



NOME:

Nº

ANO:

TURMA:

DATA:

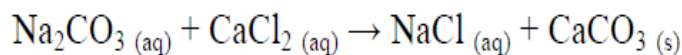
Não te esqueças de dar respostas completas e apresentar todos os cálculos que efectuares.

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:

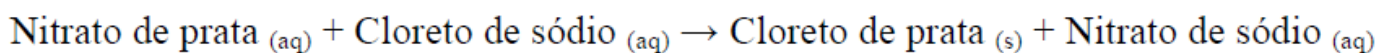


2.1. Indica o nome dos reagentes e dos produtos da reacção, assim como o seu estado físico.

2.2. Faz a leitura da equação de palavras.

2.3. Acerta-a quanto ao número de átomos.

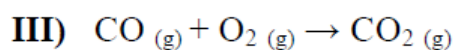
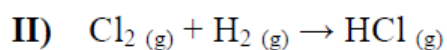
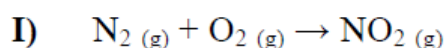
3. Considera a reacção química traduzida pela seguinte equação de palavras:



3.1 Escreve a equação química correspondente.

4. Considera as seguintes equações químicas.

4.1. Acerta-as quanto ao número de átomos.



Dados:

NO₂ - Dióxido de azoto

HCl - Ácido clorídrico

CO - Monóxido de carbono

CO₂ - Dióxido de carbono

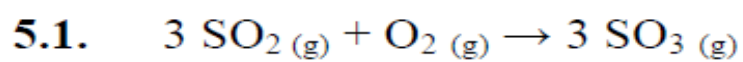
4.2. Faz a leitura das equações químicas que obtiveste:

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