Absorção – transferência de um componente de uma fase gasosa para uma líquida, na qual é solúvel.

Adsorção – retenção de algumas partículas de um fluido à superfície de um sólido.

Alótropos – substâncias elementares diferentes mas que são constituídas pelo mesmo elemento.

Antrópico – de origem humana.

Aterro sanitário – local onde a deposição de lixo é controlada.

Biodisponibilidade – É a proporção do nutriente ingerido, levando-se em consideração a interação entre os nutrientes, que é absorvido e utilizado pelo organismo.

Biodiversidade – variedade e a variabilidade existente entre os organismos vivos e as complexidades ecológicas nas quais elas ocorrem.

Calcite - mineral de carbonato de cálcio (CaCO₃)

Catalase – enzima; encontrada na maioria dos organismos que decompões o peróxido de hidrogénio.

Catalisador – substância que altera a velocidade de uma reacção química sem nela se consumir.

Cerne (átomo) – zona interior do átomo que comporta o núcleo e todos os electrões que não são de valência.

Ciclone – dispositivo usado para remover poeiras do ar por centrifugação.

Cloração – tratamento de águas por adição de Cl₂ ou de compostos de cloro.

Coesão (forças de) – forças que mantêm unidas as partículas de um corpo.

Colisão - choque; embate.

Combustíveis – materiais que ardem, ou seja, que reagem com oxigénio com libertação de energia.

Componentes – partes que entram na constituição de um todo, como por exemplo os elementos que fazem parte de um composto.

Composição – definição da natureza e das proporções dos constituintes de uma mistura.

Compostagem – processo biológico através do qual a matéria orgânica constituinte do lixo é transformada por microrganismos num material estável, rico em húmus e nutrientes minerais.

Condensação — mudança de estado que ocorre quando um gás passa a líquido ou directamente a sólido.

Confinar – estabelecer fronteiras ou limites; isolar.

Constituintes – partes que pertencem a um todo, como por exemplo as substâncias que fazem parte de uma mistura.

Contaminantes – impurezas que alteram o fim a que um dado material se destina.

COV – compostos orgânicos voláteis (ou VOC em inglês) – designação genérica de compostos orgânicos, tanto naturais como de origem humana, que afectam o ambiente e a saúde humana.

Covalente (ligação) – tipo de ligação entre dois átomos de uma molécula em que há partilha de electrões provenientes de cada átomo.

Critérios de pureza — características de substâncias, como o ponto de fusão, ponto de ebulição, massa volúmica, que se utilizam para avaliar o grau de pureza dos materiais que as contêm.

Cumulativo (efeito) – efeito que resulta de certos elementos não serem eliminadas pelo organismo e que se torna mais intenso por acumulação.

Desflorestação – processo causado pela atividade humana e que consiste no desaparecimento de massas florestais, por abate intensivo de árvores ou através de queimadas.

Desidratação – perda excessiva de água no organismo resultante da ingestão insuficiente de líquidos ou da perda deles.

Desinfeção – inactivação de microrganismos prejudiciais à saúde.

Di-hidrogénio – o mesmo que substância hidrogénio.

Dinitrogénio (ou diazoto) – o mesmo que substância nitrogénio (ou azoto).

Dioxigénio – o mesmo que substância oxigénio.

Dioxinas – nome genérico de certos compostos com cloro muito tóxicos. Existem cerca de 210 tipos diferentes.

Dipolo eléctrico – sistema de duas cargas elementares, uma positiva e outra negativa, iguais em valor absoluto, separadas por uma certa distância.

Ebulição – vaporização tumultuosa; mudança do estado líquido ao gasoso no interior do líquido e não apenas à sua superfície.

Ejeção – projecção, lançamento.

Eletrão – partícula subatómica com carga eléctrica negativa e de massa desprezável que se move no espaço exterior ao núcleo.

Electronegatividade – tendência de um átomo para atrair para si os electrões que formam a ligação química em que intervém.

Electroneutralidade – estado neutro conseguido pela soma algébrica nula de cargas negativas e positivas.

Eliminação – acto ou efeito de fazer sair, ou suprimir.

Embalagem – recipiente usado para conter, proteger ou transportar.

Entidades (átomos, moléculas ou iões) – partículas subatómicas com características próprias.

Enzima – catalisador biológico.

Essencialidade (dos elementos) – caraterística dos elementos químicos serem indispensáveis à vida.

Estereoquímicas (fórmulas) — representações que indicam a disposição espacial relativa dos átomos numa molécula.

Fase – porção de matéria com aspecto uniforme e com fronteiras bem definidas.

Ferrosos (metais) – materiais metálicos que contêm ferram na sua composição (ferro, aco).

Fórmula Química – representação química de uma substância, constituída pelos símbolos dos elementos que a constituem e índices que indicam o número de elementos presentes.

Fotodissociação – quebra de uma ligação química induzida por radiação.

Fotólise – dissociação de uma molécula por absorção de radiação.

Fusão – passagem do estado sólido ao líquido.

 $\mbox{ \begin{tabular}{lll} \begin{tabular}{lll}$

 $\textbf{Gasocarbónica} \text{ (água)} - \text{água que tem } \text{CO}_2 \text{ dissolvido de origem natural}.$

Gestão de risco – identificação e avaliação de perigos de modo a eliminálos ou delimitá-los.

Hidratação – agregação de moléculas da água, por exemplo aos iões resultantes da dissolução de um sal em água.

Hidrofílica ou hidrófila – com afinidade para a água.

Hidrofóbica ou hidrófoba – sem afinidade para a água.

Hidrossolúvel – solúvel em água.

Higroscópico – material que absorve água da atmosfera.

lão – partícula com carga eléctrica negativa ou positiva que pode derivar de átomos ou moléculas por perda ou ganho de electrões.

Ignição – processo de provocar fogo para início de uma combustão; energia que é necessário fornecer à mistura combustível/comburente para se iniciar a combustão;

Impurezas — materiais que se associam em pequenas proporções às substâncias tornando-as menos puras, ou seja, tornando-as em misturas.

Incineração – combustão em que as condições reaccionais são controladas para se conseguir uma maior eficiência na redução de formação de produtos secundários.

Infusão — extracção feita a quente por um solvente, normalmente água, a partir de misturas sólidas.

Ingredientes – quaisquer materiais que entram numa preparação medicamentosa ou alimentar.

Inibidor – catalisador negativo (retardador da reacção).

Isótopos – átomos com o mesmo número de protões, isto é, do mesmo elemento químico, mas com um número diferente de neutrões.

Ligações intermoleculares – ligações que se estabelecem de molécula para molécula, entre várias moléculas, que resultam de forças atractivas entre elas.

Ligações intramoleculares – ligações que se estabelecem entre os átomos que constituem uma molécula.

Lipossolúvel – solúvel em lípidos ou gorduras.

Liquefação – mudança de estado de um gás para líquido, por compressão.

Lixeiras – locais de deposição não controlada de lixo.

Maceração – extracção feita por contacto prolongado do solvente, a frio, a partir de misturas sólidas.

Macrocontrolador – instrumento que se adapta às pipetas para aspirar os líquidos.

Manipular – manobrar; preparar com as mãos.

Metais pesados – designação geral dos metais tóxicos que, em geral, possuem elevada massa atómica relativa.

Mineralização (da água) – material sólido que resta após evaporação da água.

Mistura – material constituído por várias substâncias em proporções varáveis

Neutrão - partícula subatómica pertencente ao núcleo, sem carga eléctrica e de massa idêntica à do protão.

Oligoelemento – elemento essencial presente em proporções muito pequenas nos seres vivos.

Paralaxe (erro de) – erro cometido na leitura de uma escala graduada como consequência da observação não ser feita perpendicularmente ao plano da escala.

Partículas – designação geral de corpos de dimensões muito pequenas.

Pesagem – operação destinada a avaliação de massas em balanças.

Pesticida – substância ou mistura usada para eliminar, repelir ou mitigar qualquer praga que esteja a destruir uma plantação.

 PM_{10} — material particulado (particulated matter), constituído por partículas sólidas com diâmetro inferior a 10 μ m.

Polielectrónico (átomo) – átomo com mais do que um electrão.

Poluente – substância libertada para o ambiente, direta ou indiretamente, provocando efeitos negativos; pode causar danos na saúde humana, nos seres vivos e nos ecossistemas.

Pompete – instrumento que se adapta às pipetas para aspirar líquidos.

Ponto de ebulição (p.e.) – é a temperatura à qual um material líquido ferve, isto é, entra em ebulição, à pressão normal.

Ponto de fusão (p.f.) – é a temperatura à qual um material sólido se transforma líquido, à pressão normal.

Produto (químico) – designação genérica dada às substâncias e às misturas que são obtidas industrialmente.

Proporção – modo de traduzir a relação de grandeza entre duas partes ou entre uma parte e o todo.

Protão – partícula subatómica pertencente ao núcleo, com carga positiva

Purificação – remoção de constituintes minoritários de uma mistura.

Qualidade de vida – medida das condições da vida de um ser humano, que envolve o bem físico, mental, psicológico e emocional e que considera, entre outros, aspectos relacionados com a saúde, a educação, o poder de compra e a qualidade ambiental.

Quantização (da energia) – a energia só pode assumir certos valores fixos e bem determinados, não podendo assumir qualquer valor compreendido entre eles.

Radical livre – espécie química onde existe um ou mais electrões desemparelhados, em orbitais de valência.

Reciclagem – tratamento de resíduos ou materiais usados para que possam ter novas aplicações.

Recipiente – objecto destinado a conter algo.

Remoção – mudança ou transferência de um lugar para o outro; acto de eliminar ou fazer desaparecer.

Resíduos – o mesmo que lixo; materiais que restam depois de um processo produtivo; o que resta após a ocorrência de uma reacção química ou de um processo de purificação.

Risco – possibilidade, elevada ou reduzida, de alguém sofrer danos provocados pela presença de algum perigo.

Rótulos – pedaços de papel ou outro material que se coloca em frascos e outras embalagens para indicar o seu conteúdo e outras informações.

Sedimentação – deposição de sedimentos, por acção da gravidade.

Solução - mistura homogénea.

Sublimação – passagem directa do estado sólido ao gasoso.

Sub-microscópico – domínio de dimensões inferiores àquelas que podem ser observadas a um microscópio, por muito potente que ele seja.

Substância – material ao qual se pode associar uma composição química bem definida, traduzida pela respetiva fórmula química.

Suspensão – mistura com componentes finamente divididos espalhados num líquido ou num gás.

Sustentabilidade (desenvolvimento sustentável) – Refere-se à necessidade de o desenvolvimento ter em conta equilíbrios indispensáveis entre processos económicos, sociais e ambientais, de modo que o uso dos recursos naturais para a satisfação de necessidades presentes não comprometa a satisfação das necessidades das gerações futuras.

Toxicidade (dos elementos) – característica associada a perturbações gerais, imediatas ou tardias, mortais ou não, ou perturbações no processo de reprodução, provocadas por elementos químicos.

Vaporização – passagem do estado líquido ao estado gasoso no decorrer de uma ebulicão.

Volátil – material com baixo ponto de ebulição; material que se evapora com facilidade.

Vulnerável – frágil; com poucas defesas.

Tabela Periódica dos Elementos Químicos

2 4,0026 He 15°2 helio	10 20,1797 Ne 1s²2s²2p ⁶ néon	18 39,948 Ar [Ne]3 <i>s</i> ² 3 <i>ρ</i> ⁶ árgon	36 83,798 Kr Kr [Ar]3 <i>d</i> ¹⁰ 4 <i>s</i> ² 4 <i>p</i> ⁶ cripton	54 131,2930 Χe [Kr]4σ¹⁰5s²5p ⁶ xénon	86 (222) Rn Xe]4 <i>t</i> ¹⁴ 5σ ¹⁶ 6 <i>s</i> ² 6ρ ⁸ rádon	118 (294)
4	9 18,9984 F 1s ² 2s ² 2p ⁵ flúor	17 35,4530 CI [Ne]38 ² 3p ⁵ cloro	35 79,904 Br [Ar]3σ ¹⁰ 4ε ² 4ρ ⁵ bromo	53 126,9044 Γ Γ Γ Γ Γ Γ Γ Γ Γ Γ	85 (210) At [Xe]4f ¹⁴ 5σ ¹⁰ 68 ² 6ρ ⁵ [initiation]	117 (294) (118 (294) (100 (100) (100
16	8 15,9994 Ο 1s ² 2s ² 2ρ ⁴ oxigénio	16 32,065。 S [Ne]3s²3p⁴ enxofre	34 78,96 Se [Ar]3σ ¹¹ 4s ² 4ρ ⁴ selénio	52 127,60 Te [Kr]4σ ¹⁰ 5s ² 5ρ ⁴ telúrio	84 (209) Po [Xe]4 <i>t</i> *45 <i>d</i> *6 <i>s</i> ² 6 <i>ρ</i> *4 polónio	116 (293)
15	7 14,0067 N 18 ² 28 ² 2p ³ nitrogénio	15 30,9737 P [Ne]3s²3p³ fósforo	33 74,9216 As [Ar]30 ¹⁰ 48 ² 4p ³ arsénio	51 121,760 Sb [Kr]40 ¹⁰ 5.8 ² 5.p ³ antimónio	83 208,9804 Bi Bi [Xe]4f*45d*85*8p³	114 (289) 115 (288) Uuq Uup Rnj51 ¹ 46 <i>d</i> ⁴⁷ <i>s</i> ² 7 <i>p</i> ² Rnj51 ¹ 46 <i>d</i> ⁴⁷ <i>s</i> ² 7 <i>p</i> ² ununquádio
4	6 12,0107 C 1s ² 2s ² 2p ² carbono	14 28,0855 Si [Ne]3s²3p² silício	32 72,64 Ge [Ar]3d ¹⁶ 4s ² 4p ² germânio	50 118,710 Sn [Kr]40 ¹⁶ 58 ²⁵ 5p ² estanho	82 207,2 Pb [Xe]4f*45d*16g*8gp² chumbo	114 (289) Uuq [Rn]5f*6g*078²7p² ununquádio
13	5 10,811 Β 1s ² 2s ² 2ρ ¹ boro	13 25,9815 AI [Ne]38 ²³ 9 ¹ alumínio	31 69,723 Ga [Ar]3σ ¹⁶ 4ς ² 4ρ ¹ gálio	49 114,818 In In In [K]4σ ¹⁵ 5s ² 5ρ ¹ indio	81 204,3833 T [Xe]4f*45d*68*6p*1 tálio	113 (284)
		12	30 65,38 Zn [Ar]3d ¹⁴ 4s ² zinco	Cd [Kr]40 ¹⁰ 5s ² cádmio	80 200,59 Hg [Xe]47 ⁴ 5d ¹⁰ 6s ² mercúrio	112 (285) Cn [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹⁶ 7s ² copernício
		£	29 63,546 Cu [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹ cobre	47 107,8682 Ag [Kr]4σ ¹⁰ 5s ¹ prata	79 196,9666 Au [Xe]4 ¹⁴ 50 ¹⁹ 6s ¹ ouro	Rg [Rn]5 <i>f</i> ¹⁴ 6 <i>d</i> ⁹ 7 <i>s</i> ² roentgénio
		10	28 58,6934 Ni [Ar]3d ⁸ 4s ² niquel	46 106,42 Pd [Kr]4010 paládio	78 195,084 Pt [Xe]4f ⁴⁵ 5d ⁹ 6s ¹ platina	110 (281) DS [Rn]5 <i>f</i> ¹⁴ 6 <i>d</i> ⁸ 7 <i>s</i> ² darmstácio
massa atómica relativa símbolo químico configuração eletrónica	Semimetais	6	27 58,9332 Co [Ar]3d ⁷ 4s ² cobalto	45 102,9055 Rh [Kr]40 ⁸ 5.81 ródio	77 192,2170 r k Xe]4f ⁴⁵ 4 ⁷ 6s ² irídio	109 (276) Wt [Rn]5f ⁴ 6d ⁷ 7s ² meitnério
	stais	∞	26 55,845 Fe [Ar]3d ⁶ 4s ² ferro	Ru (Kr)44 ⁷ 5s ¹ ruténio	76 190,23 OS [Xe]4 ⁷⁴ 50 ⁶ 68 ² ósmio	108 (277) HS [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁶ 7 <i>s</i> ² hássio
41 [aN]	Não-metais		25 54,9380 Mn [Ar]34 ⁵ 4s ² manganês	43 (98) Tc [Kr]4d*5s² Tecnécio	75 186,207 Re [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 68 ² rénio	107 (272) Bh [Rɪ]5/ ¹⁴ 6d ⁵ 7,5 ² bóhrio
número atómioc nome	Metais	ဖွ	24 51,9961 Cr [Ar]3d ⁵ 4s ¹ crómio	42 95,96 Mo [Kr]4d ⁵ 5s ¹ molibdénio	74 183,84 W W [Xe]4 ¹⁴ 5d ⁴ 6s ² tungsténio	106 (271) Sb 107 Sk
		က	23 50,9415 V [Ar]3d ³ 4s ² vanádio	41 92,9064 Nb (Kr]4d ⁴ 5s ¹ nióbio	73 180,9479 Ta [Xe]4f ⁴⁵ d ³ 6s ² tântalo	105 (268) Db [Rn]5 <i>f</i> ¹⁴ 6 <i>d</i> ³ 7 <i>s</i> ² dúbnio
		4	22 47,867 T [Ar]3d ² 4s ² titânio	40 91,224 Zr [Kr]4d ² 5s ² zircónio	72 178,49 Hf [Xe]4 ¹⁴⁵ 6 ² 6s ² háfnio	104 (265) Rf [Rn]5f ¹⁴ 6d ²⁷ 5 ² rutherfórdio
		က	21 44,9559 Sc [Ar]30'4s² escândio	39 88,9058 Y [Kr]4d ¹ 5s ² ftrio	57 a 71 lantanídeos	89 a 103
7	4 9,0122 Be 1s²2s² berilio	12 24,3050 Mg [Ne]3s ² magnésio	20 40,078 Ca [Ar]4 <i>s</i> ² cálcio	38 87,62 Sr [Kr]5s² estrôncio	56 137,327 Ba [Xe]6s ² bário	88 (226) Ra (Rn]78² rádio
1 1,0079 H 1st Indrogenio	3 6,941 Li 1s ² 2s ¹ Iftio	11 22,9898 Na [Ne]3s ¹ sódio	19 39,098 K K [Ar]4s¹ potássio	37 85,4678 Rb [Kr]5s¹ rubídio	55 132,9055 CS [Xe]6s ¹ césio	87 (223) Fr [Rŋアs¹ frâncio

18.9055 28 140,116 59 140,9076 60 144,242 61 (145) 62 150,364 63 151,964 64 157,25 65 158,9254 66 162,500 67 161,9303 68 167,259 67 161,9303 68 167,259 67 161,9303 68 167,259 67 161,9303 67 161,9303 68 167,259 67 161,9303 161,9303 161
58 140,116 59 140,9076 60 144,242 61 (144) 62 150,36 63 151,964 64 157,25 65 158,9254 65 1
58 140,116 59 140,207 60 144,242 61 (145) 62 150,364 63 151,964 64 Ce Pr Nd Pr
140,116 29 140,9076 60 144,242 61 (145) 62
10 10 10 10 10 10 10 10
58 140,116 Ce Ce Ce Ochio Diagrams Collor C
La La capacita (138,90 and 138,90

*valor entre parêntesis é o número de massa do isótopo mais estável conhecido.