

## Questão de aula – 8º ano

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

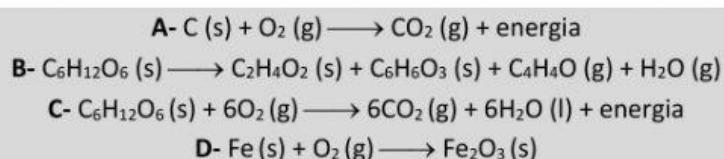
Pergunta	Cotação										Tot.
	1.1	1.2	1.3	1.4							
Conhecimentos	--	--	--	--							0
Capacidades	12,5	37,5	37,5	12,5							100

**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.



- 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	Dióxido de carbono
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