

Ciências Físico-Químicas

Planeamento de aula

Aula n.º	Tempo	Ano / Turma
03	45 minutos	8.º Ano / Turma ???

Tema	Unidade	Capítulo	Competências
Sustentabilidade na Terra	Reacções Químicas	Conservação da Massa	Interpretar a Lei da Conservação da Massa ou Lei de Lavoisier

Conexão com as aulas anteriores	Conexão com as aulas seguintes
Os conceitos por detrás das reacções químicas.	Realização da primeira ficha de trabalho

Tipos de Actividade		Objectivos	
DEM	Demonstração	O	Observação
AG	Actividade de grupo	CPE	Conhecimento de procedimentos experimentais
E	Exposição	EPE	Execução de procedimentos experimentais
D	Discussão	RAD	Registo e, ou análise de dados
L	Leitura	AM	Análise de modelos
RA	Resumo da aula	RE	Resolução de exercícios
RC	Revisões de conceitos	IA	Intervenção autónoma
		CC	Cooperação com colegas
		ID	Inferência, discussões

Tempo	Objectivos	Notas	Actividades
5 min	-	-	Entrada, chamada e sumário.
40 min	E D IA CC	<ul style="list-style-type: none"> - Reconhecer a conservação da massa durante as reacções químicas; - Interpretar o enunciado da Lei de Lavoisier; - Através do diálogo inferir que: o facto de a massa ser uma propriedade de toda a matéria que é possível medir com uma balança; - O consumo dos reagentes durante uma reacção química, origina a diminuição de massa dessas substâncias e a formação de produtos de reacção provoca o aumento de massa destas substâncias; - Realizar mapa de conceitos envolvendo os conceitos reagentes, produtos de reacção, transformação / reacção química. 	Construção do mapa de conceitos. (Anexo 2)

Anexo 2

Reacção Química: quando se põe em contacto duas ou mais substâncias, pode acontecer que essas substâncias se transformem noutras diferentes das iniciais.

Reagentes: substâncias iniciais de que se parte numa reacção química.

Produtos de Reacção: novas substâncias químicas que se formam.

Lei de Lavoisier: quando ocorre uma reacção química num sistema fechado, não há alteração da massa do sistema, ou seja, após qualquer reacção química, a massa dos produtos é sempre igual à massa dos reagentes.

