



TRANSFERÊNCIA FACULTATIVA	2017	QUÍMICA
--------------------------------------	-------------	----------------

CADERNO DE QUESTÕES

INSTRUÇÕES AO CANDIDATO

- Você deverá ter recebido o Caderno com a Proposta de Redação, a Folha de Redação, dois Cadernos de Questões e o Cartão de Resposta com o seu nome e o número de inscrição e modalidade de ingresso. Confira se seus dados no Cartão de Respostas estão corretos e, em caso afirmativo, assine-o e leia atentamente as instruções para seu preenchimento.
- Verifique se este Caderno contém enunciadas 20 (vinte) questões de múltipla escolha de **QUÍMICA** e se as questões estão legíveis, caso contrário **informe imediatamente ao fiscal**.
- Cada questão proposta apresenta quatro opções de resposta, sendo apenas uma delas a correta. A questão que tiver sem opção assinalada receberá pontuação zero, assim como a que apresentar mais de uma opção assinalada, mesmo que dentre elas se encontre a correta.
- Não é permitido usar qualquer tipo de aparelho que permita intercomunicação, nem material que sirva para consulta.
- O tempo disponível para a realização de todas as provas, incluindo o preenchimento do Cartão de Resposta é, no mínimo, de **uma hora** e, no máximo, de **quatro horas**.
- Para preencher o Cartão de Resposta, use, exclusivamente, caneta esferográfica de corpo transparente de ponta média com tinta azul ou preta (preferencialmente, com tinta azul).
- Certifique-se de ter assinado a lista de presença.
- Quando terminar, entregue ao fiscal a Folha de Redação, que será desidentificada na sua presença, o Cartão de Respostas, que poderá ser invalidado se você não o assinar. Se você terminar as provas antes de três horas do início das mesmas, entregue também ao fiscal os Cadernos de Questões e o Caderno de Redação.

AGUARDE O AVISO PARA INICIAR SUAS PROVAS

01 Numa pilha constituída por eletrodos de magnésio e chumbo, considerando-se os valores de potencial de redução apresentados abaixo,



A equação global e a diferença de potencial (ddp) dessa pilha são, respectivamente,

- (A) $\text{Pb}^{1+} + \text{Mg}^{2-} \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{Mg}^{2+} \text{ e, } - 2.50 \text{ V.}$
- (B) $\text{Pb}^{2+} + \text{Mg}^0 \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{Mg}^{2+} \text{ e, } + 2.24 \text{ V.}$
- (C) $\text{Pb}^0 + \text{Mg}^0 \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{Mg}^{2+} \text{ e, } + 2.50 \text{ V.}$
- (D) $\text{Pb}^{1+} + \text{Mg}^{2-} \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{Mg}^{2+} \text{ e, } + 2.50 \text{ V.}$

02 25.0 mL de uma solução de iodeto de potássio foram titulados com uma solução de permanganato de potássio 0.20 M. A reação não balanceada que se processa é a seguinte:



Considerando-se a reação acima e sabendo-se que foram gastos 15.0 mL da solução de permanganato, afirmar-se que a concentração da solução de iodeto de potássio será

- (A) 0.15 M.
- (B) 0.01 M.
- (C) 0.03 M.
- (D) 0.60 M.

03 A tabela periódica foi elaborada com base nas propriedades químicas e físicas dos elementos. Analisando-a, podemos obter informações importantes sobre eles. Considerando-se que as propriedades podem ser divididas em aperiódicas e periódicas, a opção cuja propriedade descrita é a correta é:

- (A) Dois fatores são determinantes na avaliação do tamanho de um átomo: o número de camadas eletrônicas e a carga nuclear (número de prótons).
- (B) Num período, à medida que o número atômico aumenta, o número de camadas permanece igual, mas a carga nuclear diminui.
- (C) Dentre os elementos A, B e C com números atômicos 26, 31 e 20, o primeiro deles é aquele que apresenta o maior átomo.
- (D) O volume atômico dos elementos nas famílias varia da seguinte maneira: aumenta de baixo para cima.

04 Considere a molécula do NH_3 . Faça um esboço no seu rascunho e considerando-se o resultado obtido, assinale, dentre as opções abaixo, aquela que apresenta para o seu esboço: o número de pares eletrônicos, o número de átomos ligados ao átomo central, a distribuição espacial dos pares eletrônicos e a geometria da molécula em questão, respectivamente.

- (A) 3: 2: triângulo equilátero: angular
- (B) 3: 3: triângulo equilátero: trigonal plana
- (C) 4: 3: tetraedro: piramidal
- (D) 4: 4: tetraedro: tetraédrica

05 Sabe-se que o composto denominado eteno adiciona HBr e produz um haleto **A**. Este haleto reage com o brometo de metilmagnésio e produz um hidrocarboneto **B**. As estruturas de **A** e **B**, além do nome do processo de obtenção de **B**, a partir de **A**, são respectivamente

- (A) $\text{H}_2\text{CBr}\cdot\text{CH}_3$; C_3H_8 ; síntese de Grignard.
- (B) $\text{H}_2\text{CBr}\cdot\text{CH}_2$; C_3H_6 ; síntese de Wurtz.
- (C) $\text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}_2\text{MgBr}$; C_3H_8 ; reação de ozonólise.
- (D) $\text{H}_2\text{CBr}\cdot\text{CH}_2$; C_3H_6 ; reação de Clemmensen.

06 Isomeria é o fenômeno de dois ou mais compostos apresentarem a mesma fórmula molecular e fórmulas estruturais diferentes. Os compostos com essas características são chamados de isômeros (iso = igual; meros = partes). A seguir é apresentada uma série de compostos com o objetivo de verificar a existência, ou não, de isomeria

- I Propanal e ciclopropanona
- II 1-propanol e metoxietano
- III Metoxipropano e etoxietano
- IV Metil-n-propilamina e dietilamina

Seguindo a ordem dada dos compostos, verifique se são isômeros ou não e em caso afirmativo, identifique o tipo de isomeria:

- (A) (I) isômeros de cadeia; (II) metameria; (III) isômeros de cadeia; (IV) isômeros óticos.
- (B) (I) isômeros funcionais; (II) não são isômeros; (III) isômeros óticos; (IV) metameria.
- (C) (I) não são isômeros; (II) isômeros de função; (III) metameria; (IV) metameria.
- (D) (I) isômeros funcionais; (II) isômeros de função; (III) isômeros geométricos; (IV) isômeros óticos.

07 0.350 g de uma amostra comercial de sulfato de sódio foram dissolvidas em água e tratadas com cloreto de bário em excesso. Obteve-se um precipitado branco que pesou 0.540 g. A pureza da amostra de sulfato de sódio é, aproximadamente,

- (A) 42.5 %.
- (B) 43.7 %.
- (C) 87.5 %.
- (D) 94.0 %.

08 Preparou-se uma solução de KNO_2 , a 20°C . Sabendo-se que, nessa temperatura, a constante de ionização para a dissociação do HNO_2 é 4.0×10^{-4} , e que $K_w = 1.0 \times 10^{-14}$. O valor da constante de hidrólise é

- (A) 0.25×10^{-11}
- (B) 1.0×10^{-14}
- (C) 2.5×10^{-11}
- (D) 4.0×10^{-11}

09 A constante de ionização do ácido cianídrico é igual a 7.2×10^{-10} a uma certa temperatura. O grau de ionização (α) desse ácido, numa solução 0.2 M, nessa temperatura, e as concentrações molares das espécies presentes no equilíbrio, são, respectivamente,

- (A) $6.0 \times 10^{-3} \%$, $[H^+] = [CN^-] = 1.2 \times 10^{-5}$ M, $[HCN] = 2.0 \times 10^{-1}$ M.
- (B) $7.2 \times 10^{-3} \%$, $[H^+] = [CN^-] = 1.4 \times 10^{-10}$ M, $[HCN] = 2.0 \times 10^{-2}$ M.
- (C) $7.2 \times 10^{-3} \%$, $[H^+] = [CN^-] = 2.0 \times 10^{-5}$ M, $[HCN] = 4.0 \times 10^{-1}$ M.
- (D) $6.0 \times 10^{-3} \%$, $[H^+] = [CN^-] = 1.2 \times 10^{-2}$ M, $[HCN] = 6.0 \times 10^{-1}$ M.

10 Uma pilha é formada por um eletrodo de hidrogênio em uma solução de pH 5.00 e um eletrodo de calomelano 0.1 N. O potencial desse eletrodo, que é o polo positivo da pilha, é 0.334V.

A FEM dessa pilha é:

- (A) 0.295 V
- (B) 0.314 V
- (C) 0.590 V
- (D) 0.629 V

11 Sulfato de bário é um sólido cristalino branco com a fórmula química $BaSO_4$. É pouco solúvel em água e solúvel em ácido sulfúrico concentrado. Tem uso presente na fabricação de papéis fotográficos, celofane, fibras e resinas, e é usado como pigmento verde em fogos de artifício. Todavia, o Sulfato de Bário é a principal forma de contraste artificial aos procedimentos de exames radiográficos do sistema digestório. Esse sal pode ser produzido na reação entre o cloreto de bário e o sulfato de sódio e num experimento foram utilizados 291.2 g do cloreto e 99.4 g do sulfato. A massa de $BaSO_4$ produzida e o reagente limitante dessa reação são respectivamente

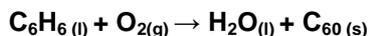
- (A) 142.0 g e $BaCl_2$
- (B) 163.1 g e Na_2SO_4
- (C) 208.0 g e $BaCl_2$
- (D) 326.2 g e Na_2SO_4

12 As soluções tampão são aquelas que atenuam a variação dos valores de pH (ácido ou básico), mantendo-os, aproximadamente, constantes, mesmo com a adição de pequenas quantidades de ácidos ou bases. Podem ser formadas por um ácido fraco e um sal formado pela reação desse ácido com uma base forte, ou, então, por uma base fraca e um sal formado pela reação dessa base com um ácido forte. As soluções tampão são usadas sempre que se necessita de um meio com pH, aproximadamente, constante. Elas são preparadas, dissolvendo-se os solutos em água. O pH de um tampão preparado pela mistura de 100.0 mL de NaOH 0.20 M com 150.0 mL de ácido acético ($K_a = 1.8 \times 10^{-5}$) 0.400M será

- (A) 4.44
- (B) 5.00
- (C) 5.74
- (D) 6.43

13 Os fulerenos são uma forma alotrópica do Carbono, a terceira mais estável após o diamante e o grafite. Tornaram-se populares entre os químicos, tanto pela sua beleza estrutural quanto pela sua versatilidade para a síntese de novos compostos químicos. Em condições controladas, o fulereno pode ser sintetizado por combustão incompleta de hidrocarbonetos.

Considere a da equação química não balanceada e os valores de entalpia de formação abaixo.



$$\Delta_f H^\circ \text{C}_6\text{H}_6(\text{l}) = 49 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_f H^\circ \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = -286 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_f H^\circ \text{C}_{60}(\text{s}) = 2327 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

A entalpia da reação padrão é:

(A) -6743 kJ/mol

(B) -2453 kJ/mol

(C) $+5130 \text{ kJ/mol}$

(D) $+6110 \text{ kJ/mol}$

14 Uma amostra de magnetita impura (Fe_3O_4) pesando 1.54 g foi dissolvida e o ferro oxidado a Fe^{3+} e precipitado como $\text{Fe}(\text{OH})_3$. O precipitado foi calcinado a Fe_2O_3 de massa igual a 1.48 g.

A percentagem de magnetita na amostra original é, aproximadamente,

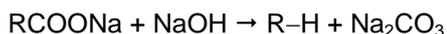
(A) 70.6 %.

(B) 80.0 %.

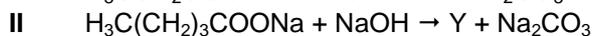
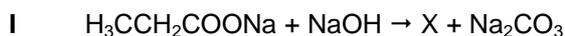
(C) 93.0 %.

(D) 97.0 %.

15 Considere a reação genérica que se processa na presença do CaO e calor:



Esse método de obtenção de alcanos é denominado como Método de Dumas. Com base na equação, complete as reações abaixo.



Os nomes dos produtos orgânicos X e Y obtidos são, respectivamente:

(A) Etano e ciclopropano.

(B) Metilpropano e isobutano.

(C) Etanol e n-butanol.

(D) Etano e butano.

16 Quando se dissolvem sais em água, nem sempre a solução se apresenta neutra à reação. A razão para esse fenômeno é que alguns reagem com a água. É a hidrólise. Como consequência, íons H^+ ou íons OH^- ficam em excesso na solução, tornando-a ácida ou básica, respectivamente. Para o cálculo do pH, é correto afirmar que:

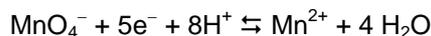
(A) a expressão correta é $\text{pH} = \frac{1}{2}\text{pK}_w + \frac{1}{2}\text{pK}_a - \frac{1}{2}\text{pC}$, para os sais de ácidos fracos e bases fortes.

(B) a expressão correta é $\text{pH} = \text{pK}_w + \text{pK}_a + \text{pK}_b$, para sais de ácidos fortes e bases fracas.

(C) o pH de uma solução 0.1 M de acetato de sódio ($K_a(\text{HAc}) = 1.75 \times 10^{-5}$) é 4.76.

(D) se $K_a > K_b$, a solução tem caráter neutro, para os sais de ácidos fracos e bases fraca.

17 Tem-se uma solução de KMnO_4 , onde $[\text{MnO}_4^-] = 10^{-1} \text{ mol/L}$, $[\text{Mn}^{2+}] = 10^{-4} \text{ mol/L}$ em pH 1.00. Considerando $T = 30.0^\circ\text{C}$ e $E^0 (\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}) = 1.51 \text{ V}$ para a seguinte reação:



O potencial real dessa solução nas situações apresentadas é:

- (A) 0.73 V
- (B) 0.77 V
- (C) 1.26 V
- (D) 1.45 V

18 São dados os seguintes compostos orgânicos: pentanol-1; 2,2-dimetilbutano e éter etil n-propílico, cujas massas molares são, respectivamente, 88.2; 86.2 e 88.2.

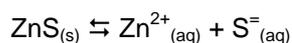
A ordem crescente de ponto de ebulição desses compostos é

- (A) Éter etil n-propílico; 2,2-dimetilbutano; pentanol-1.
- (B) 2,2-dimetilbutano; éter etil n-propílico; pentanol-1.
- (C) Pentanol-1; éter etil n-propílico; 2,2-dimetilbutano.
- (D) Éter etil n-propílico; pentanol-1; 2,2-dimetilbutano.

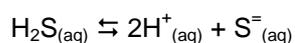
19 Uma solução de ácido sulfúrico que contém 572.0 g de ácido sulfúrico por litro de solução a 20°C apresenta uma densidade igual a 1.33 g.mL^{-1} . A molaridade, a molalidade, o percentual em massa de ácido sulfúrico e as frações molares, são, respectivamente,

- (A) 4.30 M; 15.4 m; 43.0 %; 0.12 e 0.88.
- (B) 5.84 M; 7.70 m; 43.0%; 0.12 e 0.88.
- (C) 7.73 M; 7.70 m; 67.0 %; 0.14 e 0.88.
- (D) 11.7 M; 15.4 m; 43.0 %; 0.14 e 0.88.

20 Considere os seguintes equilíbrios.



$$K_{ps} = 1.0 \times 10^{-27} \text{ à } 25^\circ\text{C}$$



$$K_{a_1}K_{a_2} = 1.0 \times 10^{-26} \text{ à } 25^\circ\text{C}$$

Com base nos equilíbrios apresentados, A $[\text{H}^+]$ necessária para evitar a precipitação de ZnS numa solução de ZnCl_2 0.050 M que foi saturada com H_2S 0.10M é, aproximadamente,

- (A) 0.20 M.
- (B) 0.50 M.
- (C) 1.90 M.
- (D) 2.70 M.

Espaço reservado para rascunho

Espaço reservado para rascunho

TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS QUÍMICOS

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344	345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434	435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452	453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470	471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488	489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506	507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524	525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596	597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614	615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632	633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668	669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686	687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704	705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794	795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884	885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902	903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920	921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938	939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956	957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974	975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992	993	994	995	996	997	998	999	1000
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------

Número atômico	Eletronegatividade
SÍMBOLO	
Massa atômica () = N° de massa do isótopo mais estável	

Série dos Lantanídeos	La 139	Ce 140	Pr 141	Nd 144	Pm (147)	Sm 150.5	Eu 152	Gd 157	Tb 159	Dy 162.5	Ho 165	Er 167.5	Tm 169	Yb 173	Lu 175
Série dos Actinídeos	Ac (227)	Th (232.0)	Pa 231	U (238.0)	Np (237)	Pu (242)	Am (243)	Cm (247)	Bk (247)	Cf (251)	Es (254)	Fm (253)	Md (256)	No (253)	Lw (257)

Ordem crescente de energia dos subníveis
 1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d

Fila de Reatividade dos Metais
 Li > K > Ca > Na > Mg > Al > Zn > Cr > Fe > Ni > Sn > Pb > H > Cu > Hg > Ag > Pt > Au

Número de Avogrado: $6,02 \times 10^{23}$
 Constante de Faraday: 96500 C
 Constante dos gases perfeitos: 0,082 $\frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{K} \cdot \text{mol}}$
 Log 2 = 0,3010; log 3 = 0,4771