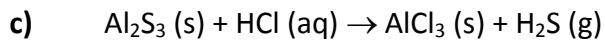
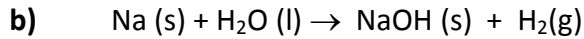
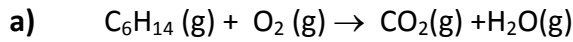


**Prova de Conhecimentos Básicos**  
**Maiores de 23 Anos**

**Prova Obrigatória**

**Duração da prova: 60 minutos**

1. Considere as seguintes equações químicas:

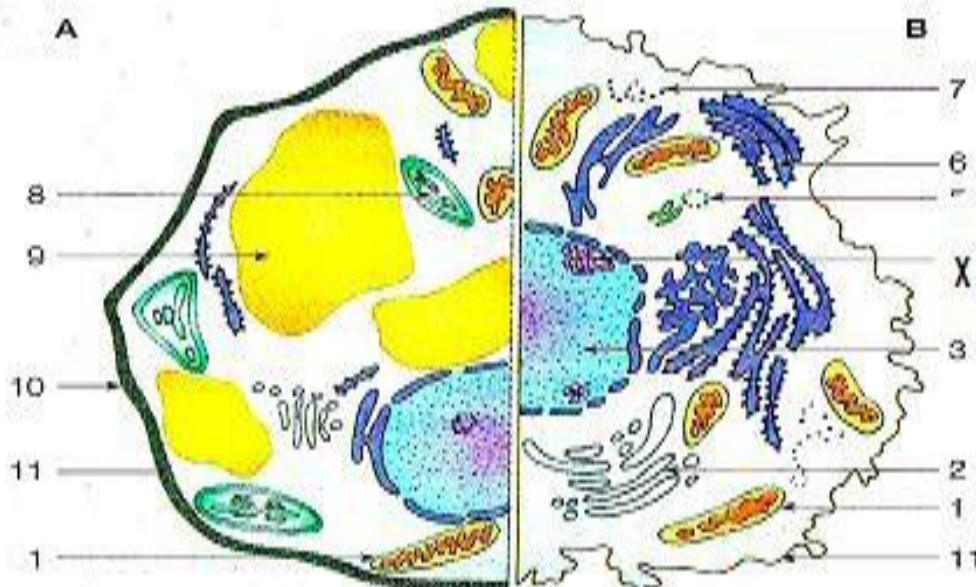


1.1. Classifique as reações químicas descritas pelas equações químicas a, b e c.

1.2. Acerte as equações químicas representadas de forma a que estas obedçam à Lei de Lavoisier.

1.3. Relacionando a massa dos reagentes com a dos produtos da reação da equação (a). Fez a combustão completa de 10 g de  $C_6H_{14}$  com 0,4 g  $O_2$ . Determine quanto se obteve de  $CO_2$ .

2. Os esquemas A e B representam parte de duas células onde se observam algumas estruturas celulares.



**(a)** Estabeleça a correspondência entre as letras (A a I) e os números dos esquemas, de modo a identificar as estruturas celulares.

- A – Complexo de Golgi
- B – Parede celular
- C – Mitocôndria
- D – Membrana plasmática
- E – Retículo endoplasmático rugoso
- F – Ribossomas
- G – Vacúolo
- H – Cloroplasto
- I – Núcleo

**(b)** Estabeleça a correspondência entre as letras (A a I) e os números dos esquemas, de modo a identificar as funções das estruturas celulares.

- A – Controlo da atividade
- B – Fotossíntese
- C – Secreção
- D – Armazenamento de substâncias
- E – Troca de substâncias com o exterior
- F – Síntese e transporte de substâncias
- G – Proteção e suporte
- H – Síntese de proteínas
- I – Obtenção de energia.

**Percentagem ponderal para a nota da PCE: 50%**