Programa de Pós-Graduação em Química

UFRN UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO NORTE

Processo Seletivo PPgQ- UFRN - 2022.1

Questão	GABARITO
1	A
2	D
3	B
4	E
5	C
6	B
7	D
8	B
9	D
10	A
11	E
12	E
13	C
14	A
15	C
16	B
17	A
18	C
19	D
20	E

Tabela periódica

1																	18
1 **H** hidrogênio 1,008	2											13	14	15	16	17	2 **He** hélio 4,0026
3 **Li** lítio 6,94	4 **Be** berílio 9,0122											5 **B** boro 10,81	6 **C** carbono 12,011	7 **N** nitrogênio 14,007	8 **O** oxigênio 15,999	9 **F** flúor 18,998	10 **Ne** neônio 20,180
11 **Na** sódio 22,990	12 **Mg** magnésio 24,305	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 **Al** alumínio 26,982	14 **Si** silício 28,085	15 **P** fósforo 30,974	16 **S** enxofre 32,06	17 **Cl** cloro 35,45	18 **Ar** argônio 39,95
19 **K** potássio 39,098	20 **Ca** cálcio 40,078(4)	21 **Sc** escândio 44,956	22 **Ti** titânio 47,867	23 **V** vanádio 50,942	24 **Cr** crômio 51,996	25 **Mn** manganês 54,938	26 **Fe** ferro 55,845(2)	27 **Co** cobalto 58,933	28 **Ni** níquel 58,693	29 **Cu** cobre 63,546(3)	30 **Zn** zinco 65,38(2)	31 **Ga** gálio 69,723	32 **Ge** germânio 72,630(8)	33 **As** arsênio 74,922	34 **Se** selênio 78,971(8)	35 **Br** bromo 79,904	36 **Kr** criptônio 83,798(2)
37 **Rb** rubídio 85,468	38 **Sr** estrôncio 87,62	39 **Y** ítrio 88,906	40 **Zr** zircônio 91,224(2)	41 **Nb** nióbio 92,906	42 **Mo** molibdênio 95,95	43 **Tc** tecnécio	44 **Ru** rutênio 101,07(2)	45 **Rh** ródio 102,91	46 **Pd** paládio 106,42	47 **Ag** prata 107,87	48 **Cd** cádmio 112,41	49 **In** índio 114,82	50 **Sn** estanho 118,71	51 **Sb** antimônio 121,76	52 **Te** telúrio 127,60(3)	53 **I** iodo 126,90	54 **Xe** xenônio 131,29
55 **Cs** césio 132,91	56 **Ba** bário 137,33	57 a 71	72 **Hf** háfnio 178,486(6)	73 **Ta** tântalo 180,95	74 **W** tungstênio 183,84	75 **Re** rênio 186,21	76 **Os** ósmio 190,23(3)	77 **Ir** irídio 192,22	78 **Pt** platina 195,08	79 **Au** ouro 196,97	80 **Hg** mercúrio 200,59	81 **Tl** tálio 204,38	82 **Pb** chumbo 207,2	83 **Bi** bismuto 208,98	84 **Po** polônio	85 **At** astato	86 **Rn** radônio
87 **Fr** frâncio	88 **Ra** rádio	89 a 103	104 **Rf** rutherfórdio	105 **Db** dúbnio	106 **Sg** seabórgio	107 **Bh** bóhrio	108 **Hs** hássio	109 **Mt** meitnério	110 **Ds** darmstádtio	111 **Rg** roentgênio	112 **Cn** copernício	113 **Nh** nihônio	114 **Fl** fleróvio	115 **Mc** moscóvio	116 **Lv** livermório	117 **Ts** tennesso	118 **Og** oganessônio

57 **La** lantânio 138,91	58 **Ce** cério 140,12	59 **Pr** praseodímio 140,91	60 **Nd** neodímio 144,24	61 **Pm** promécio	62 **Sm** samário 150,36(2)	63 **Eu** európio 151,96	64 **Gd** gadolínio 157,25(3)	65 **Tb** térbio 158,93	66 **Dy** disprósio 162,50	67 **Ho** hólmio 164,93	68 **Er** érbio 167,26	69 **Tm** túlio 168,93	70 **Yb** itérbio 173,05	71 **Lu** lutécio 174,97
89 **Ac** actínio	90 **Th** tório 232,04	91 **Pa** protactínio 231,04	92 **U** urânio 238,03	93 **Np** neptúnio	94 **Pu** plutônio	95 **Am** amerício	96 **Cm** cúrio	97 **Bk** berquélio	98 **Cf** califórnio	99 **Es** einstênio	100 **Fm** férmio	101 **Md** mendelévio	102 **No** nobélio	103 **Lr** laurêncio

3 **Li** lítio 6,94 — número atômico; símbolo químico; nome; peso atômico (massa atômica relativa)

www.tabelaperiodica.org

Licença de uso Creative Commons BY-NC-SA 4.0 - Use somente para fins educacionais
Caso encontre algum erro favor avisar pelo mail luisbrudna@gmail.com
Versão IUPAC/SBQ (pt-br) com 5 algarismos significativos, baseada em DOI:10.1515/pac-2015-0305 - atualizada em 28 de janeiro de 2021

1- Considerando o ácido acético: CH_3CO_2H com constante de dissociação ácida $K_a = 1{,}75 \times 10^{-5}$ a 25°C, assinale a alternativa correta.

a) Em solução tampão pH 7, o ácido acético existirá majoritariamente na forma de íon acetato ($CH_3CO_2^-$).

b) Em solução tampão pH 7, o ácido acético estará presente majoritariamente em sua forma protonada.

c) Ao ser adicionado em água pura, o ácido acético estará totalmente dissociado

d) Em solução tampão pH 4, o ácido acético existe predominantemente em sua forma desprotonada.

e) Ao ser adicionado em água pura, o ácido acético estará presente totalmente em sua forma não dissociada.

2- Considere a reação de substituição nucleofílica entre hidróxido de sódio e um dado haleto de alquila apresentada abaixo, que é conduzida utilizando metanol como solvente, a 25°C:

NaOH + RBr →

Abaixo estão apresentados dois gráficos que mostram a velocidade da reação em função da variação da concentração de um dos reagentes, sendo a concentração do outro reagente mantida constante e diferente de zero:

Assinale a única alternativa correta com base nas informações fornecidas.

a) O processo é unimolecular, apenas o substrato participa da etapa lenta e R poderia ser um grupo $(CH_3)_3C$.

b) O processo é unimolecular, ambos os reagentes participam da etapa lenta e R poderia ser um grupo $(CH_3)_3C$.

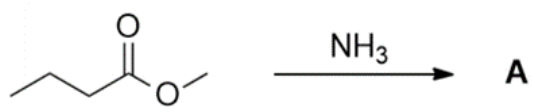
c) O processo é bimolecular, apenas o haleto de alquila participa da etapa lenta e R poderia ser um grupo CH_3.

d) O processo é bimolecular, ambos os reagentes participam da etapa lenta e R poderia ser um grupo CH_3.

e) A reação é de ordem zero em relação a ambos os reagentes.

3- Considere as Reações 1 e 2, apresentadas abaixo e as afirmações que se seguem:

Reação 1



Reação 2

I. As Reações 1 e 2 são de substituição nucleofílica e adição eletrofílica, respectivamente.

II. Os produtos principais **A** e **B** são $CH_3CH_2CH_2CONH_2$ e $CH_3CH_2C(CH_3)ClCH_2CH_3$.

III. Na Reação 1, um éster é o eletrófilo, e amônia é o nucleófilo.

IV. Na reação 2, um alceno é o nucleófilo.

Sobre as afirmações referentes às Reações 1 e 2, assinale a única alternativa correta:

a) Todas as afirmações são corretas

b) Apenas as afirmações I, III e IV são corretas

c) Apenas as afirmações II, III e IV são verdadeiras

d) As afirmações I e III são falsas

e) Apenas as afirmações II e III são corretas

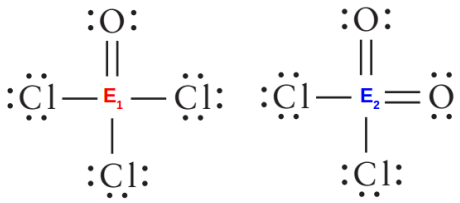
4- O antibiótico tetraciclina tem a fórmula $C_{22}H_{24}N_2O_8$. A dosagem correta da droga é 0,24 µmol/kg/dia (µ = micro). Se uma criança tem 15,3 kg e recebe 4 doses de tetraciclina por dia, escolha a alternativa correta que identifica a massa de tetraciclina em cada dose.

a) 1,103 mg.
b) 0,816 mg.
c) 1,632 mg.
d) 0,027 mg.
e) 0,408 mg.

5- Se a pressão parcial inicial de NO(g) na reação $2NO(g) \Leftrightarrow N_2(g) + O_2(g)$ é 1,0 bar e no equilíbrio x é a pressão parcial de N_2. Escolha a alternativa correta que descreve a constante de equilíbrio desta reação.

a) $4x^2/(1,0 - 2x)^2$
b) $x^2/(1,0 - x)$
c) $x^2/(1,0 - 2x)^2$
d) x^2
e) $2x/(1,0 - x)^2$

6- As estruturas de Lewis mostradas abaixo foram desenhadas para duas moléculas. Escolha a alternativa que identifica corretamente os átomos centrais E_1 e E_2 destas duas moléculas. Considere que estas moléculas apresentam um número par de elétrons e, E_1 e E_2 são elementos do 3° período da tabela periódica.



a) E_1 = Cl e E_2 = S.
b) E_1 = P e E_2 = S.
c) E_1 = Cl e E_2 = Si.
d) E_1 = S e E_2 = P.
e) E_1 = P e E_2 = Cl.

7- Com relação às sentenças a seguir sobre propriedades dos gases, marque a alternativa correta. Em todas as sentenças considere: p = pressão, V_m = volume molar, R = constante dos gases, T = temperatura:

a) A equação dos gases de van der Waals não corresponde a uma equação de estado porque utiliza duas constantes (*a* e *b*) que variam de acordo com o gás, não sendo, portanto, uma equação universal.

b) Nem todos os gases se comportam idealmente a pressões suficientemente baixas.

c) O efeito da atração molecular em gases reais se torna mais importante em altas temperaturas.

d) O fator de compressibilidade, $Z = pV_m/RT$, de um gás ideal é sempre igual a um ($Z = 1$) para qualquer temperatura e pressão.

e) Como o modelo de gases ideais descreve um gás hipotético formado por partículas pontuais, sua equação de estado não precisa, a rigor, ser corrigida para os gases monoatômicos (como os gases nobres).

8- Com relação às sentenças a seguir, assinale a alternativa correta:

a) As quantidades H, U, pV, ΔH e pΔV possuem diferentes dimensões.

b) As mudanças de energia por si só não são suficientes para determinar a direção de um processo espontâneo.

c) Processos irreversíveis são aqueles cuja diferença de energia entre os estados final e inicial é muito grande.

d) A capacidade calorífica a pressão constante, C_p (J/K), é uma função de estado e uma propriedade intensiva.

e) Toda mudança de estado é acompanhada de uma mudança de fase (transição de fase), mas nem toda mudança de fase é acompanhada de uma mudança de estado.

9- Com relação às sentenças a seguir, assinale a alternativa falsa:

a) Muitas reações químicas são descritas por um mecanismo, que é uma série de etapas de reações elementares que não podem ser decompostas em reações químicas mais simples.

b) A expressão da lei de velocidade para uma reação química, incluindo a ordem da reação, é inteiramente dependente do mecanismo da reação.

c) Uma lei de velocidade é estabelecida experimentalmente e, em geral, não pode ser inferida da equação química para a reação.

d) Embora o decaimento inicial de uma reação de primeira ordem (A → P) possa ser rápido, posteriormente a concentração se aproxima de zero mais lentamente do que em uma reação de segunda ordem (2A → P) com a mesma velocidade inicial.

e) A velocidade de uma reação depende de como a equação estequiométrica é escrita. Por isso, os números estequiométricos fracionários são evitados, mesmo que sejam permitidos em termodinâmica.

10- Assinale a alternativa que descreve quais sentenças estão descritas corretamente.

I. Conhecendo-se a força das ligações covalentes ou as energias de ligação é possível fazer uma estimativa da variação de entalpia de uma reação.

II. A regra do octeto foi formulada com o objetivo de verificar se as estruturas de Lewis estavam corretas.

III. A regra do octeto pode ser aplicada em todos os átomos, sem exceção.

IV. O NF_3 é um gás incolor, inodoro e inerte e apenas 8 elétrons são envolvidos na sua estrutura de Lewis.

a) As sentenças I e II estão corretas

b) Apenas a sentença III é correta

c) As sentenças I e IV estão corretas

d) Apenas a sentença V é correta

e) Nenhuma das sentenças está correta

11- A teoria da ligação de valência não permite explicar as propriedades magnéticas da molécula de O_2.

I. Nesse caso recorremos somente à estrutura de Lewis, como estrutura satisfatória.

II. A teoria do orbital molecular explica essa propriedade através da configuração do O_2 no estado fundamental onde os orbitais π antiligantes (πP^*_y e πP^*_z) são ocupados cada um por um elétron.

III. A molécula do O_2 é paramagnética e tem ordem de ligação igual a 2.

IV. A molécula é paramagnética e tem ordem de ligação igual ½.

Com base nas sentenças, informe quais são as descritas corretamente.

a) Apenas a sentença IV é verdadeira

b) Todas as sentenças são falsas

c) As sentenças I e IV são verdadeiras

d) Apenas a sentença III é verdadeira

e) Apenas as sentenças II e III são verdadeiras

12- Com base nos conhecimentos sobre a química de compostos de coordenação informe as afirmações verdadeiras

I. O complexo $[Ni(CN)_4]^{2-}$ é diamagnético, mas o $[NiCl_4]^{2-}$ é paramagnético com dois elétrons desemparelhados.

II. O complexo $[Fe(CN)_6]^{3-}$ tem somente um elétron desemparelhado, mas o $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ tem cinco elétrons desemparelhados.

III. A teoria do campo cristalino explica experimentalmente o comportamento dos compostos diamagnéticos e paramagnéticos.

IV. O complexo $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ tem spin alto e o complexo $[Fe(CN)_6]^{3-}$ tem spin baixo, porque o ligante cianeto força o emparelhamento de elétrons.

a) Apenas a afirmativa IV está correta

b) Todas as afirmações são falsas

c) Apenas a afirmação III está correta

d) A afirmativa IV está incorreta

e) Todas as afirmações são verdadeiras

13- Considerando a estrutura eletrônica dos átomos e as propriedades periódicas assinale a alternativa incorreta:

a) O raio iônico (tamanho) dos cátions tende a ser menor do que o raio atômico dos seus elementos de origem. Tal fato é consequência de dois efeitos, em especial: do aumento da carga nuclear efetiva e da diminuição das repulsões elétron-elétron, no cátion.

b) Os elementos dos Grupos III a V da tabela periódica, principalmente os dos dois primeiros períodos, têm menor tendência em formar íons do que os grupos dos lados esquerdo e direito da tabela.

c) Um cátion é formado quando um átomo perde um ou mais elétrons enquanto um ânion se forma quando elétrons são adicionados. Assim a formação de compostos iônicos ocorre com bastante facilidade em processos químicos embora não ocorra quando aplicados os processos físicos.

d) Etano (C_2H_6), etileno (C_2H_4) e acetileno (C_2H_2) possuem simples, dupla e tripla ligações entre o carbono para atingir o octeto, respectivamente. A tripla ligação é mais curta que a ligação dupla e simples aumentando consequentemente a reatividade do composto.

e) A energia de ionização é uma propriedade periódica que mede a dificuldade de retirar elétrons em um átomo. Sua tendência periódica é crescer de baixo para cima ao longo de um grupo/família, e da esquerda para direita ao longo de um período, na tabela periódica.

14- Considerando os princípios sobre equilíbrio químico e iônico assinale a alternativa verdadeira:

a) O equilíbrio químico é dinâmico porque a reação não parou e as velocidades da reação direta e inversa são iguais fazendo com que a concentração dos reagentes e produtos fique constante.

b) A razão de uma solução de eletrólitos fortes conduzir eletricidade é devido a sua completa dissolução em água e a consequente movimentação dos elétrons pela solução.

c) No fenômeno conhecido como solvatação, as moléculas de água se associam aos íons (cátions e ânions) em solução, havendo assim a quebra de ligações covalentes da molécula de água e consequentemente formando camadas de hidratação ao redor do íon central.

d) Quando uma reação atinge o equilíbrio os reagentes não são mais transformados em produtos e assim o rendimento da mesma pode ser calculado para avaliação da estabilidade dos produtos.

e) Se o quociente reacional (Q) for maior que a constante de equilíbrio (K_{eq}) numa dada pressão e temperatura, a reação deve continuar no sentido de formação de produtos até atingir o equilíbrio.

15- Com relação a geometria e hibridização das moléculas assinale a alternativa correta.

a) Na molécula do propeno, o átomo central de carbono e o átomo de carbono do grupo $H_2C=$ realizam três ligações tipo σ e uma ligação tipo π, formando carbonos híbridos do tipo sp. O carbono do grupo $-CH_3$ faz quatro ligações sigma, portanto sua hibridização é do tipo sp^3. As ligações C–H são do tipo sigma, envolvendo um orbital híbrido e um orbital tipo s.

b) A ligação carbono/oxigênio na molécula CO_2 possui uma hibridização do tipo $\sigma_{p\text{-}sp}$ e π com geometria angular, momento de dipolo resultante nulo devido ao ângulo de 180° fazendo com que a molécula seja apolar.

c) Sua geometria do trifluoreto de boro é a trigonal planar característica de uma hibridização sp2 onde os orbitais 2s, 2px e 2py se sobrepõem originando os três orbitais híbridos. Os elétrons que ocupavam os orbitais de origem passam a ocupar os orbitais híbridos, sendo distribuídos igualmente já que o nível de energia é o mesmo.

d) Existe uma variedade de arranjos e formas espaciais para moléculas com níveis de valência expandidos. Desta forma, ambos pentacloreto de fósforo e pentafluoreto de bromo possuem uma geometria de bipiramide trigonal.

e) Ligações tipo π permitem rotação no eixo da ligação, conferindo menor rigidez à molécula e ocasionando propriedades especiais à substância como menor ponto de ebulição e fusão

---

16- O uso de uma forma complementar do tratamento de piscinas, conhecida como ionização de cobre-prata, pode diminuir os subprodutos da desinfecção e a toxicidade celular da água clorada da piscina. O teor máximo de íons cobre (Cu^{2+}) permitido no tratamento de piscinas é 1 ppm. Qual a massa de sulfato de cobre pentahidratado, se deve adicionar a uma piscina de 1500 m^3?

a) 0,868 kg
b) 5,89 kg
c) 9,60 kg
d) 20,54 kg
e) 2,46 kg

17- Sobre as semi-reações a seguir, assinalel a afirmação correta:

$Cl_2 + 2e \rightarrow 2Cl^-$ $E°_{red} = +1,36$ V

$I_2 + 2e \rightarrow 2I^-$ $E°_{red} = +0,535$ V

$Pb^{2+} + 2e \rightarrow Pb$ $E°_{red} = -0,126$ V

$V^{2+} + 2e \rightarrow V$ $E°_{red} = -1,18$ V

a) V^{2+} é o oxidante mais fraco

b) Cl_2 é o redutor mais fraco

c) I_2 oxida Cl^- a Cl_2

d) Pb^{2+} reduz V^{2+} a V

e) Todas as alternativas acima estão corretas.

18- Uma reação redox favorável aos reagentes tem

a) ΔG^0 negativo e E^0 negativo

b) ΔG^0 positivo e E^0 positivo

c) ΔG^0 positivo e E^0 negativo

d) ΔG^0 negativo e E^0 positivo

e) ambos ΔG^0 e E^0 são zero

19- Sendo 3,8 x 10^{-9} o K_{ps} do $CaCO_3$ a 25 °C, qual a solubilidade do carbonato de cálcio na água pura em gramas por litro?

a) 6,2 g/L

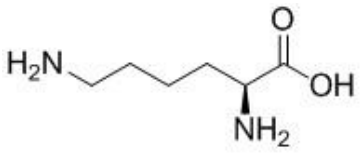
b) 0,0124 g/L

c) 0,0186 g/L

d) 0,0062 g/L

e) 12,4 g/L

20- Aminoácidos são biomoléculas essenciais para os seres vivos, atuando notadamente como blocos de construção para outras biomoléculas relevantes tais como peptídeos e proteínas. Peptídeos são essencialmente aminoácidos unidos por uma ligação peptídica, que, quimicamente, é caracterizada como um grupo amida. Por exemplo, a condensação de dois aminoácidos gera um dipeptídeo, de três aminoácidos, um tripetpídeo, e assim por diante. Abaixo está apresentada a estrutura da L-lisina, um aminoácido essencial.



Considere as seguintes afirmações sobre a L-lisina:

I) A condensação de duas moléculas de L-lisina pode gerar apenas um dipetídeo

II) A condensação de duas moléculas de L-lisina pode gerar dois dipetídeos distintos

III) A L-lisina é uma molécula quiral que possui um centro estereogênico

IV) A L-lisina é uma molécula quiral que não possui centro estereogênico

V) A L-lisina possui uma cadeia lateral apolar, mas de caráter básico

Sobre estas afirmações, assinale a única alternativa correta:

a) apenas as alternativas I e III estão corretas

b) apenas as alternativas II, IV e V estão corretas

c) apenas as alternativas I, III e V estão corretas

d) apenas a alternativa V está correta

e) apenas as alternativas II e III estão corretas

Programa de Pós-Graduação em Química

UFRN UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO NORTE

Processo Seletivo: MESTRADO EM QUÍMICA/PPGQ/CCET - NATAL - MESTRADO
Edital: Edital 01_2022 Mestrado em Química-2022.1

RESULTADO PROVA OBJETIVA 17/02/2022

Número de Inscrição	Resultado	Situação
168767	0,0	DESCLASSIFICADO
168758	3,0	DESCLASSIFICADO
168737	4,5	DESCLASSIFICADO
168647	3,0	DESCLASSIFICADO
168568	4,0	DESCLASSIFICADO
168594	0,0	DESCLASSIFICADO
168566	4,0	DESCLASSIFICADO
168730	4,0	DESCLASSIFICADO
168592	3,0	DESCLASSIFICADO
168618	3,0	DESCLASSIFICADO
168542	3,5	DESCLASSIFICADO
168611	0,0	DESCLASSIFICADO
168632	4,5	DESCLASSIFICADO
168768	4,5	DESCLASSIFICADO
168639	4,5	DESCLASSIFICADO
168581	3,5	DESCLASSIFICADO
168573	0,0	DESCLASSIFICADO
168571	3,5	DESCLASSIFICADO
168694	4,5	DESCLASSIFICADO
168787	3,0	DESCLASSIFICADO
168686	5,0	DESCLASSIFICADO
168739	4,0	DESCLASSIFICADO
168626	6,0	DESCLASSIFICADO
168759	3,0	DESCLASSIFICADO
168753	0,0	DESCLASSIFICADO
168575	5,5	DESCLASSIFICADO
168628	3,5	DESCLASSIFICADO
168620	5,5	DESCLASSIFICADO
168755	4,0	DESCLASSIFICADO
168641	2,5	DESCLASSIFICADO
168771	6,0	DESCLASSIFICADO
168634	5,0	DESCLASSIFICADO
168734	5,5	DESCLASSIFICADO
168676	5,5	DESCLASSIFICADO
168631	7,0	CLASSIFICADO
168780	1,5	DESCLASSIFICADO
168643	5,0	DESCLASSIFICADO
168624	5,0	DESCLASSIFICADO
168597	6,5	DESCLASSIFICADO
168731	3,5	DESCLASSIFICADO
168741	4,5	DESCLASSIFICADO
168607	4,0	DESCLASSIFICADO
168583	5,5	DESCLASSIFICADO

Programa de Pós-Graduação em Química

UFRN UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO NORTE

Processo Seletivo: DOUTORADO EM QUÍMICA/PPGQ/CCET - NATAL - DOUTORADO
Edital: Edital 02_2022 Doutorado em Química-2022.1

RESULTADO PROVA OBJETIVA 17/02/2022

Número de Inscrição	Resultado	Situação
168622	2,5	DESCLASSIFICADO
168579	5,0	DESCLASSIFICADO
168645	4,0	DESCLASSIFICADO
168636	3,0	DESCLASSIFICADO
168725	5,5	DESCLASSIFICADO
168750	6,5	DESCLASSIFICADO
168690	6,5	DESCLASSIFICADO
168796	3,0	DESCLASSIFICADO
168580	1,5	DESCLASSIFICADO
168665	4,0	DESCLASSIFICADO
168640	6,5	DESCLASSIFICADO
168718	6,0	DESCLASSIFICADO
168649	7,0	CLASSIFICADO
168574	0,0	DESCLASSIFICADO
168723	2,0	DESCLASSIFICADO
168800	0,0	DESCLASSIFICADO
168630	6,0	DESCLASSIFICADO
168532	4,0	DESCLASSIFICADO
168593	4,5	DESCLASSIFICADO
168591	7,0	CLASSIFICADO
168617	4,0	DESCLASSIFICADO
168644	8,0	CLASSIFICADO
168763	5,5	DESCLASSIFICADO
168728	6,0	DESCLASSIFICADO
168610	5,0	DESCLASSIFICADO
168708	6,0	DESCLASSIFICADO
168616	2,5	DESCLASSIFICADO
168777	2,5	DESCLASSIFICADO
168786	4,0	DESCLASSIFICADO
168615	5,5	DESCLASSIFICADO
168802	6,0	DESCLASSIFICADO
168667	3,0	DESCLASSIFICADO
168546	0,0	DESCLASSIFICADO