNHO – QUESTÃO 1

1
2
3
4
5
6
7
8
9
10
11
12
13
14
15
16
17
18
19
20
21
22
23
24
25
26
27
28
29
30

RASCUNHO – QUESTÃO 1

### QUESTÃO 02

Em um laboratório, deseja-se preparar 1,0 L de uma solução de ácido clorídrico (HCl) 0,1 mol.L<sup>-1</sup>. Tem-se disponível 1,0 L de ácido clorídrico concentrado comercial com as seguintes especificações: densidade 1,2 g.mL<sup>-1</sup> e % m/m = 36,5%. Sabendo-se que o laboratório dispõe de todos os materiais necessários, descreva o procedimento adequado para preparar a solução e calcule o volume do ácido concentrado necessário.

Dados: H = 1; Cl = 35,5

### RASCUNHO – QUESTÃO 2

1
2
3
4
5
6
7
8
9
10
11
12
13
14
15
16
17
18
19
20
21
22
23
24
25
26
27
28
29
30

RASCUNHO – QUESTÃO 2