



ufrb

**Concurso Público para Servidor
Técnico-Administrativo 2011**

17 Técnico em Laboratório/
Química
Nível Médio

INSTRUÇÕES

Para a realização destas provas, você recebeu este Caderno de Questões e uma Folha de Respostas.

1. Caderno de Questões

- Verifique se este Caderno de Questões contém as seguintes provas:
PORTUGUÊS — Questões de 01 a 15
ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA — Questões de 16 a 30
CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS — Questões de 31 a 60
- Qualquer irregularidade constatada neste Caderno de Questões deve ser imediatamente comunicada ao Fiscal de sala.
- Neste Caderno, você encontra apenas um tipo de questão: objetiva de proposição simples. Identifique a resposta correta, marcando na coluna correspondente da Folha de Respostas:

V, se a proposição é verdadeira;

F, se a proposição é falsa.

ATENÇÃO: Antes de fazer a marcação, avalie cuidadosamente sua resposta.

LEMBRE-SE:

- A resposta correta vale 1 (um), isto é, você **ganha** 1 (um) ponto.
- A resposta errada vale -0,50 (menos cinquenta centésimos), isto é, você **não ganha** o ponto da questão que errou e ainda **perde**, em cada resposta errada, 0,50 (cinquenta centésimos) dos pontos ganhos em outras questões que você acertou.
- A ausência de marcação e a marcação dupla ou inadequada valem 0 (zero). Você **não ganha nem perde nada**.

2. Folha de Respostas

- A Folha de Respostas é pré-identificada; confira os dados registrados no cabeçalho e assine-o com caneta esferográfica de tinta **PRETA**. Não ultrapasse o espaço reservado para esse fim.
- **NÃO AMASSE, NÃO DOBRE, NÃO SUJE, NÃO RASURE ESSA FOLHA DE RESPOSTAS.**
- A marcação da resposta deve ser feita preenchendo-se o espaço correspondente com caneta esferográfica de tinta **PRETA**. Não ultrapasse o espaço reservado para esse fim.

Exemplo da Marcação
na Folha de Respostas

01	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
02	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
03	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
04	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
05	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

- O tempo disponível para a realização das provas e o preenchimento da Folha de Respostas é de 4 (quatro) horas.
-

PROVA DE PORTUGUÊS

QUESTÕES de 01 a 15

INSTRUÇÃO:

Para cada questão, de **01** a **15**, marque na coluna correspondente da Folha de Respostas:

V, se a proposição é verdadeira;

F, se a proposição é falsa.

A resposta correta vale 1 (um); a resposta errada vale -0,50 (menos cinquenta centésimos); a ausência de marcação e a marcação dupla ou inadequada valem 0 (zero).

QUESTÕES de 01 a 10

TEXTO:

Nada preocupa tanto o brasileiro como a saúde pública, segundo recente pesquisa do Datafolha: é generalizado o descontentamento com a dificuldade de acesso ao serviço e com a sua qualidade. Mesmo assim, por incrível que pareça, a saúde mereceu um brinde nas festas de fim de ano. Foi aí que colhi algumas das

5 – melhores notícias do ano.

À primeira vista, parece estranho afirmar isso, afinal, como mostrou a repórter Cláudia Collucci nesta **Folha**, um paciente com câncer chega a esperar até seis meses por uma radioterapia. É algo como esperar horas por bombeiros quando uma casa está pegando fogo.

10 – Basta, porém, ler algumas das últimas informações divulgadas para ver a dimensão de certas conquistas, resultado de décadas de mobilização, que nasceram de experiências localizadas em alguns municípios e depois disseminadas. Segundo números do Ministério da Saúde, vem caindo o número de mortes associadas ao fumo. As pessoas já fumam menos. Há menos mortes por doenças do coração porque

15 – há mais cuidado com a alimentação e mais preocupação com a prática de exercícios físicos.

Quem conhece o poder da indústria do tabaco sabe o que significam essas conquistas. Portanto, valeu o brinde aos educadores da saúde.

Pesquisa da Unifesp (Universidade Federal de São Paulo) mostrou queda no

20 – número de fumantes e no consumo de álcool e drogas entre os estudantes do Brasil. Apesar dos patamares ainda indecentemente altos, há batalhas vitoriosas nessa guerra. Mas o perigo continua: 30% dos estudantes da cidade de São Paulo ficam “altos” pelo menos uma vez por mês, e o crack já está em todo o país.

A preocupação é tão grande que o futuro Secretário da Saúde de São Paulo,

25 – Giovanni Cerri, prometeu fazer da educação contra o abuso de álcool prioridade de sua gestão. Uma de suas medidas será a disseminação de uma experiência feita com jovens da favela de Heliópolis, que, com a ajuda de especialistas em saúde pública, foram treinados para falar a sua comunidade sobre os perigos da dependência química.

DIMENSTEIN, Gilberto. Um brinde à saúde. **Folha de S. Paulo**. São Paulo, 2 jan. 2011. Cotidiano, p. C5.

Questão 01

O texto revela uma realidade do país com a qual o autor tem contato, mas isenta-se de julgá-la ou avaliá-la.

Questão 02

O fato relatado pela repórter, no segundo parágrafo, não invalida “o brinde aos educadores da saúde” referido no quarto parágrafo.

Questão 03

O discurso produzido pelo autor é desprovido de subjetividade, pois ele se apropria de outros discursos.

Questão 04

No trecho “É algo como esperar horas por bombeiros quando uma casa está pegando fogo.” (l. 8-9), há uma comparação utilizada para reforçar um julgamento.

Questão 05

Do contexto de “Quem conhece o poder da indústria do tabaco sabe o que significam essas conquistas. Portanto, valeu o brinde aos educadores da saúde.” (l. 17-18), infere-se que o sujeito do discurso conhece o poder da indústria fumageira.

Questão 06

No último parágrafo, o autor apresenta um testemunho que funciona como fonte segura para enfatizar o seu ponto de vista.

Questão 07

Os termos “o descontentamento com a dificuldade de acesso ao serviço e com a sua qualidade.” (l. 2-3) e “essas conquistas” (l. 17-18) exercem função de sujeito nos seus respectivos contextos oracionais.

Questão 08

Em “um paciente com câncer chega a esperar até seis meses por uma radioterapia.” (l. 7-8), a ação expressa pelo verbo denota um processo concluído no passado.

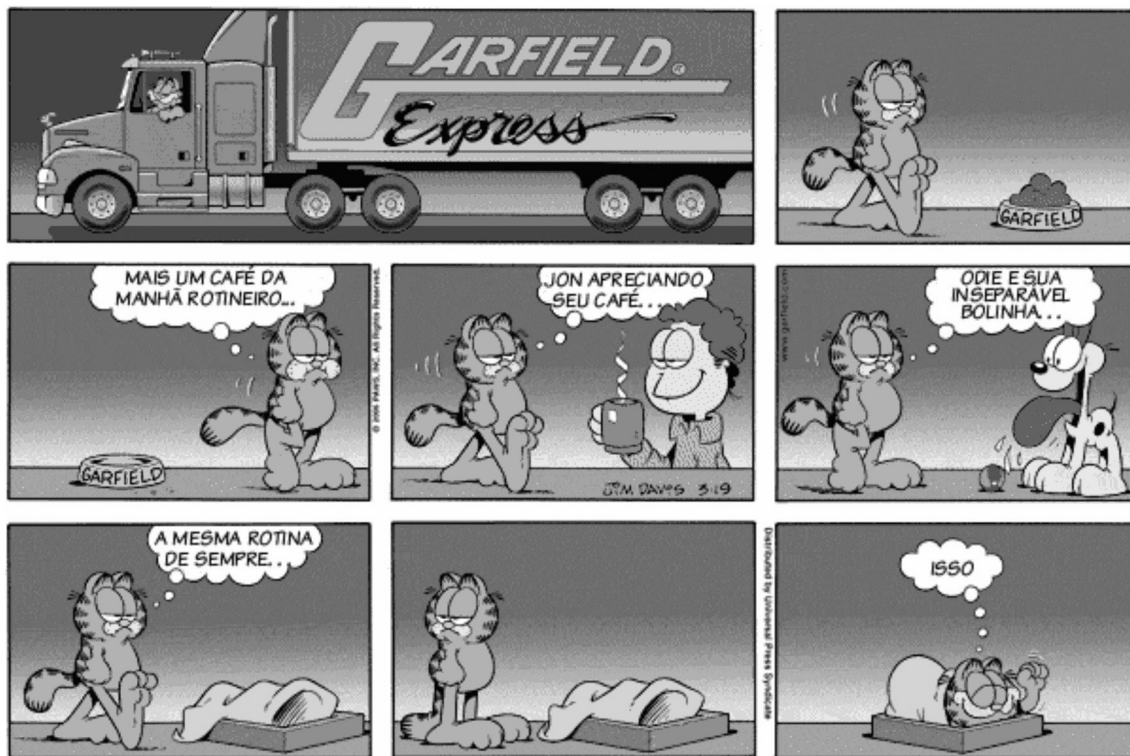
Questão 09

Os pronomes relativos “que” (l. 11) e “que” (l. 27), nas duas ocorrências, exercem função sintática de **sujeito** das respectivas orações.

Questão 10

A forma verbal “Há”, em “Há menos mortes por doenças do coração” (l. 14), pode ser substituída por “Existe”, sem comprometimento gramatical da frase.

QUESTÕES de 11 a 15



DAVIS, J. **Garfield Express**. Disponível em: <<http://www.culturamix.com/wp-content/gallery/tirinhas-do-garfield/foto-tirinhas-do-garfield>>. Acesso em: 15 jan. 2011.

Questão 11

O conjunto discursivo dos quadrinhos permite concluir que o gato Garfield caracteriza-se por um modo de existir pautado na inércia.

Questão 12

O humor do discurso reside no fato de o gato ironizar a rotina de Jon e de Odie, mas agir de forma semelhante.

Questão 13

Nos três últimos quadrinhos, o gato pensa e age em desacordo com o seu jeito de ser no mundo.

Questão 14

As reticências das “falas” de Garfield apontam para a ausência de nexos nos seus pensamentos.

Questão 15

Na sequência narrativa, a mensagem é passada por meio da linguagem verbal e da não verbal.

PROVA DE ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

QUESTÕES de 16 a 30

INSTRUÇÃO:

Para cada questão, de **16 a 30**, marque na coluna correspondente da Folha de Respostas:

V, se a proposição é verdadeira;

F, se a proposição é falsa.

A resposta correta vale 1 (um); a resposta errada vale -0,50 (menos cinquenta centésimos); a ausência de marcação e a marcação dupla ou inadequada valem 0 (zero).

Questão 16

A Universidade Federal do Recôncavo da Bahia — UFRB — é titular de direitos e deveres em nome próprio, tendo a propriedade do seu patrimônio.

Essa é a característica básica que diferencia a UFRB da entidade da Administração Direta a que se vincula.

Questão 17

Os autônomos recolhem o Imposto Sobre Serviços (ISS) em montante equivalente ao percentual do valor do serviço prestado.

QUESTÕES 18 e 19

O laboratório de Análises Clínicas de um hospital fez uma licitação para comprar o material usado na prestação de seus serviços. O empenho foi emitido para efetuar o pagamento dos itens por ocasião da sua entrega. O fornecedor, porém, não cumpriu o contrato e não entregou o material solicitado.

Diante dessa situação, pode-se afirmar:

Questão 18

Nesse caso, o hospital pode anular o empenho, uma vez que o material encomendado não foi entregue.

Questão 19

Em caso de anulação, o valor do empenho da despesa reverte à dotação, tornando-se disponível para outras despesas no exercício da sua ocorrência.

Questão 20

A Constituição de 1988 manifestou uma preocupação social, quando afirmou que a Lei de Orçamentos Anual (LOA), compatibilizada com o Plano Plurianual (PPA), terá, entre suas funções, a de reduzir desigualdades inter-regionais, segundo critério populacional.

Questão 21

A Presidente da República tem o prazo até 31 de dezembro de 2011 para envio, ao Congresso Nacional, da proposta do Plano Plurianual (PPA) do seu governo.

Questão 22

A fiscalização tributária e os serviços de segurança pública são atividades administrativas do Estado, que podem ser desenvolvidas por particulares.

Questão 23

Pela própria conceituação de “serviço público”, é vedada pela Constituição Brasileira a cobrança de taxas por sua utilização.

Questão 24

A instituição do controle externo não implica a redução da autonomia no exercício de competências próprias de cada Poder.

QUESTÕES 25 e 26

O Tribunal de Contas dos Municípios do Estado da Bahia emitiu parecer conclusivo rejeitando as contas que compuseram o processo de tomada de contas do Poder Executivo de uma determinada cidade.

Com base nessas informações, pode-se afirmar:

Questão 25

O Tribunal de Contas dos Municípios do Estado da Bahia é um órgão auxiliar no exercício do controle externo, a cargo do Poder Legislativo de cada município.

Questão 26

Em virtude desse parecer do Tribunal, se acolhido pela Câmara de Vereadores, deverá ser aberto um processo de tomada de contas especial para apurar irregularidades ou impropriedades na utilização dos recursos públicos.

QUESTÕES 27 e 28

Um órgão público realizou um contrato com determinada firma para a prestação dos serviços de limpeza de suas áreas.

Considerando-se que as boas recomendações da empresa motivaram a administração desse órgão a firmar um contrato com prazo indeterminado e com inexigibilidade de licitação, é correto afirmar:

Questão 27

A administração desse órgão não firmou adequadamente esse contrato, uma vez que é vedado pela legislação brasileira o contrato administrativo com prazo de vigência indeterminado.

Questão 28

A prestação de serviços de limpeza é um dos casos previstos na lei para inexigibilidade de licitação.

QUESTÕES 29 e 30

O servidor de uma repartição pública casou-se e viajou por 15 dias. O seu chefe registrou 15 dias de ausência e, ao retornar, o servidor explicou que havia viajado para o Exterior, a fim de “curtir” o seu casamento e aproveitou a ocasião para participar de um congresso em sua área profissional.

Considerando-se a situação apresentada, pode-se afirmar:

Questão 29

A Lei nº 8112/90 prevê o afastamento de três dias úteis para o servidor por motivo de casamento.

Questão 30

É vedado ao servidor ausentar-se do serviço durante o expediente, sem prévia autorização do chefe imediato, portanto esse servidor não poderia afastar-se sem pedir a devida permissão.

PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

TÉCNICO EM LABORATÓRIO/QUÍMICA

QUESTÕES de 31 a 60

INSTRUÇÃO:

Para cada questão, de **31** a **60**, marque na coluna correspondente da Folha de Respostas:

V, se a proposição é verdadeira;
F, se a proposição é falsa.

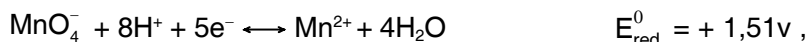
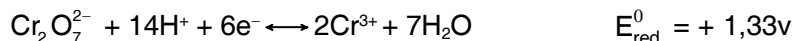
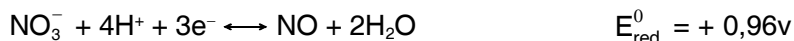
A resposta correta vale 1 (um); a resposta errada vale -0,50 (menos cinquenta centésimos); a ausência de marcação e a marcação dupla ou inadequada valem 0 (zero).

Questão 31

A substituição de um hidrogênio do propano por um radical isopropila resulta em 2,3-dimetilbutano ou 2-metilpentano.

Questão 32

Nas reações



o poder redutor $\text{MnO}_4^-/\text{H}^+ > \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}/\text{H}^+ > \text{NO}_3^-/\text{H}^+$

Questão 33

Colocando-se em um recipiente 81,25g de zinco metálico com 80% de pureza e 109,5g de ácido clorídrico, obtêm-se 15L de um gás, medidos a 27°C e 1,64atm, sendo o rendimento da reação de 50%.

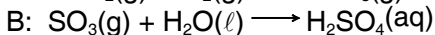
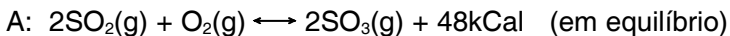
Questão 34

Considerando-se as tabelas, em ordem decrescente de reatividade do ânodo e do cátodo, respectivamente, ânions não oxigenados $> \text{OH}^- >$ ânions oxigenados e $\text{Ag}^+ > \text{Cu}^{2+} > \text{Fe}^{2+} > \text{H}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Na}^+ > \text{Ca}^{2+} > \text{K}^+$, pode-se afirmar:

A maioria dos alcalinos e alcalinos-terrosos foi obtida, pela primeira vez, por eletrólise das respectivas bases fundidas, e os metais não poderiam ser obtidos a partir de soluções aquosas de suas bases ou de seus sais, porque a redução da água ocorreria preferencialmente.

Questão 35

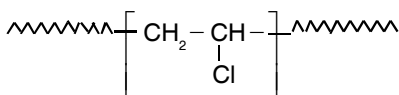
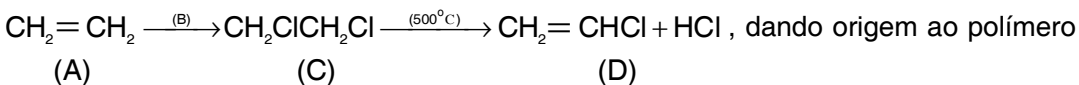
Considerem-se as reações que representam etapas na formação do ácido sulfúrico:



Injetando-se O_2 , reduzindo-se a temperatura e elevando-se a pressão sobre a reação A, ocorrerá aumento da produção de ácido sulfúrico na reação B.

Questão 36

A produção de um monômero (substância D) usado na obtenção de resinas polivinílicas pode ser fabricado industrialmente na sequência de reações



Questão 37

Substâncias explosivas tornam-se perigosas pelo envelhecimento durante o armazenamento.

Os éteres e o potássio metálico podem formar peróxidos explosivos sob exposição ao ar, razão pela qual recipientes que contêm éter devem ser tratados com muito cuidado, assim como os que contêm potássio metálico, quando o metal não está imerso em querosene.

Questão 38

Os erros determinados afetam a precisão dos resultados, provocando o deslocamento de todos os dados em uma única direção (para valores mais altos ou mais baixos).

Questão 39

A utilização de EPI para proteção respiratória deve ser indicada quando as medidas de segurança coletiva não existem ou não podem ser implantadas ou ainda são insuficientes.

Questão 40

Consideram-se riscos ambientais os agentes físicos, químicos e biológicos existentes nos ambientes de trabalho, que, em função da natureza, da concentração ou da intensidade e do tempo de exposição, são capazes de causar danos à saúde do trabalhador.

Questão 41

A maior fonte de erro experimental relacionado com a utilização da vidraria volumétrica é precisamente o ajuste do menisco, também chamado de erro de paralaxe, que depende da dimensão da secção transversal do instrumento volumétrico na zona de medição e, sendo assim, estudos comprovam que quanto menor a secção transversal do instrumento maior será o erro associado ao experimento.

Questão 42

Condicionamento, adição da amostra, lavagem e eluição são as etapas de um procedimento de extração líquido-líquido.

Questão 43

De um modo geral, quanto mais rápido for o arrefecimento maior será o tamanho dos cristais obtidos.

Questão 44

Na operação de pesagem, quanto mais alta for a temperatura do corpo em relação à temperatura ambiente, tanto maior será a espessura da película de água aderida à superfície, razão porque um corpo frio aparentará maior peso do que um corpo quente e, nesse caso, a solução consiste em só pesar o objeto após ele ter adquirido a temperatura ambiente.

Questão 45

Todo e qualquer recipiente destinado à coleta de amostras deve ser lavado com detergente e ácido diluído, independentemente da análise a ser realizada.

Questão 46

Na preservação da amostra de água para determinação de metais totais, é recomendada a adição de ácido ao recipiente de coleta.

Questão 47

Amostradores passivos, frascos borbulhadores e garrafas de Van Dorn são sistemas utilizados, respectivamente, em amostragem de sólidos, gases e líquidos.

Questão 48

A identificação dos constituintes — elementos, grupo de elementos ou íons — que formam uma dada substância ou mistura é objeto de estudo da Química Analítica Quantitativa.

Questão 49



As etapas A e B do processo analítico descrito podem ser identificadas, respectivamente, como Amostragem e Eliminação de interferentes.

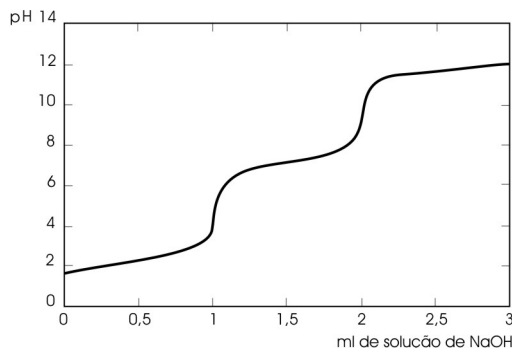
Questão 50

Objeto da análise, quantidade disponível de amostra e nível de concentração do analito são fatores importantes que devem ser observados pelo analista, quando da escolha do método de análise.

Questão 51

Foram precipitados 0,45g de PbCl_2 quando 10mL de uma solução contendo Cl^- foi tratada com excesso de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$, o que leva à conclusão de que a molaridade do Cl^- , presente na amostra desconhecida, foi 0,08M.

Questão 52



A figura pode representar a curva de titulação do ácido fosfórico pelo hidróxido de sódio.

Questão 53

A potenciometria se aplica à determinação de constantes de equilíbrio termodinâmicas — K_a , K_b , K_{ps} .

Questão 54

A medida da quantidade de energia emitida por átomos termicamente excitados é objeto de estudo da espectroscopia de absorção atômica.

Questão 55

Na cromatografia gasosa, a separação ocorre em função dos mecanismos de adsorção ou partição entre fase estacionária — sólido ou líquido — e fase gasosa.

Questão 56

Estabilidade térmica, volatilidade e possibilidade de derivatização são pré-requisitos para que as amostras sejam analisadas por CLAE (Cromatografia Líquida de Alta Eficiência).

Questão 57

A calibração de instrumentos, a determinação do branco de uma amostra e o uso de métodos de análise independentes são alternativas utilizadas para a redução dos erros indeterminados.

Questão 58

O parâmetro estatístico t-Student é utilizado, nos testes de hipóteses, para a média da população, quando não se conhece a variância (S^2) dos elementos dessa população.

Questão 59

O resultado da operação $106,9 - 3,14$, utilizando-se o conhecimento de Algarismos Significativos e arredondamento, é 103,76.

Questão 60

Considerando-se o conjunto de dados 116,0; 97,9; 114,2; 106,8 e 108,3, os valores da média e do desvio-padrão serão, respectivamente, iguais a 108,6 e 7,1.

Tabela Periódica

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS QUÍMICOS (com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18									
1A	2A	3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B	11B	12B	3A	4A	5A	6A	7A	8A									
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	5	6	7	8	9	10									
H 1 HIDROGÊNIO	Li 3 LÍTIO	Na 11 SÓDIO	K 19 POTÁSSIO	Rb 37 RUBÍDIO	Cs 55 CÉSIO	Fr 87 FRÂNCIO	Be 4 BERÍLIO	Mg 12 MAGNÉSIO	Ca 20 CÁLCIO	Sr 38 ESTRÔNCIO	Ba 56 BÁRIO	B 5 BORO	C 6 CARBONO	N 7 NITROGÊNIO	O 8 OXIGÊNIO	F 9 FLUOR	He 2 HÉLIO									
												Al 13 ALUMÍNIO	Si 14 SILÍCIO	P 15 FÓSFORO	S 16 ENXOFRE	Cl 17 CLORO	Ar 18 ARGÔNIO									
												Ga 31 GÁLIO	Ge 32 GERMÂNIO	As 33 ARSENÍO	Se 34 SELENÍO	Br 35 BROMO	Kr 36 CRÍPTON									
												In 49 ÍNDIO	Sn 50 ESTANHO	Sb 51 ANTIMÔNIO	Te 52 TELÚRIO	I 53 IODO	Xe 54 XENÔNIO									
												Cd 48 CÁDMIO	In 49 ÍNDIO	Pd 46 PALÁDIO	Ag 47 PRATA	Cu 29 COBRE	Zn 30 ZINCO									
												Hg 80 MERCÚRIO	Tl 81 TÁLIO	Pb 82 CHUMBO	Bi 83 BISMUTO	Po 84 PÓLONIO	Rn 86 RÁDÔNIO									
												Rf 104 RUTÊNIO	Db 105 DUBNÍO	Sg 106 SEBÓRGIO	Hs 108 HASSÍO	Mc 110 MÉTNERIO	Ds 112 DARMSTÁDIO	Rg 112 ROENTGÊNIO								
												Os 76 ÓSMIO	Ir 77 IRÍDIO	Pt 78 PLATINA	Au 79 OURA	Hg 80 MERCÚRIO	Tl 81 TÁLIO	Pb 82 CHUMBO	Bi 83 BISMUTO	Po 84 PÓLONIO	Rn 86 RÁDÔNIO					
												Re 75 RÊNIO	Os 76 ÓSMIO	Pt 78 PLATINA	Au 79 OURA	Hg 80 MERCÚRIO	Tl 81 TÁLIO	Pb 82 CHUMBO	Bi 83 BISMUTO	Po 84 PÓLONIO	Rn 86 RÁDÔNIO					
												Ta 73 TÂNTALO	Hf 72 HÁFNIO	Rf 104 RUTÊNIO	Db 105 DUBNÍO	Sg 106 SEBÓRGIO	Hs 108 HASSÍO	Mc 110 MÉTNERIO	Ds 112 DARMSTÁDIO	Rg 112 ROENTGÊNIO						
												Lu 71 LUTÉCIO	Hf 72 HÁFNIO	Rf 104 RUTÊNIO	Db 105 DUBNÍO	Sg 106 SEBÓRGIO	Hs 108 HASSÍO	Mc 110 MÉTNERIO	Ds 112 DARMSTÁDIO	Rg 112 ROENTGÊNIO						
												La 57 LANTÂNIO	Ce 58 CÉRIO	Pr 59 PRASEÓDÍMIO	Nd 60 NÉODÍMIO	Pm 61 PROMÉCIO	Sm 62 SAMÁRIO	Eu 63 EURÓPIO	Gd 64 GADOLÍNIO	Tb 65 TERBÍO	Dy 66 DISPRÓSÍO	Ho 67 HÓLMIO	Er 68 ERBÍO	Tm 69 TÚLIO	Yb 70 ÍTRIO	
												Ac 89 ACTÍNIO	Th 90 TÓRIO	Pa 91 PROTÁCTÍNIO	U 92 URÂNIO	Np 93 NEPTÚNIO	Pu 94 PLUTÓNIO	Am 95 AMÉRICIO	Cm 96 CÚRIO	Bk 97 BERKÉLIO	Cf 98 CALIFÓRNIO	Es 99 EINSTEÍNIO	Fm 100 FERMÍO	Md 101 MENDELÉVIO	No 102 NOBÉLIO	

Série dos lantanídeos

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb
LANTÂNIO	CÉRIO	PRASEÓDÍMIO	NÉODÍMIO	PROMÉCIO	SAMÁRIO	EURÓPIO	GADOLÍNIO	TERBÍO	DISPRÓSÍO	HÓLMIO	ERBÍO	TÚLIO	ÍTRIO

Série dos actínídeos

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No
ACTÍNIO	TÓRIO	PROTÁCTÍNIO	URÂNIO	NEPTÚNIO	PLUTÓNIO	AMÉRICIO	CÚRIO	BERKÉLIO	CALIFÓRNIO	EINSTEÍNIO	FERMÍO	MENDELÉVIO	NOBÉLIO

R = 0,082 atm.L.mol⁻¹.K⁻¹

F = 96500 C

Constante de Avogadro ≈ 6,02.10²³

L = litro

mL = mililitro

Kw = 1,0.10⁻¹⁴ (a 25°C)

MM_{ar} = 28,9g.mol⁻¹

1pm ⇒ 1,0.10⁻¹² m

OBSERVAÇÕES:

- Valores de massa atômica aproximados com a finalidade de serem utilizados em cálculos.
- Os parênteses indicam a massa atômica do isótopo mais estável.
- Fonte: IUPAC Periodic Table of the Elements (dezembro de 2006).



Pró-Reitoria de Gestão de Pessoal - PROGEP
Coordenadoria de Desenvolvimento de Pessoal - CDP
Rua Prof. Mata Pereira, 210 - Centro - Cep 44380-000
Cruz das Almas - Bahia - Brasil - Telefax: (75) 3621-9815
cdp@ufrb.edu.br



Pró-Reitoria de Graduação - PROGRAD
Serviço de Seleção, Orientação e Avaliação - SSOA
Rua Dr. Augusto Viana, 33 - Canela - Cep 40110-160
Salvador - Bahia - Brasil - Telefax: (71) 3283-7820
ssoa@ufba.br