



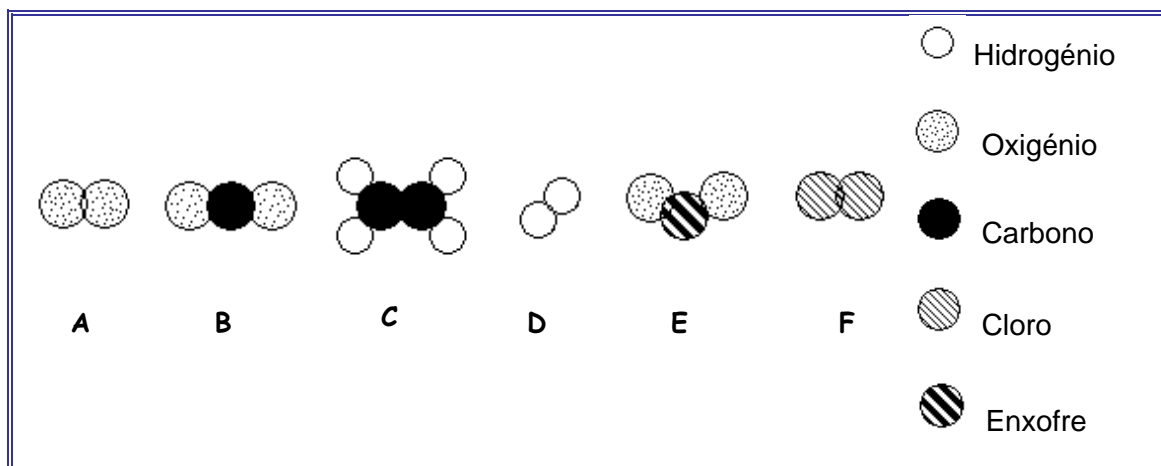
## CFQ 8 – Reacções químicas - Resolução

Símbolos químicos.

### Exercício 1

Representação simbólica	Significado da representação
N	1 átomo de azoto (nitrogénio)
Na	1 átomo de sódio
3 Al	3 átomos de alumínio
4 Ag	4 átomos de prata
8 S	8 átomos de enxofre

### Exercício 2



2.1. Hidrogénio – H  
 Oxigénio – O  
 Carbono – C  
 Cloro – Cl  
 Enxofre - S

2.2. A – O<sub>2</sub>   B- CO<sub>2</sub>   C – C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>   D – H<sub>2</sub>   E – SO<sub>2</sub>   F – Cl<sub>2</sub>

### Exercício 3

<b>Fórmula química</b>	<b>Nome dos elementos que as constituem</b>	<b>Número total de átomos existentes nas moléculas</b>
N <sub>2</sub>	Azoto	2
H <sub>2</sub> S	Hidrogénio e Enxofre	3
CO <sub>2</sub>	Carbono e Oxigénio	3
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	Carbono e Hidrogénio	11
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Hidrogénio, Enxofre, Oxigénio	7
NH <sub>3</sub>	Azoto e Hidrogénio	4
O <sub>3</sub>	Oxigénio	3

### Exercício 4

<b>Fórmula química</b>	<b>Número de moléculas representadas</b>	<b>Composição qualitativa e quantitativa de cada molécula</b>	<b>Número total de átomos existentes nas moléculas</b>
I <sub>2</sub>	1	2 átomos de iodo	2
4 O <sub>3</sub>	4	3 átomos de oxigénio	12
3 SO <sub>2</sub>	3	1 átomo de enxofre e dois átomos de oxigénio	9
NO <sub>2</sub>	1	1 átomo de azoto e dois átomos de oxigénio	3
2 Cl <sub>2</sub>	2	2 átomos de cloro	4
5 S <sub>8</sub>	5	8 átomos de enxofre	40
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	1	3 átomos de carbono, 6 de hidrogénio e 1 de oxigénio	10
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	1	3 átomos de hidrogénio, 1 de fósforo e 4 de oxigénio	8
5 C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	5	2 átomos de carbono e 6 átomos de hidrogénio	40