

Questão de aula – 8º ano

Áreas de Competências do Perfil dos Alunos avaliadas: ☒ A ☒ B ☒ C ☐ D ☐ E ☐ F ☐ G ☐ H ☒ I ☐ J

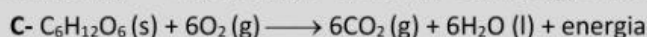
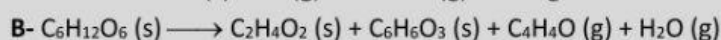
Pergunta	Cotação																Tot.
	1.1	1.2	1.3	1.4													
Conhecimentos	--	--	--	--													0
Capacidades	12,5	37,5	37,5	12,5													100

Metas:

Concluir que, numa reação química, a massa dos reagentes diminui e a massa dos produtos aumenta, conservando-se a massa total, associando este comportamento à lei da conservação da massa (lei de Lavoisier).

Representar reações químicas através de equações químicas, aplicando a lei da conservação da massa.

1. Os esquemas químicos que se seguem representam, de forma simples, a combustão do carvão nos grelhadores da feira (A), caramelização do açúcar das pipocas (B), a respiração do Roberto (C), oxidação do metal do portão (D):



1.1. Além do esquema químico D, existe um outro que não está de acordo com a Lei de Lavoisier. Assinala-o.

☐

A

☐

B

☐

C

1.2. Acerta o esquema químico D de forma a ficar de acordo com a Lei de Lavoisier.

Fe (s)

+

O₂ (g)

→

Fe₂O₃ (s)

1.3. Preenche a tabela que se segue de modo a que os valores fiquem de acordo com a lei de Lavoisier.

Massa dos reagentes consumidos		Massa dos produtos formados
Carvão	Oxigénio	
18		28
10	6	
	14	40

1.4. Considera a equação química A. Seleciona a hipótese que corresponde à leitura da equação química dessa reação.

☐ A- Um átomo de carbono, no estado sólido, reage com duas moléculas de oxigénio, no estado gasoso, originando uma molécula de dióxido de carbono, no estado gasoso.

☐ B- Uma molécula de carbono, no estado sólido, reage com uma molécula de oxigénio, no estado gasoso, originando uma molécula de dióxido de carbono, no estado gasoso.

☐ C- Um átomo de carbono, no estado sólido, reage com uma molécula de oxigénio, no estado gasoso, originando uma molécula de dióxido de carbono, no estado gasoso.

Bom trabalho