

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO DE JANEIRO Concurso Público para provimento de vagas de cargos Técnico-Administrativos – Edital 342/2013 Chave de Correção da Prova Prática

Cargo: D-44 – Técnico de Laboratório – Metrologia

QUESTÃO 1:

Indique as informações técnicas que um certificado de calibração de um material volumétrico deve conter.

	Chave de Correção		
	Item	Qtde de Pontos	
O candidat	O candidato deverá mencionar, no mínimo, os seguintes tópicos:		
1. Ide	ntificação do item calibrado indicando		
• No	me do item (por exemplo pipeta, balão volumétrico)		
• Car	pacidade nominal do item (por exemplo 10 mL)		
• Poi	ntos a serem verificados (por exemplo 10 mL)		
• Cóo	digo de identificação		
2. Ras	streabilidade (por exemplo os equipamentos/instrumentos utilizados na		
cal	ibração do item, os códigos de identificação e número dos certificados de da		
RB	C destes equipamentos/instrumentos)		
3. Pro	ocedimentos seguidos no procedimento de calibração (por exemplo		
De	terminação da pressão atmosférica – Procedimento número XXXXX versão		
XX			
4. Res	sultados das medições realizadas e outros (por exemplo volume, volume		
cor	rigido, erro, incerteza expandida, fator de abrangência, grau de liberdade)		
5. Da	dos ambientais (por exemplo temperatura ambiente, umidade relativa,		
pre	essão atmosférica)		

QUESTÃO 2:

De que se trata a norma ISO/IEC 17025? Qual sua importância para um laboratório de calibração de material volumétrico?

Chave de Correção		
Item		Qtde de Pontos
O cand	O candidato deverá colocar no quadro definido para tal, pelo menos, as seguintes	
informações:		
2.1.	Identificação do item calibrado	
2.2.	Data da calibração	
2.3.	Número do certificado	
2.4.	Identificação do item a ser calibrado	
2.5.	Condições ambientais	
2.6.	Resultados de medições e de cálculos, incluindo	



UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO DE JANEIRO Concurso Público para provimento de vagas de cargos Técnico-Administrativos – Edital 342/2013 Chave de Correção da Prova Prática

QUESTÃO 3:

Suponha ser o quadro a seguir uma planilha para calibração de um picnômetro. Quais informações esta planilha deveria conter? Coloque-as no quadro, a seguir:

LOGOMARCA DO LABORATÓRIO	NOME DO LABORATÓRIO		
	CERTIFICADO DE CALIBRAÇÃO		

Chave de Correção		
Item	Qtde de Pontos	
O candidato deverá dizer que é uma norma que atesta a competência de laboratórios	20,0	
de ensaios e calibrações.		
É importante porque com a acreditação nesta norma, o INMETRO reconhece a		
competência do laboratório na calibração de materiais volumétricos do próprio		
laboratório e de outros.		



UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO DE JANEIRO

Concurso Público para provimento de vagas de cargos Técnico-Administrativos – Edital 342/2013 Chave de Correção da Prova Prática

QUESTÃO 4:

Utilizando os valores a seguir, calcule os resultados das operações e apresente-os de acordo com as regras de algarismos significativos e arredondamento.

3,0 x 4	
2,8 + 1,13	
9,6 - 0,38	
48 / 6	

Chave de Correção			
I	tem	Qtde de Pontos	
	_	20,0	
1 x 10 ¹			
3,9			
9,2			
8			



UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO DE JANEIRO

Concurso Público para provimento de vagas de cargos Técnico-Administrativos – Edital 342/2013 Chave de Correção da Prova Prática

QUESTÃO 5

Um técnico realizou um procedimento de calibração de uma pipeta volumétrica seguindo todas as recomendações estabelecidas pelas normas vigentes. De acordo com o seu conhecimento das normas e boas práticas de calibração, descreva por completo como deveria ser feito o tratamento dos dados para a estimativa da incerteza de medição (forneça todas as grandezas de entrada e diagramas – se aplicável).

Chave de Correção		
Item	Qtde de Pontos	
A questão não é numérica e não há resposta padrão, já que os procedimentos	20,0	
realizados podem diferir levemente com relação à forma de realização dos cálculos. No		
entanto, o candidato deve ser capaz de:		
1 - Definir o mensurando e o seu modelo		
Sendo o mensurando o volume de água medido a 20°C (V20) e o modelo semelhante à		
imagem:		
$V_{20} = (I_{L} - I_{E}) \times (\rho_{W} - \rho_{A})^{-1} \times \left(1 - \frac{\rho_{A}}{\rho_{B}}\right) \times \left[1 - \gamma(t - 20)\right]$		
Onde:		
IL : é a indicação da balança medida após a dispensação do volume de líquido		
IE: é a indicação da balança antes da dispensação do volume de líquido		
ρW: é a densidade da água na temperatura de medição		
ρA: é a densidade do ar na temperatura e pressão atmosférica do teste		
ρb: é a densidade da referência da balança (geralmente 8 g/mL para balanças		
eletrônicas)		
γ: é o coeficiente de expansão volumétrica do material de que é feito o instrumento		
t: é a temperatura da água usada na medição em graus celsius		
Tal modelo pode ser apresentado de forma simplificada:		
$V_{20} = (I_{L} - I_{E}) \times Z$		
Onde:		
$Z = (\rho_{W} - \rho_{A})^{-1} \times \left(1 - \frac{\rho_{A}}{\rho_{B}}\right) \times \left[1 - \gamma(t - 20)\right]$		
2 - Identificar as fontes de incerteza		
3 - Construir o diagrama causa-efeito (Ishikawa ou espinha de peixe)		
4 - Descrever alguns procedimentos utilizados para:		
- quantificar as fontes de incerteza;		
- calcular os coeficientes de sensibilidade;		
- calcular os componentes de incerteza;		
- calcular a incerteza padrão combinada;		
- calcular o número de graus de liberdade efetivos;		
- calcular o coeficiente de abrangência;		
- calcular a incerteza expandida.		