

Sede: Escola Secundária de Valbom Ano letivo 2023/2024



Planificação Anual 11º ano

Disciplina: Física e Química A

Aulas previstas:

1.º Período: 84 2.º Período: 77 3.º Período: 49

Total: 210 Física: 105 Química: 105

Mecânica	 Analisar movimentos retilíneos reais, utilizandoequipamento de recolha de dados sobre a posição de um corpo, associando a posição a um determinado referencial. 	Promover estratégias que envolvam aquisição de conhecimento, informação e outros saberes, relativos aos conteúdos das AE, que impliquem: • necessidade de rigor, articulação e uso		- Ficha formativa - Teste sumativo - Teste teórico- prático/Questão de	
	de recolha de dados sobre a posição de um corpo,	e outros saberes, relativos aos conteúdos das AE, que impliquem: • necessidade de rigor, articulação e uso		- Teste teórico-	
1: Tempo, posição,	 Interpretar o caráter vetorial da velocidade e representar a velocidade em trajetórias retilíneas ecurvilíneas. Interpretar gráficos posição-tempo e velocidade-tempode movimentos retilíneos reais, classificando os movimentos em uniformes, acelerados ou retardados. Aplicar, na resolução de problemas, os conceitos de 	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	Conhecedor/ sabedor/ culto/ informado (A, B, G, I,)	aula laboratorial - Relatórios de atividades laboratoriais Participação/Desemp enho nas atividades práticas de sala de aula - Desempenho na realização das atividades laboratoriais	12 aulas
velocidade e aceleração	deslocamento, velocidade média, velocidade e aceleração, explicando as estratégias de resolução e avaliando os processos analíticos e gráficos utilizados.	Mecânica,Ondas e Eletromagnetismo, e nos Subdomínios Energia e Movimentos e Energia e fenómenos térmicos; mobilização dos conhecimentos do 8.º (domínio Som e Luz), 9.º (domínio		- Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa - Expressão oral e escrita	





















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
		Movimentos e forças e Eletricidade) e		interpessoal/comport	
		10.º anos (subdomínio Energia e		amento	
		movimentos) para ancorar as novas			
		aprendizagens;		- Desenvolvimento pessoal e autonomia	
	Associar o conceito de força a uma interação entre dois	■ estabelecimento de relações entre os		- Ficha formativa	
	corpos e identificar as quatro interações fundamentais na	conhecimentos de geologia de 11.º ano		- Teste sumativo	
	Natureza, associando-as às ordens de grandeza dos	relativos a movimento de materiais nas		- Teste teórico-	
	respetivos alcances e intensidades relativas.	zonas de vertente e a ação das forças;		prático/Questão de	
		■ mobilização de diferentes fontes de		aula laboratorial	
	 Analisar a ação de forças, prevendo os seus efeitos sobre a 	informação científica na resolução de		- Relatórios de	
Mecânica	velocidade em movimentos curvilíneos e retilíneos	problemas, incluindo gráficos, tabelas,		atividades laboratoriais	
	(acelerados e retardados), relacionando esses efeitos com a	esquemas, diagramas e modelos;		laboratoriais	
	aceleração.	■ tarefas de memorização, verificação e		Participação/Desemp enho nas atividades	
		consolidação, associadas a compreensão	Criativo	práticas de sala de	
	Aplicar, na resolução de problemas, as Leis de Newton e a	e uso de saber.	(A, C, D, J)	aula	17 aulas + 3 AL
	Lei da Gravitação Universal, enquadrando as descobertas	■ Promover estratégias que envolvam a		- Desempenho na	TOAL
2: Interações e seus efeitos	científicas no contexto histórico e social, explicando as	criatividade dos alunos:		realização das atividades	
	estratégias de resolução e os raciocínios demonstrativos que	■ formular hipóteses face a um fenómeno		laboratoriais	
	fundamentam uma conclusão.	natural ou situação do dia a dia;		- Informação e	
		■ conceber situações onde determinado		comunicação/Trabalh	
	■ Determinar, experimentalmente, a aceleração da gravidade	conhecimento possa ser aplicado;		os de pesquisa	
	num movimento de queda livre, investigando se depende da	 propor abordagens diferentes de 		- Expressão oral e	
	massa dos corpos, avaliando procedimentos e comunicando	resolução de uma situação- problema;		escrita	



















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
	os resultados.	■ criar representações variadas da		- Relacionamento	
		informação científica: relatórios,		interpessoal/comport amento	
		diagramas, tabelas, gráficos, equações,			
		texto ou solução face a um desafio;		- Desenvolvimento pessoal e autonomia	
		 analisar textos, esquemas concetuais, 		pessoure autonomia	
		simulações, vídeos com diferentes			
		perspetivas, concebendo e sustentando			
		um ponto de vista próprio;			
Mecânica	■ Interpretar, e caracterizar, movimentos retilíneos (uniformes,	■ fazer predições sobre a evolução de		- Ficha formativa	18 aulas
2. 5	uniformemente variados e variados) e circulares uniformes,	fenómenos naturais e a evolução de		Tasta aurentius	+ 3 AL
3: Forças e movimentos	tendo em conta a resultante das forças e as condições	experiências em contexto laboratorial;		- Teste sumativo	
	iniciais.	usar modalidades diversas para		- Teste teórico-	
		expressar as aprendizagens (por		prático/Questão de aula laboratorial	
	■ Investigar, experimentalmente, o movimento de um corpo	exemplo, relatórios, esquemas, textos,		Dalat Carada	
	quando sujeito a uma resultante de forças não nula e nula,	maquetes), recorrendo às TIC, quando		- Relatórios de atividades	
	formulando hipóteses, interpretando os resultados e	pertinente;		laboratoriais	
	comunicando as conclusões.	rciar situações que levem à		Participação/Desemp	
		conscientização do impacto na sociedade	Analítico	enho nas atividades	
	Relacionar, experimentalmente, a velocidade e o	e no ambiente das diferentes áreas da	(A, B, C, D, G)	práticas de sala de aula	
	deslocamento num movimento uniformemente variado,	física, da química e da tecnologia;			
	determinando a aceleração e a resultante das forças,	rciar situações conducentes à realização		- Desempenho na realização das	
	avaliando procedimentos, interpretando os resultados e	de projetos		atividades	
	comunicando as conclusões.	interdisciplinares, identificando		laboratoriais	
		problemas e colocando questões-chave,		- Informação e	
	Resolver problemas de movimentos retilíneos (queda livre,	articulando a ciência e a tecnologia em		comunicação/Trabalh os de pesquisa	

















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
Ondas e eletromagnetismo 1: Sinais e ondas	plano inclinado e queda com efeito de resistência do ar não desprezável) e circular uniforme, aplicando abordagens analíticas e gráficas, mobilizando as Leis de Newton, explicando as estratégias de resolução e os raciocínios demonstrativos que fundamentam uma conclusão Aplicar, na resolução de problemas, a Lei da Gravitação Universal e a Lei Fundamental da Dinâmica ao movimento circular e uniforme de satélites. Pesquisar, numa perspetiva intra e interdisciplinar, os avanços tecnológicos na exploração espacial. Interpretar, e caracterizar, fenómenos ondulatórios, salientando as ondas periódicas, distinguindo ondas transversais de longitudinais e ondas mecânicas de eletromagnéticas. Relacionar frequência, comprimento de onda e velocidade de propagação, explicitando que a frequência de vibração não se altera e depende apenas da frequência da fonte. Concluir, experimentalmente, sobre as características de sons a partir da observação de sinais elétricos resultantes da conversão de sinais sonoros, explicando os procedimentos e os	contextos relevantes a nível económico, cultural, histórico e ambiental. 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 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	Questionador/ Investigador (A, C, D, F, G, I, J) Respeitador da diferença/ do outro (A, B, E, F, H)	- Expressão oral e escrita - Relacionamento interpessoal/comport amento - Desenvolvimento pessoal e autonomia - 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 - Desempenho na realização das atividades laboratoriais - Informação e comunicação/Trabalh os de pesquisa	20 aulas + 6 AL





















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, utilizando linguagemcientífica adequada.	situação; incentivo à procura e		- Expressão oral e	
	■ Identificar o som como uma onda de pressão.	aprofundamento de informação; recolha		escrita	
		de dados e opiniões para análise de		- Relacionamento	
	 Determinar, experimentalmente, a velocidade de propagação de 	temáticas em estudo; tarefas de		interpessoal/comport amento	
	um sinal sonoro, identificando fontes de erro, sugerindo	pesquisa enquadrada por questões-			
	melhorias na atividade laboratorial e propondo procedimentos	problema e sustentada por guiões de		- Desenvolvimento	
	alternativos.	trabalho, com autonomia progressiva.		pessoal e autonomia	
	 Aplicar, na resolução de problemas, as periodicidades espacial e 	■ Promover estratégias que			
	temporal de uma onda e a descrição gráfica de um sinal	requeiram/induzam por parte do aluno:			
	harmónico, explicando as estratégias de resolução e os	argumentar sobre temas científicos			
	raciocínios demonstrativos que fundamentam uma conclusão.	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,			
		religiosa ou cultural; saber trabalhar em			
		grupo, desempenhando diferentes			
		papéis, respeitando e sabendo ouvir			
		todos os elementos do grupo.			
Ondas e eletromagnetismo		■ Promover estratégias que envolvam por		- Ficha formativa	
	 Identificar as origens do campo elétrico e do campo magnético, 	parte do aluno: tarefas de síntese;		- FICITA TOTTITALIVA	
2: Eletromagnetismo	caracterizando-os através das linhas de campo observadas	tarefas de planificação, de		- Teste sumativo	
	experimentalmente.	implementação, de controlo e de	Sistematizador	- Teste teórico-	
	Relacionar, qualitativamente, os campos elétrico e magnético	revisão, designadamente nas atividades	/ organizador (A, B, C, I, J)	prático/Questão de	
	com as forças elétrica sobre uma carga pontual e magnética	experimentais;	, , , , ,	aula laboratorial	

















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
	 sobre um íman, respetivamente. Investigar os contributos dos trabalhos de Oersted, Faraday, Maxwell e Hertz para o eletromagnetismo, analisando o seu papel na construção do conhecimento científico, e comunicando as conclusões. Aplicar, na resolução de problemas, a Lei de Faraday, interpretando aplicações da indução eletromagnética, explicando as estratégias de resolução e os raciocínios demonstrativos que fundamentam uma conclusão. 	 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 	Comunicador / Interventor (A, B, D, E, G, H, I) Autoavaliador (transversal às áreas)	- 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	10 aulas
3: Ondas eletromagnéticas	 Investigar, experimentalmente, os fenómenos de reflexão, refração, reflexão total e difração da luz, determinando o índice de refração de um meio e o comprimento de onda da luz num laser. Aplicar, na resolução de problemas, as Leis da Reflexão e da 	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: interrogar-se sobre o seu próprio conhecimento, identificando pontos fracos e fortes das suas aprendizagens. descrever processos	Participativo/colaborador (B, C, D, E, F,J)	- Relacionamento interpessoal/comport amento - Desenvolvimento pessoal e autonomia - Ficha formativa - Teste sumativo - Teste teórico-prático/Questão de aula laboratorial - Relatórios de atividades laboratoriais	



















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			
	Refração da luz, explicando as estratégias de resolução e os	de pensamento usados durante a	- , , , , ,	2 ~ /2				
	raciocínios demonstrativos que fundamentam uma conclusão.	realização de uma tarefa ou abordagem	Responsável/autónomo (C, D, E, F, G, I,J)	(C, D, E, F, G, I,J) e	(C, D, E, F, G, I,J) enho nas atividades práticas de sala de	' ' '		
	 Interpretar o papel do conhecimento sobre fenómenos 	de um problema; considerar o feedback						
	ondulatórios no desenvolvimento de produtos tecnológicos.	dos pares para melhoria ou		aula				
	onadiatorios no desenvolvimento de produtos tecnologicos.	aprofundamento de saberes;a partir da		- Desempenho na				
	 Fundamentar a utilização das ondas eletromagnéticas nas 	explicitação de feedback do professor,		realização das atividades				
	comunicações e no conhecimento do Universo, integrando	reorientar o seu trabalho,		laboratoriais				
	aspetos que evidenciem o caráter provisório do conhecimento	individualmente ou em grupo.		- Informação e	13 aulas + 3 AL			
	científico e reconhecendo problemas em aberto.	■ Promover estratégias que criem		comunicação/Trabalh	1 3 AL			
		oportunidades para o aluno:fornecer		os de pesquisa				
		feedback para melhoria ou		- Expressão oral e				
		aprofundamento do trabalho de grupo		escrita				
		ou individual dos pares; realizar trabalho		- F	- Relacionamento			
		colaborativo em diferentes situações		interpessoal/comport amento				
		(projetos interdisciplinares, resolução de		- Desenvolvimento				
		problemas e atividades experimentais).		pessoal e autonomia				
		■ 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;						
		Organizar e realizar autonomamente						
		tarefas, incluindo a promoção do estudo	Cuidador de sie do outro (A, B, E, F, G, I,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
		com o apoio do professor à sua			
		concretização, identificando quais os			
		obstáculos e formas de os ultrapassar;			
		dar conta a outros do cumprimento de			
		tarefas e funções que assumiu.			
		■ 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.			
Equilíbrio químico e	■ Interpretar o significado das equações químicas em termos de	■ Promover estratégias que envolvam		- Ficha formativa	
extensão das reações químicas	quantidade de matéria.	aquisição de conhecimento, informação			
1	■ Compreender o conceito de reagente limitante numa reação	e outros saberes, relativos aos		- Teste sumativo	
	química, usando exemplos simples da realidade industrial.	conteúdos das AE, que impliquem:	Conhecedor/ sabedor/ culto/	- Teste teórico-	12 aulas + 3 AL
1: Aspetos quantitativos das reações químicas	Resolver problemas envolvendo a estequiometria de uma	necessidade de rigor, articulação e uso	informado (A, B, G, I,)	prático/Questão de aula laboratorial	
	reação, incluindo o cálculo do rendimento, explicando as	consistente de conhecimentos	, , , , , ,		
	estratégias de resolução e os raciocínios demonstrativos que	científicos; seleção de informação		- Relatórios de atividades	
	fundamentam uma conclusão.	pertinente em fontes diversas (artigos e		laboratoriais	





















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
(Tellius) contecudos)	 Determinar, experimentalmente, o rendimento na síntese de um composto, avaliando os resultados obtidos. Comparar reações químicas do ponto de vista da química verde, avaliando as implicações na sustentabilidade social, económica e ambiental. 	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 Equilíbrio químico e Reações químicas; mobilização dos conhecimentos de biologia do 10.º ano relativos a processos bioquímicos de oxidação-redução;	permi dos Alanos	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 - Desenvolvimento pessoal e autonomia	
2: Equilíbrio químico e extensão das reações químicas	 Aplicar, na resolução de problemas, o conceito de equilíbrio químico em sistemas homogéneos, incluindo a análise de gráficos, a escrita de expressões matemáticas que traduzam a constante de equilíbrio e a relação entre a constante de equilíbrio e a extensão de uma reação, explicando as estratégias de resolução. Relacionar as constantes de equilíbrio das reações direta e inversa. Prever o sentido da evolução de um sistema químico homogéneo 	Promover estratégias queenvolvam 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 de uma situação- problema; criar representações variadas da	Criativo (A, C, D, J)	- Ficha formativa - Teste sumativo - Teste teórico- prático/Questão de aula laboratorial - Relatórios de atividades laboratoriais Participação/Desemp	12 aulas + 3 AL



















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
	quando o estado de equilíbrio é perturbado (variações de pressão em sistemas gasosos, de temperatura e de concentração), com base no Princípio de Le Châtelier. Prever o sentido da evolução de um sistema químico homogéneo por comparação entre o quociente da reação e a constante de equilíbrio. Investigar, experimentalmente, alterações de equilíbrios químicos em sistemas aquosos por variação da concentração de reagentes e produtos, formulando hipóteses, avaliando procedimentos e comunicando os resultados. Aplicar o Princípio de Le Châtelier à síntese do amoníaco e a outros processos industriais e justificar aspetos de compromisso relacionados com temperatura, pressão e uso de catalisadores.	informação científica: relatórios, diagramas, tabelas, gráficos, equações, texto ou solução face a um desafio; analisar textos, esquemas concetuais, simulações, vídeos com diferentes perspetivas, concebendo e sustentando um ponto de vista próprio; fazer predições sobre a evolução de fenómenos naturais e a evolução de experiências em contexto laboratorial; usar modalidades diversas para expressar as aprendizagens (por exemplo, relatórios, esquemas).		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 - Desenvolvimento pessoal e autonomia	
Reações em sistemas aquosos	 Identificar marcos históricos importantes na interpretação de fenómenos ácido-base, culminando na definição de ácido e base 	Promover estratégias que envolvam por parte do aluno: mobilização de conhecimentos para	Questionador/Investigador	- Ficha formativa - Teste sumativo	28 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
1: Reações ácido-base	 de acordo com Brönsted e Lowry. Caracterizar a autoionização da água, relacionando-a com o produto iónico da água. Relacionar as concentrações dos iões H3O+ e OH-, bem como o pH com aquelas concentrações em soluções aquosas, e, determinar o pH de soluções de ácidos (ou bases) fortes. Interpretar reações ácido-base de acordo com Brönsted e Lowry, explicando o que é um par conjugado ácido-base. Relacionar as concentrações de equilíbrio das espécies químicas envolvidas na ionização de ácidos monopróticos fracos (ou de bases) com o pH e a constante de acidez (ou basicidade), tendo em consideração a estequiometria da reação. Planear e realizar uma titulação ácido-base, interpretando o significado de neutralização e de ponto de equivalência. Avaliar o caráter ácido, básico ou neutro de soluções aquosas de sais com base nos valores das constantes de acidez ou de basicidade dos iões do sal em solução Interpretar a acidez da chuva normal e a formação de chuvas ácidas, explicando algumas das suas consequências ambientais. Pesquisar, numa perspetiva intra e interdisciplinar, formas de 	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: 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, 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: tarefas de síntese;	(A, C, D, F, G, I,J) Respeitador dadiferença/ do outro (A, B, E, F, H)	- Teste teórico- 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 - Desenyolvimento	+ 3 AL
	minimizar a chuva ácida, a nível pessoal, social e industrial, e comunicar as conclusões.	 tarefas de planificação, de implementação, de controlo e de revisão, designadamente nas atividades experimentais; 	Sistematizador / organizador (A, B, C, I, J)	pessoal e autonomia	
2: Reações de oxidação- redução	 Interpretar reações de oxidação-redução, escrevendo as equações das semirreações, identificando as espécies químicas 	 Registo seletivo e organização da informação (por exemplo, construção de sumários, registos de observações, 	Comunicador / Interventor (A, B, D, E, G,H, I)	- Ficha formativa - Teste sumativo	16 aulas + 3 AL





















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
	oxidada (redutor) e reduzida (oxidante), utilizando o conceito de	relatórios de atividades laboratoriais e de	-		
	número de oxidação.	visitas de estudo, segundo critérios e		- Teste teórico- prático/Questão de	
	Organizar uma série eletroquímica a partir da realização	objetivos).		aula laboratorial	
	laboratorial de reações entre metais e soluções aquosas de sais	Promover estratégias queimpliquem por		51.//	
	contendo catiões de outros metais, avaliando os procedimentos	parte do aluno: comunicar resultados de atividades		- Relatórios de atividades	
	e comunicando os resultados.	laboratoriais e de pesquisa, ou outras,		laboratoriais	
	Comparar o poder redutor de alguns metais e prever se uma	oralmente e por escrito, usando		Participação/Desemp	
	reação de oxidação-redução ocorre usando uma série	vocabulário científico próprio da disciplina, recorrendo a diversos suportes;	Autoavaliador	enho nas atividades práticas de sala de	
	eletroquímica adequada, interpretando a corrosão dos metais	participar em ações cívicas relacionadas	(transversal às áreas)	aula	
	como um processo de oxidação-redução.	com o papel central da Física e da Química		- Desempenho na	
	■ Relacionar os fenómenos de oxidação-redução com a	no desenvolvimento tecnológico e suas		realização das	
	necessidade de proteção de estruturas metálicas, fixas ou móveis	consequências socioambientais.		atividades	
	(pontes, navios, caminhos de ferro, etc.).	Promover estratégias envolvendotarefas		laboratoriais	
		em que, com base emcritérios, se oriente o		- Informação e	
		aluno para:		comunicação/Trabalh	
		interrogar-se sobre o seu próprio		os de pesquisa	
		conhecimento, identificando pontos fracos		- Expressão oral e	
		e fortes das suasaprendizagens; descrever		escrita	
		processos de pensamento usados durante			
		a realização de uma tarefa ou abordagem		- Relacionamento interpessoal/comport	
		de um problema; considerar o feedback dos pares para melhoria ou		amento	
		aprofundamento de saberes; a partir da		- Desenvolvimento	
		explicitação de feedback do professor,		pessoal e autonomia	
		reorientar o seu trabalho, individualmente			
		ou em grupo.			
3: Soluções e equilíbrio de	Relacionar as características das águas (naturais ou tratadas),	Fornecer feedback para melhoria ou	Participativo/colaborador	- Ficha formativa	
solubilidade	enquanto soluções aquosas, com a dissolução de sais e do	aprofundamento do trabalho de grupo ou individual dos pares;	(B, C, D, E, F,J)	- Teste sumativo	



















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
	dióxido de carbono da atmosfera numa perspetiva transversal da importância da água no planeta e no desenvolvimento da sociedade humana. Interpretar equilíbrios de solubilidade, relacionando a solubilidade com a constante de produto de solubilidade. Avaliar se há formação de um precipitado, com base nas concentrações de iões presentes em solução e nos valores de produtos de solubilidade, classificando as soluções de um dado soluto em não saturadas, saturadas e sobressaturadas. Investigar, experimentalmente, o efeito da temperatura na solubilidade de um soluto sólido em água, formulando hipóteses, controlando variáveis e avaliando os resultados. Interpretar, com base no Princípio de Le Châtelier, o efeito do ião-comum na solubilidade de sais em água. Pesquisar sobre a dureza total da água e processos para a minimizar e sobre a utilização de reações de precipitação na remoção de poluentes da água, e comunicar as conclusões.	 realizar trabalho colaborativo em diferentes situações (projetos interdisciplinares, resolução de problemas e atividades experimentais). Promover estratégias e modos de organização das tarefas queimpliquem por parte do aluno: assumir responsabilidade adequadas ao que lhe for solicitado e contratualizar tarefas, apresentando resultados; 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; dar conta a outros do cumprimento de tarefas e funções que assumiu. Promover estratégias que induzam: 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. 	Responsável/autónomo (C, D, E, F, G, I,J) Cuidador de sie do outro (A, B, E, F, G, I,J)	- Teste teórico- 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 - Desenvolvimento pessoal e autonomia	22 aulas + 3 AL













