Correção da ficha global – preparação para a ficha de avaliação.

Teste de avaliação 2

1. **(1)** – **(B)** e **(F)**; **(2)** – **(A)** e **(D)**; **(3)** – **(C)** e **(E)**

2.1. **(A)** butano/gás natural; **(B)** madeira; **(C)** gasolina/gasóleo; **(D)** cera (parafina); **(E)** magnésio.

2.2. Dioxigénio.

2.3.1. $\mathbf{2}\ C_4H_{10}(g) + \mathbf{13}\ O_2(g) \longrightarrow \mathbf{8}\ CO_2(g) + \mathbf{10}\ H_2O(g)$

2.3.2. Duas moléculas de butano, no estado gasoso, reagem com treze moléculas de dioxigénio, no estado gasoso, dando origem a oito moléculas de dióxido de carbono, no estado gasoso, e dez moléculas de água, no estado gasoso.

2.4. A emissão de dióxido de carbono faz aumentar o efeito de estufa e, em consequência, a temperatura média da atmosfera. A utilização de fontes renováveis de energia ou a utilização de filtros pode minimizar esse problema.

3. **(A)** CO_2; **(B)** NaOH; **(C)** $AgC\ell$; **(D)** $CaSO_4$; **(E)** O_2; **(F)** $BaC\ell_2$

4.1. A: ácida; B: moderadamente ácida; C: neutra; D: moderadamente básica; E: básica

4.2. Água com sal: C; Detergente: D; Sumo de limão: A

4.3. **(C)**.

5.1. (moderadamente) ácida.

5.2. A afirmação está correta uma vez que a precisão do valor fornecido (à centésima) só é possível se utilizarmos um medidor de pH digital.

5.3. Não. Quem sofre de acidez no estômago deve consumir uma água moderadamente básica para atenuar o excesso de ácido.

5.4. O cloreto de sódio é um sal muito solúvel e por isso não forma um depósito.

6. **(A)** V; **(B)** F; **(C)** F; **(D)** V; **(E)** F; **(F)** F.