



NOME:

Nº

ANO:

TURMA:

DATA:

**ASSUNTO: Escrita, Acerto e Interpretação de Equações**

1. Adicionou-se um fragmento de sódio a um gobelé com água. Formou-se uma solução aquosa de hidróxido de sódio e libertou-se o gás hidrogénio.

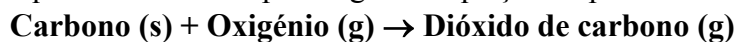
- 1.1. Indica quais os reagentes e os produtos da reacção química.
- 1.2. Escreve a equação de palavras referente à reacção química apresentada.

2. Considera a seguinte equação de palavras:



- 2.1. Indica o nome dos reagentes e dos produtos da reacção, assim como o seu estado físico.
- 2.2. Faz a leitura da equação de palavras.

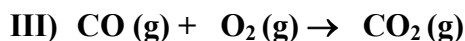
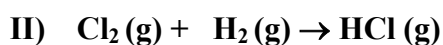
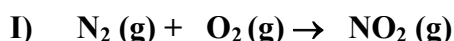
3. Considera a reacção química traduzida pela seguinte equação de palavras:



Escreve a equação química correspondente.

4. Considera as seguintes equações químicas.

- 4.1. Acerta-as quanto ao número de átomos.

**Dados:**

**NO<sub>2</sub>** - Dióxido de azoto

**HCl** - Ácido Clorídrico

**CO** - Monóxido de carbono

**CO<sub>2</sub>** Dióxido de Carbono

- 4.2. Faz a leitura das equações químicas que obtiveste:

5. Classifica as seguintes equações químicas de **Bem acertada** / **Mal acertada** justificando com o número de átomos de cada elemento existente nos reagentes e nos produtos.

- 5.1.  $3 \text{SO}_2 (\text{g}) + \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{SO}_3 (\text{s})$

Reagentes	Produtos

- 5.2.  $\text{C}_3\text{H}_8 (\text{g}) + 5\text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 (\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}$

Reagentes	Produtos

Reagentes

Produtos

