

TEMAS/UNIDADES	CONTEÚDOS	N.º de AULAS PREVISTAS	
Q1 – Estrutura atómica. Tabela Periódica. Ligação Química Estrutura atómica Tabela Periódica Periodicidade Estrutura molecular e ligação química	Átomo Isótopo Valência Tabela Periódica Energia de ionização Raio atómico Ligação covalente Ligação iónica Ligação metálica	19	1.º Período
Q2 – Soluções Técnicas laboratoriais Dispersões Soluções	Solução Solute Solvente Concentração Molaridade Ficha de segurança	20	
Q3 – Reações químicas. Equilíbrio químico homogéneo. Reações químicas	Reação química	7	
Atividades de avaliação		6	
Q3 – Reações químicas. Equilíbrio químico homogéneo. (cont.) Equilíbrio químico Reações químicas na vida quotidiana	Equilíbrio químico Entalpia de reação Energia de ativação	13	2.º período
F1- Forças e Movimentos Cinemática Dinâmica	Posição Deslocamento Velocidade Aceleração Força Leis de Newton Forças de atrito	23	
F2 – Hidrostática e Hidrodinâmica Estática dos fluídos	Fluido Pressão Lei Fundamental da Hidrostática	6	
Atividades de avaliação		6	

F2 - Hidrostática e Hidrodinâmica (cont.) Dinâmica dos fluídos	Lei de Arquimedes Caudal volumétrico Caudal mássico Equação da continuidade Lei de Bernoulli	17	3.º período
F3 – Luz e Fontes de Luz Natureza da luz Espetro eletromagnético Fontes de luz visível	Natureza ondulatória e corpuscular da luz Espetro eletromagnético Origem da luz Fontes de luz	12	
Atividades de avaliação		6	
Total de Aulas Previstas (50 minutos)		135	

O Grupo Disciplinar