

ENGENHARIA FLORESTAL

INSTRUÇÕES GERAIS

- *Verificar se o Caderno de Prova e a Folha de Resposta contém o seu nome. Em caso de erro comunique-se com o fiscal.*
- *Ao entregar o material ao fiscal, destacar o campo "VIA CANDIDATO" da Folha de Redação e da Folha de Resposta.*
- *Utilizar caneta de tinta azul ou preta.*
- *Escrever com letra legível.*

INSTRUÇÕES PARA A REDAÇÃO

- *Ater-se ao tema proposto (a dissertação será anulada, se houver fuga total, e perderá pontos se a fuga for parcial).*
- *Observar o limite mínimo de 20 (vinte) linhas e o máximo de 30 (trinta) linhas.*
- *Evitar rasuras, espaços vagos entre palavras e linhas em branco entre os parágrafos.*
- *Dar um título ao texto.*

TEMA PARA REDAÇÃO

Elabore uma dissertação enfocando a importância da conservação das florestas naturais na qualidade de vida dos habitantes de uma região, mesmo as localizadas nas propriedades privadas.

QUESTÕES DISCURSIVAS

INSTRUÇÕES

- *Utilizar o Caderno de Prova para resolver as questões discursivas que deverão ter, no máximo, 15 (quinze) linhas.*
- *Revisar as respostas e transcrevê-las para a Folha de Respostas, observando o número da questão correspondente.*

TABELA PERIÓDICA

TABELA PERIÓDICA																				
1 1A																	18 0			
1 H 1,008	2 2A											13 3A	14 4A	15 5A	16 6A	17 7A	2 He 4,003			
3 Li 6,941	4 Be 9,012											5 B 10,811	6 C 12,011	7 N 14,007	8 O 15,999	9 F 18,998	10 Ne 20,180			
11 Na 22,990	12 Mg 24,305	9 8B										10	11 1B	12 2B	13 Al 26,982	14 Si 28,086	15 P 30,974	16 S 32,066	17 Cl 35,453	18 Ar 39,948
19 K 39,098	20 Ca 40,078	21 Sc 44,956	22 Ti 47,867	23 V 50,942	24 Cr 51,996	25 Mn 54,938	26 Fe 55,847	27 Co 58,933	28 Ni 58,693	29 Cu 63,546	30 Zn 65,39	31 Ga 69,723	32 Ge 72,59	33 As 74,922	34 Se 78,96	35 Br 79,904	36 Kr 83,80			
37 Rb 85,468	38 Sr 87,62	39 Y 88,906	40 Zr 91,224	41 Nb 92,906	42 Mo 95,94	43 Tc (98)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,91	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29			
55 Cs 132,91	56 Ba 137,33	57-71 La-Lu	72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,85	75 Re 186,21	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,2	83 Bi 208,98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)			
87 Fr (223)	88 Ra 226,03	89-103 Ac-Lr	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (265)												

57 <i>La</i> 138,91	58 <i>Ce</i> 140,12	59 <i>Pr</i> 140,91	60 <i>Nd</i> 144,24	61 <i>Pm</i> (145)	62 <i>Sm</i> 150,36	63 <i>Eu</i> 151,96	64 <i>Gd</i> 157,25	65 <i>Tb</i> 158,93	66 <i>Dy</i> 162,50	67 <i>Ho</i> 164,93	68 <i>Er</i> 167,26	69 <i>Tm</i> 168,93	70 <i>Yb</i> 173,04	71 <i>Lu</i> 174,97
89 <i>Ac</i> 227,03	90 <i>Th</i> 232,04	91 <i>Pa</i> 231,04	92 <i>U</i> 238,03	93 <i>Np</i> 237,05	94 <i>Pu</i> (244)	95 <i>Am</i> (243)	96 <i>Cm</i> (247)	97 <i>Bk</i> (247)	98 <i>Cf</i> (251)	99 <i>Es</i> (252)	100 <i>Fm</i> (257)	101 <i>Md</i> (258)	102 <i>No</i> (259)	103 <i>Lr</i> (262)

Rf, rutherfordio, do nome E. R. Rutherford, físico e químico da Nova Zelândia. **Db**, dúbnio, do nome Dubna, local do Instituto Nuclear em Dubna, Rússia onde foi sintetizado este elemento. **Sg**, seabórgio, do nome Glenn T. Seaborg, químico nuclear americano. **Bh**, bório, do nome Niels Bohr, físico dinamarquês. **Hs**, hássio, do nome em latim Hassias, que significa Hess (um estado da Alemanha). **Mt**, meitnério, do nome Lise Meitner, física austríaca.

DIAGRAMA DE LINUS PAULING

