

Escola Básica e Secundária Gonçalves Zarco  
Ciências Físico-Químicas, 9º ano  
Ano lectivo 2008/2009  
**Correcção da Ficha de trabalho nº 3**



Data: \_\_\_\_\_

Nome: \_\_\_\_\_ Nº de aluno: \_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_

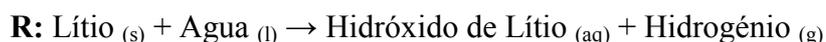
1. Adicionou-se um fragmento de lítio a um gobelé com água. Formou-se uma solução aquosa de hidróxido de lítio e libertou-se o gás hidrogénio.

1.1. Indica quais são os reagentes e os produtos da reacção química.

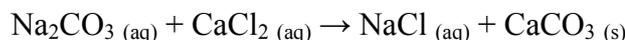
**R:**

Reagentes	Produtos da reacção
Lítio	Hidróxido de lítio
Água	Hidrogénio

1.2. Escreve a equação de palavras referente à reacção química apresentada.



2. Considera a seguinte equação química:



2.1. Indica o nome dos reagentes e dos produtos da reacção, assim como o seu estado físico.

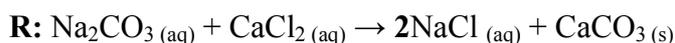
**R:**

Reagentes	Produtos da reacção
Carbonato de sódio – aquoso	Cloreto de sódio – aquoso
Cloreto de cálcio – aquoso	Carbonato de cálcio – sólido

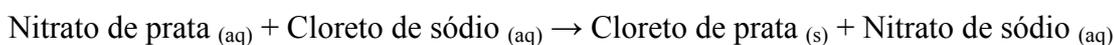
2.2. Faz a leitura da equação de palavras.

**R:** O carbonato de sódio aquoso reage com o cloreto de cálcio aquoso, formando cloreto de sódio aquoso e o carbonato de cálcio sólido.

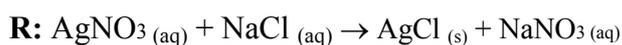
2.3. Acerta-a quanto ao número de átomos.



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

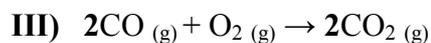


3.1 Escreve a equação química correspondente.



4. Considera as seguintes equações químicas.

4.1. Acerta-as quanto ao número de átomos.



**Dados:**

$\text{NO}_2$  - Dióxido de azoto

$\text{HCl}$  - Ácido clorídrico

$\text{CO}$  - Monóxido de carbono

$\text{CO}_2$  - Dióxido de carbono

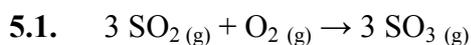
4.2. Faz a leitura das equações químicas que obtiveste:

I) **R:** Uma molécula de azoto gasoso reage com duas moléculas de Oxigénio, originando duas moléculas de dióxido de azoto no estado gasoso.

II) **R:** Uma molécula de cloro gasoso reage com uma molécula de hidrogénio, formando duas moléculas de ácido clorídrico gasoso.

III) **R:** Duas moléculas de monóxido de carbono gasoso reagem com uma molécula de oxigénio, formando duas moléculas de dióxido de carbono.

5. Classifica a seguinte equação química de *Bem acertada* / *Mal acertada*, justificando com o número de átomos de cada elemento existente nos reagentes e nos produtos.



**R:**

Reagentes	Produtos
S – 3 átomos	S – 3 átomos
O – 8 átomos	O – 9 átomos
<i>Mal acertada</i>	

6. Completa a seguinte tabela:

Representação do átomo	N.º de protões	N.º de electrões	N.º de neutrões	N.º de nucleões
${}^{14}_6\text{C}$	6	6	8	14
${}^{14}_7\text{N}$	7	7	7	14
${}^{12}_6\text{C}$	6	6	6	12
${}^{40}_{20}\text{Ca}$	20	20	20	40
${}^{35}_{17}\text{Cl}$	17	17	18	35
${}^{39}_{19}\text{K}$	19	19	20	39