

IFS

PROCESSO SELETIVO – 2013/1 CADERNO DE QUESTÕES - ESPANHOL CURSOS TÉCNICOS SUBSEQUENTES

LEIA COM ATENÇÃO AS INSTRUÇÕES ABAIXO:

- 1) Ao receber este caderno de provas verifique se contém um total de 72 questões, assim distribuídas:

DISCIPLINA	QUESTÕES	DISCIPLINA	QUESTÕES	DISCIPLINA	QUESTÕES
PORTUGUÊS	01 a 08	QUÍMICA	25 a 32	GEOGRAFIA	49 a 56
MATEMÁTICA	09 a 16	BIOLOGIA	33 a 40	ESPAÑHOL	57 a 64
FÍSICA	17 a 24	HISTORIA	41 a 48	INFORMÁTICA	65 a 72

Caso contrário, solicite imediatamente ao fiscal da sala, outro caderno completo. Não serão aceitas reclamações posteriores.

- 2) Confira seus dados impressos no **CARTÃO RESPOSTA** antes de preenchê-lo, qualquer divergência informe ao fiscal de sala, imediatamente.
- 3) Cada questão consistirá de 5 (cinco) alternativas de múltipla escolha, das quais somente uma deverá ser marcada.
- 4) Marque as respostas no **CARTÃO RESPOSTA**.
- 5) Marque as respostas com caneta esferográfica de tinta preta ou azul, conforme o modelo:
- 6) Não serão permitidas rasuras no **CARTÃO RESPOSTA**.
- 7) Não é permitida qualquer espécie de consulta. O candidato que usar de meios fraudulentos será excluído do Processo Seletivo.
- 8) Você terá 4 horas para responder a todas as questões e fazer as marcações no **CARTÃO RESPOSTA**.
- 9) A correção das provas será efetuada levando-se em conta **EXCLUSIVAMENTE** o conteúdo do **CARTÃO RESPOSTA**.

c)

d)

e)

22.

a)

b)

c)

d)

e)

23.

a)

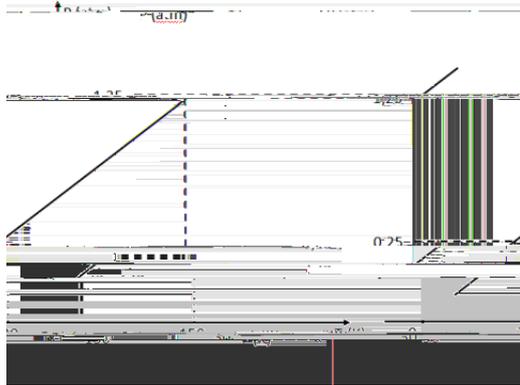
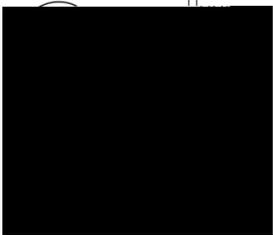
b)

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)

31.

a)

b)

c)

d)

e)

32.

e)

36.

I.

II.

III.

IV.

- a)
- b)
- c)
- d)
- e)

BIOLOGIA

33.

- a)
- b)
- c)
- d)
- e)

a)

hidrossolúveis
lipossolúveis

37.

b)

c)

d)

e)

34.

a)

b)

c)

d)

e)

35.

a)

b)

c)

d)

b) SNC)

c) SNP)

d)

e)

40.

c)

d)

e)

48.

a)

C)

D)

E)

- a)
- b)
- c)
- d)
- e)

63.

- a)
- b)
- c)
- d)
- e)

64.

- a)
- b)
- c)
- d)
- e)

INFORMÁTICA

65.

- I.
- II.

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

1A

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

0

6A		7A		He 4,00											3A		4A		5A																																
8	9	10													11	12	13	14	15	16	17	18																													
Elementos de transição																																																			
Cl 35,5	Ar 39,9	Ne 20,2	Mg 24,3	Al 27,0	Si 28,1	P 31,0	S 32,1	Cl 35,5	Ar 39,9	K 39,1	Ca 40,1	Sc 45,0	Ti 47,9	V 50,9	Cr 52,0	Mn 54,9	Fe 55,8	Co 58,9	Ni 58,7	Cu 63,5	Zn 65,4	Ga 69,7	Ge 72,6	As 74,9	Se 78,6																										
Br 79,9	Kr 83,8	Xe 131,3		Rb 85,5	Sr 87,6	Y 88,9	Zr 91,2	Nb 92,9	Mo 95,9	Tc 98,9	Ru 101,1	Rh 102,9	Pd 106,4	Ag 107,9	Cd 112,4	In 114,8	Sn 118,7	Sb 121,8	Te 127,6	Série dos Lantanídeos		Série dos Actinídeos																													
H 1,01		Li 7,0																				Be 9,0		B 10,8		C 12,0		N 14,0		O 16,0		F 19,0		Ne 20,2		Na 22,99		Mg 24,31		Al 26,98		Si 28,09		P 30,97		S 32,07		Cl 35,45		Ar 39,95	
K 39,10		Ca 40,08																				Sc 44,96		Ti 47,88		V 50,94		Cr 51,99		Mn 54,94		Fe 55,85		Co 58,93		Ni 58,71		Cu 63,55		Zn 65,38		Ga 69,72		Ge 72,64		As 74,92		Se 78,96			
Rb 85,47		Sr 87,62																				Y 88,91		Zr 91,22		Nb 92,91		Mo 95,94		Tc 98,91		Ru 101,07		Rh 102,91		Pd 106,37		Ag 107,87		Cd 112,41		In 114,82		Sn 118,71		Sb 121,76		Te 127,60			
Cs 132,91		Ba 137,33																				La 138,91		Ce 140,12		Pr 140,91		Nd 144,24		Pm 144,91		Sm 150,36		Eu 151,96		Gd 157,25		Tb 158,93		Dy 162,50		Ho 164,93		Er 167,26		Tm 168,93		Yb 173,05		Lu 174,97	
Fr 223,02		Ra 226,07																				Ac 227,03		Th 232,04		Pa 231,04		U 238,03		Np 237,05		Pu 244,06		Am 243,06		Cm 247,07		Bk 247,07		Cf 251,08		Es 252,08		Fm 253,08		Md 258,10		Dz 261,10			