



Escola Secundária de S. Lourenço

Planificação anual da disciplina de Físico- Química - 8º Ano

Ano Letivo 2025/2026

1. Divisão dos tempos letivos por período

Período letivo	Semanas de aulas	
1.º Período	13	
2.º Período	12	
3.º Período	9	
Total	34	





2. Desenvolvimento semanal das atividades letivas

Avaliação diagnóstica Domínio Subdomínio Aprendizagens Essenciais Explicar, recorrendo a evidências experimentais e a simulações, a natureza corpuscular da matéria. Interpretar a diferença entre sólidos, líquidos e gases com base na liberdade de movimentos dos corpúsculos que os constituem e na proximidade entre esses corpúsculos. Verificar, experimentalmente, que a temperatura de um gás, o volume que ocupa e a sua pressão são grandezas que se relacionam entre si, analisando qualitativamente essas relações. Descrever a constituição dos átomos, reconhecendo que átomos com igual número de protões são do mesmo			1.º Período	
Domínio Subdomínio Aprendizagens Essenciais - Explicar, recorrendo a evidências experimentais e a simulações, a natureza corpuscular da matéria Interpretar a diferença entre sólidos, líquidos e gases com base na liberdade de movimentos dos corpúsculos que os constituem e na proximidade entre esses corpúsculos Verificar, experimentalmente, que a temperatura de um gás, o volume que ocupa e a sua pressão são grandezas que se relacionam entre si, analisando qualitativamente essas relações Descrever a constituição dos átomos, reconhecendo que			Semana n.º 1	
 Explicar, recorrendo a evidências experimentais e a simulações, a natureza corpuscular da matéria. Interpretar a diferença entre sólidos, líquidos e gases com base na liberdade de movimentos dos corpúsculos que os constituem e na proximidade entre esses corpúsculos. Verificar, experimentalmente, que a temperatura de um gás, o volume que ocupa e a sua pressão são grandezas que se relacionam entre si, analisando qualitativamente essas relações. Descrever a constituição dos átomos, reconhecendo que 	,		Lauren Program Francisco	
elemento químico e que se representam por um símbolo químico. Definir molécula como um grupo de átomos ligados entre si e definir ião como um corpúsculo que resulta de um átomo ou grupo de átomos que perdeu ou ganhou eletrões, concluindo sobre a carga elétrica do ião. Relacionar a composição qualitativa e quantitativa de uma substância com a sua fórmula química, associando a fórmula à unidade estrutural da substância: átomo, molécula ou grupo de iões. Aferir da existência de iões, através da análise de rótulos de produtos do dia a dia e, com base numa tabela de iões, escrever a fórmula química ou o nome de compostos iónicos em contextos diversificados. Concluir, recorrendo a modelos representativos de átomos e moléculas, que nas reações químicas há rearranjos dos átomos dos reagentes, que conduzem à formação de novas substâncias, mantendo-se o número total de átomos de cada elemento. Verificar, através de uma atividade experimental, a Lei da Conservação da Massa, aplicando-a à escrita ou à leitura de equações químicas simples, sendo dadas as fórmulas químicas ou os nomes das substâncias envolvidas. Exemplos de atividades a desenvolver no subdomínio Explicação e representação de reações químicas: Atividade prática: recorrer a evidências experimentalis e a simulações para explicar a natureza corpuscular da matéria. Atividade prática: analisar experimentalmente as relações qualitativas entre temperatura, volume e pressão de um gás. Atividade prática: analisar rótulos de produtos do dia a dia, aferindo da existência de iões.	Reações	Explicação e representação de reações químicas Exemplos de ativi representação de • Atividade prátic explicar a nature • Atividade prátic temperatura, vo • Atividade prátic explicade prátic temperatura, vo • Atividade prátic	 Explicar, recorrendo a evidências experimentais e a simulações, a natureza corpuscular da matéria. Interpretar a diferença entre sólidos, líquidos e gases com base na liberdade de movimentos dos corpúsculos que os constituem e na proximidade entre esses corpúsculos. Verificar, experimentalmente, que a temperatura de um gás, o volume que ocupa e a sua pressão são grandezas que se relacionam entre si, analisando qualitativamente essas relações. Descrever a constituição dos átomos, reconhecendo que átomos com igual número de protões são do mesmo elemento químico e que se representam por um símbolo químico. Definir molécula como um grupo de átomos ligados entre si e definir ião como um corpúsculo que resulta de um átomo ou grupo de átomos que perdeu ou ganhou eletrões, concluindo sobre a carga elétrica do ião. Relacionar a composição qualitativa e quantitativa de uma substância com a sua fórmula química, associando a fórmula à unidade estrutural da substância: átomo, molécula ou grupo de iões. Aferir da existência de iões, através da análise de rótulos de produtos do dia a dia e, com base numa tabela de iões, escrever a fórmula química ou o nome de compostos iónicos em contextos diversificados. Concluir, recorrendo a modelos representativos de átomos e moléculas, que nas reações químicas há rearranjos dos átomos dos reagentes, que conduzem à formação de novas substâncias, mantendo-se o número total de átomos de cada elemento. Verificar, através de uma atividade experimental, a Lei da Conservação da Massa, aplicando-a à escrita ou à leitura de equações químicas simples, sendo dadas as fórmulas químicas ou os nomes das substâncias envolvidas. idades a desenvolver no subdomínio <i>Explicação</i> e reações químicas: ca: recorrer a evidências experimentais e a simulações para reza corpuscular da matéria. ca: analisar experimentalmente as relações qualitativas entre olume e pressão de um gás. ca: analisar rótul	а





Preparação para o teste; teste e respetiva correção.		Semana n.º 8	
Domínio	Subdomínio	Aprendizagens Essenciais	1
Reações químicas	Tipos de reações químicas	 Identificar os reagentes e os produtos em reações de combustão, distinguindo combustível e comburente, e representar por equações químicas as combustões realizadas em atividades laboratoriais. Concluir, a partir de pesquisa de informação, das consequências para o ambiente da emissão de poluentes provenientes das reações de combustão, propondo medidas para minimizar os seus efeitos, comunicando as conclusões. Reconhecer, numa perspetiva interdisciplinar, as alterações climáticas como um dos grandes problemas ambientais atuais e relacioná-las com a poluição do ar resultante do aumento dos gases de efeito de estufa. Determinar o carácter químico de soluções aquosas, recorrendo ao uso de indicadores e medidores de pH. Prever o efeito no pH quando se adiciona uma solução ácida a uma solução básica ou vice-versa, pesquisando aplicações do dia a dia (como, por exemplo, o tratamento da água das piscinas e de aquários), e classificar as reações que ocorrem como reações ácido-base, representando-as por equações químicas. Caracterizar reações de precipitação, realizadas em atividades laboratoriais, como reações em que se formam sais pouco solúveis em água, representando-as por equações químicas e pesquisando, numa perspetiva interdisciplinar, exemplos em contextos reais (formação de estalactites e de estalagmites, de conchas e de corais). 	Semanas n.º 9 a n.º 12
	 Exemplos de atividades a desenvolver no subdomínio <i>Tipos de reações químicas:</i> Atividade prática: realização de combustões em atividades laboratoriais. Trabalho de pesquisa: consequências das emissões de poluentes para o ambiente e medidas para minimizar os seus efeitos. Atividade interdisciplinar: estudo da relação entre a poluição do ar e as alterações climáticas. Atividade prática: determinação do carácter químico de soluções aquosas. Trabalho de pesquisa: aplicações das reações ácido-base no dia a dia. Atividade prática: caracterização de reações de precipitação em atividades laboratoriais. Atividade interdisciplinar: as reações de precipitação em contextos reais. 		
Preparação para o teste; teste e respetiva correção.		Semanas n.º 12 e	
Balanço das atividades desenvolvidas. Auto e heteroavaliação.			n.º 13



		2.º Período	
Domínio	Subdomínio	Aprendizagens Essenciais	
Reações químicas	Tipos de reações químicas	 Pesquisar, numa perspetiva interdisciplinar, sobre a dureza da água de consumo da região onde vive, bem como as consequências da utilização das águas duras a nível doméstico e industrial e formas de as tratar, comunicando as conclusões. 	Semana n.º 14
	Atividade interd	dades a desenvolver no subdomínio <i>Tipos de reações químicas</i> : lisciplinar: a dureza da água e consequências da sua utilização. das conclusões.	
	Velocidade das reações químicas	 Interpretar, recorrendo à experimentação, o conceito de velocidade de uma reação química como a rapidez de desaparecimento de um reagente ou aparecimento de um produto. Interpretar, em situações laboratoriais e do dia a dia, fatores que influenciam a velocidade das reações químicas: concentração dos reagentes, temperatura do sistema, estado de divisão dos reagentes sólidos e presença de um catalisador apropriado, concluindo sobre formas de controlar a velocidade de uma reação. 	Semanas n.º 15 e n.º 16
	Exemplos de atividades a desenvolver no subdomínio <i>Velocidade das reações químicas</i> : Atividade prática: velocidade de uma reação química. Atividade prática: fatores que influenciam a velocidade de reações químicas. 		
Som	Produção e propagação do som e ondas	 Concluir, numa atividade laboratorial (como, por exemplo, ondas produzidas na água, numa corda ou numa mola), que uma onda resulta da propagação de uma vibração, identificando a amplitude dessa vibração. Compreender que o som é produzido por vibrações de um material, identificando fontes sonoras. Reconhecer que o som é uma onda de pressão e necessita de um meio material para se propagar. Explicar a propagação do som e analisar tabelas de velocidade do som em diversos materiais (sólidos, líquidos e gases). Aplicar os conceitos de amplitude, período e frequência na análise de gráficos que mostrem a periodicidade temporal de uma grandeza física associada a um som puro. 	Semanas n.º 17 a n.º 19
	 Exemplos de atividades a desenvolver no subdomínio <i>Produção e propagação do som e ondas</i>: Atividade prática: identificação da amplitude de ondas que se propagam na água, numa corda ou numa mola. 		
Preparação p	ara o teste; teste e r	respetiva correção.	Semana n.º 20

Domínio	Subdomínio	Aprendizagens Essenciais	
Som		 Relacionar, a partir de atividades experimentais, a intensidade, a altura e o timbre de um som com as características da onda, e identificar sons puros. Interpretar audiogramas, identificando o nível de intensidade sonora e os limiares de audição e de dor. Relacionar a reflexão e a absorção do som com o eco e a reverberação, interpretando o uso de certos materiais nas salas de espetáculo, a ecolocalização nos animais, o funcionamento do sonar e das ecografias. Conhecer o espetro sonoro e, com base em pesquisa, comunicar aplicações dos ultrassons. Identificar fontes de poluição sonora, em ambientes diversos, recorrendo ao uso de sonómetros, e, com base em pesquisa, avaliar criticamente as consequências da poluição sonora no ser humano, propondo medidas de prevenção e de proteção. 	Semanas n.º 21 a n.º 24
	características • Atividade prátic	a: relacionar a altura, intensidade e o timbre de um som com as da onda. a: identificar fontes de poluição sonora, avaliando as suas e propondo medidas de prevenção.	
Preparação para o teste; teste e respetiva correção.			Semanas n.º 25
Balanço das atividades desenvolvidas. Auto e heteroavaliação.			





		3.º Período	
Domínio	Subdomínio	Aprendizagens Essenciais	
Som	deteção pelo ser l	 Relacionar a reflexão e a absorção do som com o eco e a reverberação, interpretando o uso de certos materiais nas salas de espetáculo, a ecolocalização nos animais, o funcionamento do sonar e das ecografias. Conhecer o espetro sonoro e, com base em pesquisa, comunicar aplicações dos ultrassons. dades a desenvolver no subdomínio <i>Atributos do som e sua humano e fenómenos acústicos</i>: squisa: investigar acerca do espetro sonoro, comunicando ultrassons 	Semana n.º 26
Luz	Ondas de luz e sua propagação	 Distinguir corpos luminosos de iluminados, concretizando com exemplos da astronomia e do dia a dia. Reconhecer que a luz transporta energia e é uma onda (eletromagnética) que não necessita de um meio material para se propagar, concluindo, experimentalmente, que se propaga em linha reta. Ordenar as principais regiões do espetro eletromagnético, tendo em consideração a frequência, e identificar algumas aplicações das radiações dessas regiões. 	Semanas n.º 27 e n.º 30
	·	ades a desenvolver no subdomínio <i>Ondas de luz e sua propagação</i> :	
	-	a: propagação da luz em linha reta.	
Luz	Fenómenos óticos	 Concluir, através de atividades experimentais, que a luz pode sofrer reflexão (especular e difusa), refração e absorção, verificando as leis da reflexão e comunicando as conclusões. Representar, geometricamente, a reflexão e a refração da luz e interpretar representações desses fenómenos. Concluir, através de atividades experimentais, sobre as características das imagens em espelhos planos, côncavos e convexos e com lentes convergentes e divergentes, analisando os procedimentos e comunicando as conclusões. Explicar algumas das aplicações dos fenómenos óticos, nomeadamente objetos e instrumentos que incluam espelhos e lentes. Explicar a formação de imagens no olho humano e a utilização de lentes na correção da miopia e da hipermetropia, e analisar, através de pesquisa de informação, a evolução da tecnologia associada à correção dos defeitos de visão. Distinguir, experimentalmente, luz monocromática de policromática, associando o arco- íris à dispersão da luz e justificar o fenómeno da dispersão num prisma de vidro com base na refração. 	Semanas n.º 30 a n.º 33
	 Exemplos de atividades a desenvolver no subdomínio Fenómenos óticos: Atividade prática: reflexão, refração e absorção da luz; verificação das leis da reflexão. Atividade prática: características de imagens em espelhos planos, côncavos e convexos; comunicação de conclusões. Trabalho de pesquisa: os defeitos de visão e tecnologia associada à sua correção. Atividade prática: distinção entre luz monocromática e policromática. 		
Preparação p	ara o teste; teste e i	respetiva correção.	Semanas n.º 33
Balanço das a	atividades desenvolv	vidas. Auto e heteroavaliação.	e n.º 34