

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



Data: _____

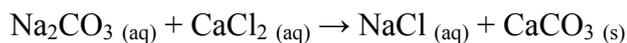
Nome: _____ N° de aluno: _____ Turma: _____

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.

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

2. Considera a seguinte equação química:

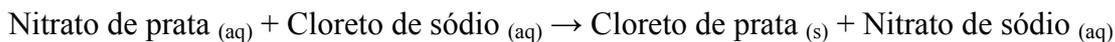


2.1. Indica o nome dos reagentes e dos produtos da reacção, assim como o seu estado físico.

2.2. Faz a leitura da equação de palavras.

2.3. Acerta-a quanto ao número de átomos.

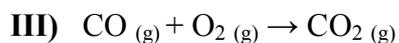
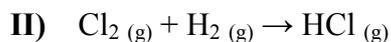
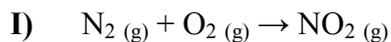
3. Considera a reacção química traduzida pela seguinte equação de palavras:



3.1 Escreve a equação química correspondente.

4. Considera as seguintes equações químicas.

4.1. Acerta-as quanto ao número de átomos.



Dados:

NO_2 - Dióxido de azoto

HCl - Ácido clorídrico

CO - Monóxido de carbono

CO_2 - Dióxido de carbono

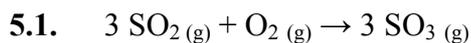
4.2. Faz a leitura das equações químicas que obtiveste:

I) _____

II) _____

III) _____

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.



Reagentes	Produtos

6. Completa a seguinte tabela:

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