

Sede: Escola Secundária de Valbom Ano letivo 2023/2024



Planificação Anual 10º ano

Disciplina: Física e Química A

**Aulas previstas:** 

1.º Período: 91 2.º Período: 84 3.º Período: 56

Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
Elementos químicos e sua organização  1: Massa e tamanho dos átomos	<ul> <li>Descrever a constituição dos átomos utilizando os conceitos de número de massa, número atómico e isótopos.</li> <li>Interpretar a escala atómica recorrendo a exemplos da microscopia de alta resolução e da nanotecnologia, comparando-a</li> </ul>	Promover estratégias que envolvam aquisição de conhecimento, informação e outros saberes, relativos aos conteúdos das AE, que impliquem:  • necessidade de rigor, articulação e uso	Conhecedor/ sabedor/ culto/ informado (A, B, G, I,)	- Ficha formativa  - Teste sumativo  - Teste teórico- prático/Questão de	
	com outras estruturas da natureza.  Definir a unidade de massa atómica e interpretar o significado de massa atómica relativa média.	consistente de conhecimentos científicos;  seleção de informação pertinente em fontes diversas (artigos e livros de divulgação científica, notícias);  análise de fenómenos da natureza e		aula laboratorial  - Relatórios de atividades laboratoriais	19 aulas
	<ul> <li>Relacionar o número de entidades com a quantidade de matéria, identificando a constante de Avogadro como constante de proporcionalidade.</li> <li>Resolver, experimentalmente, problemas de medição de</li> </ul>	situações do dia a dia com base em leis e modelos;  • estabelecimento de relações intra e interdisciplinares nos domínios Elementos químicos e sua organização, Propriedades e transformações da matéria e Energia e sua	práticas de aula - Desempe realização	enho nas atividades práticas de sala de	+ 5 A.L.
	massas e de volumes, selecionando os instrumentos de medição mais adequados, apresentando os resultados atendendo à incerteza de leitura e ao número adequado de algarismos significativos.	conservação;  mobilização dos conhecimentos do 7.º (domínios Espaço, Materiais e Energia), 8.º (domínio Reações químicas) e 9.º anos (domínios Eletricidade e Classificação dos		- Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa	
	Relacionar a massa de uma amostra e a quantidade de matéria com a massa molar.	materiais e subdomínio Forças, movimentos e energia) para enquadrar as novas aprendizagens;		- Expressão oral e escrita - Relacionamento	





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		<ul> <li>mobilização de diferentes fontes de informação científica na resolução de problemas, incluindo gráficos, tabelas, esquemas, diagramas e modelos;</li> <li>tarefas de memorização, verificação e</li> </ul>		interpessoal/comport amento  - Desenvolvimento	
		consolidação, associadas a compreensão e uso de saber.  Promover estratégias que envolvam a		pessoal e autonomia	
		criatividade dos alunos:  formular hipóteses face a um fenómeno natural ou situação do dia a dia;  conceber situações onde determinado conhecimento possa ser aplicado;	Criativo (A, C, D, J)		
		<ul> <li>propor abordagens diferentes de resolução de uma situação-problema;</li> <li>criar representações variadas da informação científica: relatórios, diagramas, tabelas, gráficos, equações, texto ou solução face a um desafio;</li> </ul>			
		<ul> <li>analisar textos, esquemas concetuais, simulações, vídeos com diferentes perspetivas, concebendo e sustentando um ponto de vista próprio;</li> </ul>			
		<ul> <li>fazer predições sobre a evolução de fenómenos naturais e a evolução de experiências em contexto laboratorial;</li> <li>usar modalidades diversas para expressar</li> </ul>			



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		as aprendizagens (por exemplo, relatórios, esquemas, textos, maquetes), recorrendo às TIC, quando pertinente;			
		<ul> <li>criar situações que levem à tomada de decisão para uma intervenção individual e coletiva conducente à gestão sustentável dos recursos energéticos;</li> </ul>			
		<ul> <li>criar situações conducentes à realização de projetos interdisciplinares, identificando problemas e colocando questões-chave, articulando a ciência e a tecnologia em contextos relevantes a nível económico, cultural, histórico e ambiental.</li> </ul>			
		•			
2 - Energia dos eletrões nos átomos	<ul> <li>Relacionar as energias dos fotões correspondentes às zonas mais comuns do espectro eletromagnético e essas energias com a frequência da luz.</li> <li>Comparar os espectros de absorção e emissão de vários elementos químicos, concluindo que são característicos de cada elemento.</li> <li>Interpretar os espectros de emissão do átomo de hidrogénio a partir da quantização da energia e da transição entre níveis eletrónicos e generalizar para qualquer átomo.</li> <li>Explicar, a partir de informação selecionada, algumas aplicações</li> </ul>	Promover estratégias que desenvolvam o pensamento crítico e analítico dos alunos, incidindo em:  analisar conceitos, factos, situações numa perspetiva disciplinar e interdisciplinar; analisar textos com diferentes pontos de vista, distinguindo alegações científicas de não científicas; confrontar argumentos para encontrar semelhanças, diferenças e consistência interna; problematizar situações sobre aplicações da	Analítico (A, B, C, D, G)	- Ficha formativa  - Teste sumativo  - Teste teórico- prático/Questão de aula laboratorial  - Relatórios de atividades laboratoriais  Participação/Desemp enho nas atividades práticas de sala de aula	20 aulas +





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
	da espectroscopia atómica (por exemplo, identificação de elementos químicos nas estrelas, determinação de quantidades vestigiais em química forense).  Identificar, experimentalmente, elementos químicos em amostras desconhecidas de vários sais, usando testes de chama, comunicando as conclusões.  Reconhecer que nos átomos poli-eletrónicos, para além da atração entre os eletrões e o núcleo que diminui a energia dos eletrões, existe a repulsão entre os eletrões que aumenta a sua energia.  Interpretar o modelo da nuvem eletrónica.  Interpretar valores de energia de remoção eletrónica com base nos níveis e subníveis de energia.  Compreender que as orbitais s, p e d e as suas representações gráficas são distribuições probabilísticas; reconhecendo que as	ciência e tecnologia e o seu impacto na sociedade e no ambiente;  debater temas que requeiram sustentação ou refutação de afirmações sobre situações reais ou fictícias, apresentando argumentos e contra-argumentos baseados em conhecimento científico.  Promover estratégias que envolvam por parte do aluno:  mobilização de conhecimentos para questionar uma situação;  incentivo à procura e aprofundamento de informação;  recolha de dados e opiniões para análise de temáticas em estudo;  tarefas de pesquisa enquadrada por questões-problema e sustentada por guiões de trabalho, com autonomia progressiva.	Questionador/ investigador (A, C, D, F, G, I, J)	- Desempenho na realização das atividades laboratoriais - Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa - Expressão oral e escrita - Relacionamento interpessoal/comport amento	3 A.L.
	orbitais de um mesmo subnível são degeneradas.  Estabelecer a configuração eletrónica de átomos de elementos até Z=23, utilizando a notação spd, atendendo ao Princípio da Construção, ao Princípio da Exclusão de Pauli e à maximização do número de eletrões desemparelhados em orbitais degeneradas.	Promover estratégias que requeiram/induzam por parte do aluno:  argumentar sobre temas científicos polémicos e atuais, aceitando pontos de vista diferentes dos seus; promover estratégias que induzam respeito por diferenças de características, crenças ou opiniões, incluindo as de origem étnica,	Respeitador da diferença/ do outro (A, B, E, F, H)		



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		religiosa ou cultural;  saber trabalhar em grupo, desempenhando diferentes papéis, respeitando e sabendo ouvir todos os elementos do grupo.			
		Promover estratégias que envolvam por parte do aluno:			
		<ul> <li>tarefas de síntese;</li> <li>tarefas de planificação, de implementação, de controlo e de revisão, designadamente nas</li> </ul>	Sistematizador/ organizador (A, B, C, I, J)		
		atividades experimentais;  registo seletivo e organização da informação (por exemplo, construção de sumários, registos de observações, relatórios de atividades laboratoriais e de visitas de estudo, segundo critérios e objetivos).			
		Promover estratégias que impliquem por parte do aluno:			
		<ul> <li>comunicar resultados de atividades laboratoriais e de pesquisa, ou outras, oralmente e por escrito, usando vocabulário científico próprio da disciplina, recorrendo a diversos suportes;</li> </ul>	Comunicador/ interventor (A, B, D, E, G, H, I)		
		<ul> <li>participar em ações cívicas relacionadas com o papel central da Física e da Química no desenvolvimento tecnológico e suas consequências socioambientais.</li> </ul>			



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		Promover estratégias envolvendo tarefas em que, com base em critérios, se oriente o aluno para:  • interrogar-se sobre o seu próprio conhecimento, identificando pontos fracos e fortes das suas aprendizagens;  • descrever processos de pensamento usados durante a realização de uma tarefa ou abordagem de um problema;  • considerar o feedback dos pares para melhoria ou aprofundamento de saberes;  • a partir da explicitação de feedback do professor, reorientar o seu trabalho, individualmente ou em grupo.	<b>Autoavaliador</b> (transversal às áreas)		
		Promover estratégias que criem oportunidades para o aluno:  • fornecer feedback para melhoria ou aprofundamento do trabalho de grupo ou individual dos pares;  • realizar trabalho colaborativo em diferentes situações (projetos interdisciplinares, resolução de problemas e atividades experimentais).  Promover estratégias e modos de organização das tarefas que impliquem por	Participativo/ colaborador (B, C, D, E, F,J)		

















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
, ,		parte do aluno:			
		<ul> <li>assumir responsabilidades adequadas ao que lhe for solicitado e contratualizar tarefas, apresentando resultados;</li> <li>organizar e realizar autonomamente tarefas, incluindo a promoção do estudo com o apoio do professor à sua concretização, identificando quais os obstáculos e formas de os ultrapassar;</li> </ul>	Responsável/ autónomo (C, D, E, F, G, I, J)		
		■ dar conta a outros do cumprimento de tarefas e funções que assumiu.			
		Promover estratégias que induzam:			
		<ul> <li>ações solidárias para com outros nas tarefas de aprendizagem ou na sua organização/atividades de entreajuda;</li> </ul>			
		<ul> <li>posicionar-se perante situações de ajuda a outros e de proteção de si, designadamente adotando medidas de proteção adequadas a atividades laboratoriais;</li> </ul>			
		■ saber atuar corretamente em caso de incidente no laboratório preocupando-se com a sua segurança pessoal e de terceiros.			
	Pesquisar o contributo dos vários cientistas para a construção da			- Ficha formativa	
3 - Tabela Periódica	TP atual, comunicando as conclusões.			- Teste sumativo	
	■ Interpretar a organização da TP com base nas configurações			- Teste teórico-	





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
	eletrónicas dos elementos.  Interpretar a energia de ionização e o raio atómico dos elementos representativos como propriedades periódicas, relacionando-as com as respetivas configurações eletrónicas.  Interpretar a periodicidade das propriedades dos elementos químicos na TP e explicar a tendência de formação de iões.  Determinar, experimentalmente, a densidade relativa de metais por picnometria, avaliando os procedimentos, interpretando e comunicando os resultados.  Interpretar a baixa reatividade dos gases nobres, relacionando-a com a estrutura eletrónica destes elementos.			prático/Questão de aula laboratorial  - Relatórios de atividades laboratoriais  Participação/Desemp enho nas atividades práticas de sala de aula  - Desempenho na realização das atividades laboratoriais  - Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa  - Expressão oral e escrita  - Relacionamento interpessoal/comport amento	13 aulas + 3 A.L.
Propriedades e transformações da matéria	■ Compreender que a formação de ligações químicas é um processo que aumenta a estabilidade de um sistema de dois ou mais átomos, interpretando-a em termos de forças de atração e de repulsão no sistema núcleos-eletrões.				

















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
, ,	■ Interpretar os gráficos de energia em função da distância				
	internuclear de moléculas diatómicas.				18
	■ Distinguir, recorrendo a exemplos, os vários tipos de ligação				aulas
1 - Ligação Química	química: covalente, iónica e metálica.				
1 Ilgayao Qammaa	Explicar a ligação covalente com base no modelo de Lewis.				
	■ Representar, com base na regra do octeto, as fórmulas de				
	estrutura de Lewis de algumas moléculas, interpretando a				
	ocorrência de ligações covalentes simples, duplas ou triplas.				
	■ Prever a geometria das moléculas com base na repulsão dos pares				
	de eletrões da camada de valência e prever a polaridade de				
	moléculas simples.				
	Distinguir hidrocarbonetos saturados de insaturados.				
	■ Interpretar e relacionar os parâmetros de ligação, energia e				
	comprimento, para ligações entre átomos dos mesmos elementos.				
	■ Identificar, com base em informação selecionada, grupos				
	funcionais (álcoois, aldeídos, cetonas, ácidos carboxílicos e aminas)				
	em moléculas orgânicas, biomoléculas e fármacos, a partir das suas				
	fórmulas de estrutura.				
	Interpretar as forças de Van der Waals e pontes de hidrogénio em interações intermoleculares, discutindo as suas implicações na				
	estrutura e propriedades da matéria e a sua importância em sistemas biológicos.				





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
2 - Gases e dispersões	<ul> <li>Compreender o conceito de volume molar de gases a partir da lei de Avogadro e concluir que este só depende da pressão e temperatura e não do gás em concreto.</li> <li>Aplicar, na resolução de problemas, os conceitos de massa, massa molar, fração molar, volume molar e massa volúmica de gases, explicando as estratégias de resolução.</li> <li>Pesquisar a composição da troposfera terrestre, identificando os gases poluentes e suas fontes, designadamente os gases que provocam efeitos de estufa e alternativas para minorar as fontes de poluição, comunicando as conclusões.</li> <li>Resolver problemas envolvendo cálculos numéricos sobre a composição quantitativa de soluções aquosas e gasosas, exprimindo-a nas principais unidades, explicando as estratégias de resolução.</li> <li>Preparar soluções aquosas a partir de solutos sólidos e por diluição, avaliando procedimentos e comunicando os resultados.</li> </ul>				14 aulas + 6 A.L
	<ul> <li>Interpretar as reações químicas em termos de quebra e formação de ligações.</li> <li>Explicar, no contexto de uma reação química, o que é um processo exotérmico e endotérmico.</li> </ul>				





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
3 - Transformações	Designar a variação de energia entre reagentes e produtos como				
químicas	entalpia, interpretar o seu sinal e reconhecer que, a pressão				
	constante, a variação de entalpia é igual ao calor trocado com o exterior.				11 aulas
	Relacionar a variação de entalpia com as energias de ligação de				+
	reagentes e de produtos.				3 A.L
	■ Identificar a luz como fonte de energia das reações				
	fotoquímicas.				
	Investigar, experimentalmente, o efeito da luz sobre o cloreto				
	de prata, avaliando procedimentos e comunicando os resultados.				
	Pesquisar, numa perspetiva intra e interdisciplinar, os papéis do				
	ozono na troposfera e na estratosfera, interpretando a formação				
	e destruição do ozono estratosférico e comunicando as suas				
	conclusões.				
	Relacionar a elevada reatividade dos radicais livres com a particularidade de serem espécies que possuem eletrões desemparelhados e explicitar alguns dos seus efeitos na atmosfera e sobre os seres vivos, por exemplo, o envelhecimento				
FÍSICA					

















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
Energia e sua conservação Energia e movimentos	<ul> <li>Compreender as transformações de energia num sistema mecânico redutível ao seu centro de massa, em resultado da interação com outros sistemas.</li> <li>Estabelecer, experimentalmente, a relação entre a variação de energia cinética e a distância percorrida por um corpo, sujeito a um sistema de forças de resultante constante, usando processos de medição e de tratamento estatístico de dados e comunicando os resultados.</li> <li>Interpretar as transferências de energia como trabalho em sistemas mecânicos, e os conceitos de força conservativa (aplicando o conceito de energia potencial gravítica) e de força não conservativa (aplicando o conceito de energia mecânica).</li> <li>Analisar situações do quotidiano sob o ponto de vista da conservação ou da variação da energia mecânica, identificando transformações de energia e transferências de energia.</li> <li>Investigar, experimentalmente, o movimento vertical de queda e de ressalto de uma bola, com base em considerações energéticas, avaliando os resultados, tendo em conta as previsões do modelo teórico, e comunicando as conclusões.</li> <li>Aplicar, na resolução de problemas, a relação entre os trabalhos (soma dos trabalhos realizados pelas forças, trabalho realizado pelo peso e soma dos trabalhos realizados pelas forças, não conservativas) e as variações de energia, explicando as estratégias de resolução e os raciocínios demonstrativos que fundamentam uma conclusão.</li> </ul>	Promover estratégias que envolvam aquisição de conhecimento, informação e outros saberes, relativos aos conteúdos das AE, que impliquem:  • necessidade de rigor, articulação e uso consistente de conhecimentos científicos;  • seleção de informação pertinente em fontes diversas (artigos e livros de divulgação científica, notícias);  • análise de fenómenos da natureza e situações do dia a dia com base em leis e modelos;  • estabelecimento de relações intra e interdisciplinares nos domínios Elementos químicos e sua organização, Propriedades e transformações da matéria e Energia e sua conservação;  • mobilização dos conhecimentos do 7.º (domínios Espaço, Materiais e Energia), 8.º (domínio Reações químicas) e 9.º anos (domínios Eletricidade e Classificação dos materiais e subdomínio Forças, movimentos e energia) para enquadrar as novas aprendizagens;  • mobilização de diferentes fontes de informação científica na resolução de problemas, incluindo gráficos, tabelas, esquemas, diagramas e modelos;	Conhecedor/ sabedor/ culto/ informado (A, B, G, I,)	- Ficha formativa  - Teste sumativo  - Teste teórico- prático/Questão de aula laboratorial  - Relatórios de atividades laboratoriais  - Participação/ Desempenho nas atividades práticas de sala de aula  - Desempenho na realização das atividades laboratoriais  - Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa  - Expressão oral e escrita  - Relacionamento interpessoal/ comportamento	42 aulas + 6 A.L



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		<ul> <li>tarefas de memorização, verificação e consolidação, associadas a compreensão e uso de saber.</li> </ul>		- Desenvolvimento pessoal e autonomia	
		Promover estratégias que envolvam a criatividade dos alunos:  • formular hipóteses face a um fenómeno natural ou situação do dia a dia;  • conceber situações onde determinado conhecimento possa ser aplicado;  • propor abordagens diferentes de resolução	<b>Criativo</b> (A, C, D, J)		
		de uma situação-problema;  • criar representações variadas da informação científica: relatórios, diagramas, tabelas, gráficos, equações, texto ou solução face a um desafio;			
		<ul> <li>analisar textos, esquemas concetuais, simulações, vídeos com diferentes perspetivas, concebendo e sustentando um ponto de vista próprio;</li> </ul>			
		■ fazer predições sobre a evolução de fenómenos naturais e a evolução de experiências em contexto laboratorial;			
		<ul> <li>usar modalidades diversas para expressar as aprendizagens (por exemplo, relatórios, esquemas, textos, maquetes), recorrendo às TIC, quando pertinente;</li> </ul>			
		<ul> <li>criar situações que levem à tomada de decisão para uma intervenção individual e</li> </ul>			

















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		coletiva conducente à gestão sustentável dos recursos energéticos;  criar situações conducentes à realização de projetos interdisciplinares, identificando			
		problemas e colocando questões-chave, articulando a ciência e a tecnologia em contextos relevantes a nível económico, cultural, histórico e ambiental.			
		Promover estratégias que desenvolvam o pensamento crítico e analítico dos alunos, incidindo em:			
		<ul> <li>analisar conceitos, factos, situações numa perspetiva disciplinar e interdisciplinar</li> <li>analisar textos com diferentes pontos de vista, distinguindo alegações científicas de não científicas;</li> </ul>	Analítico (A, B, C, D, G)		
		<ul> <li>confrontar argumentos para encontrar semelhanças, diferenças e consistência interna;</li> </ul>			
		<ul> <li>problematizar situações sobre aplicações da ciência e tecnologia e o seu impacto na sociedade e no ambiente;</li> </ul>			
		<ul> <li>debater temas que requeiram sustentação ou refutação de afirmações sobre situações reais ou fictícias, apresentando argumentos e contra-argumentos baseados em conhecimento científico.</li> </ul>			



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		Promover estratégias que envolvam por parte do aluno:  mobilização de conhecimentos para questionar uma situação; incentivo à procura e aprofundamento de informação; recolha de dados e opiniões para análise de temáticas em estudo; tarefas de pesquisa enquadrada por questões-problema e sustentada por guiões de trabalho, com autonomia progressiva.  Promover estratégias que requeiram/induzam por parte do aluno:	Questionador/ investigador (A, C, D, F, G, I, J)		
		<ul> <li>argumentar sobre temas científicos polémicos e atuais, aceitando pontos de vista diferentes dos seus;</li> <li>promover estratégias que induzam respeito por diferenças de características, crenças ou opiniões, incluindo as de origem étnica, religiosa ou cultural;</li> <li>saber trabalhar em grupo, desempenhando diferentes papéis, respeitando e sabendo ouvir todos os elementos do grupo.</li> </ul>	Respeitador da diferença/ do outro (A, B, E, F, H)		



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		Promover estratégias que envolvam por parte do aluno:  tarefas de síntese;  tarefas de planificação, de implementação, de controlo e de revisão, designadamente nas atividades experimentais;  registo seletivo e organização da informação (por exemplo, construção de sumários, registos de observações, relatórios de atividades laboratoriais e de visitas de estudo, segundo critérios e objetivos).  Promover estratégias que impliquem por parte do aluno:  comunicar resultados de atividades laboratoriais e de pesquisa, ou outras, oralmente e por escrito, usando vocabulário científico próprio da disciplina, recorrendo a diversos suportes;  participar em ações cívicas relacionadas com o papel central da Física e da Química no desenvolvimento tecnológico e suas consequências socioambientais.  Promover estratégias envolvendo tarefas em que, com base em critérios, se oriente o aluno para:	Sistematizador/ organizador (A, B, C, I, J)  Comunicador / Interventor (A, B, D, E, G, H, I)		



















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		<ul> <li>interrogar-se sobre o seu próprio conhecimento, identificando pontos fracos e fortes das suas aprendizagens;</li> <li>descrever processos de pensamento usados durante a realização de uma tarefa ou abordagem de um problema;</li> <li>considerar o feedback dos pares para</li> </ul>			
		melhoria ou aprofundamento de saberes;  a partir da explicitação de feedback do professor, reorientar o seu trabalho, individualmente ou em grupo.  Promover estratégias que criem	Autoavaliador (transversal às áreas)		
		oportunidades para o aluno:  • fornecer feedback para melhoria ou aprofundamento do trabalho de grupo ou individual dos pares;  • realizar trabalho colaborativo em diferentes situações (projetos interdisciplinares, resolução de problemas e atividades experimentais).	Participativo/ colaborador		
		Promover estratégias e modos de organização das tarefas que impliquem por parte do aluno:  assumir responsabilidades adequadas ao que lhe for solicitado e contratualizar tarefas, apresentando resultados;	(B, C, D, E, F, J)		





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
		<ul> <li>organizar e realizar autonomamente tarefas, incluindo a promoção do estudo com o apoio do professor à sua concretização, identificando quais os obstáculos e formas de os ultrapassar;</li> <li>dar conta a outros do cumprimento de tarefas e funções que assumiu.</li> </ul>	Responsável/ autónomo (C, D, E, F, G, I, J)		
		Promover estratégias que induzam:  ações solidárias para com outros nas tarefas de aprendizagem ou na sua organização/atividades de entreajuda;  posicionar-se perante situações de ajuda a outros e de proteção de si, designadamente adotando medidas de proteção adequadas a atividades laboratoriais;  saber atuar corretamente em caso de incidente no laboratório preocupando-se com a sua segurança pessoal e de terceiros.	Cuidador de si e do outro (A, B, E, F, G, I, J)		
2 - Energia e fenómenos elétricos	<ul> <li>Interpretar o significado das grandezas: corrente elétrica, diferença de potencial elétrico e resistência elétrica.</li> <li>Montar circuitos elétricos, associando componentes elétricos em série e em paralelo, e, a partir de medições, caracterizá-los quanto à corrente elétrica que os percorre e à diferença de potencial elétrico aos seus terminais.</li> <li>Compreender a função e as características de um gerador e determinar as características de uma pilha numa atividade experimental, avaliando os procedimentos e comunicando os</li> </ul>				23 aulas

















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
	resultados.  Aplicar, na resolução de problemas, a conservação da energia num circuito elétrico, tendo em conta o efeito Joule, explicando as estratégias de resolução.  Avaliar, numa perspetiva intra e interdisciplinar, como a energia elétrica e as suas diversas aplicações são vitais na sociedade atual e as repercussões a nível social, económico, político e ambiental.				+ 3 A.L
3 - Energia, fenómenos térmicos e radiação	<ul> <li>Compreender os processos e os mecanismos de transferências de energia em sistemas termodinâmicos.</li> <li>Distinguir, na transferência de energia por calor, a radiação da condução e da convecção.</li> <li>Explicitar que todos os corpos emitem radiação e que à temperatura ambiente emitem predominantemente no infravermelho, dando exemplos de aplicação.</li> <li>Compreender a Primeira Lei da Termodinâmica e enquadrar as descobertas científicas que levaram à sua formulação no contexto histórico, social e político.</li> <li>Explicar fenómenos do dia a dia utilizando balanços energéticos.</li> <li>Aplicar, na resolução de problemas de balanços energéticos, os conceitos de capacidade térmica mássica e de variação de entalpia mássica de transição de fase, descrevendo argumentos e raciocínios, explicando as soluções encontradas.</li> <li>Determinar, experimentalmente, a capacidade térmica mássica de um material e a variação de entalpia mássica de fusão do gelo, avaliando os procedimentos, interpretando os resultados e comunicando as conclusões.</li> </ul>				32 aulas + 9 A.L





















Organizador Curricular (Temas/Conteúdos)	Aprendizagens Essenciais	Estratégias de ensino e Tarefas de aprendizagem	Áreas de competência do perfil dos Alunos	Instrumentos de Avaliação	N.º de aulas
	<ul> <li>Investigar, experimentalmente, a influência da irradiância e da diferença de potencial elétrico na potência elétrica fornecida por um painel fotovoltaico, avaliando os procedimentos, interpretando os resultados e comunicando as conclusões.</li> </ul>				
	<ul> <li>Explicitar que os processos que ocorrem espontaneamente na Natureza se dão sempre no sentido da diminuição da energia útil.</li> <li>Compreender o rendimento de um processo, interpretando a degradação de energia com base na Segunda Lei da</li> <li>Termodinâmica, analisando a responsabilidade individual e coletiva</li> </ul>				
	na utilização sustentável de recursos.				













