



Data: _____

Nome: _____ Nº de aluno: _____ Turma: _____

1. Complete correctamente a tabela seguinte.

R:

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

2. Observa os modelos moleculares da Figura 1 e os nomes dos elementos correspondentes as esferas que os representam.

	Hidrogénio
	Oxigénio
	Carbono
	Cloro
	Enxofre

Figura 1

2.1. Escreve o símbolo químico de cada um dos elementos referidos.

R: H, O, C, Cl, e S

2.2. Escreve a fórmula química de cada molécula representada.

R:

A – O ₂	D – H ₂
B – CO ₂	E – SO ₂
C – C ₂ H ₄	F – Cl ₂

3. Considera as seguintes fórmulas químicas que representam moléculas e completa correctamente a seguinte tabela:

R:

Fórmula Química	Nome dos elementos que as constituem	Numero total de átomos existentes nas moléculas
N ₂	Azoto	2
H ₂ S	Hidrogénio e Enxofre	3
CO ₂	Carbono e Oxigénio	3
C ₃ H ₈	Carbono e Hidrogénio	11
H ₂ SO ₄	Hidrogénio, Enxofre e Oxigénio	7
NH ₃	Azoto e Hidrogénio	4
O ₃	Oxigénio	3

4. Considera as seguintes representações simbólicas e completa correctamente a seguinte tabela:

R:

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