

MOLECULAS

1. Cite la cantidad de átomos de cada elemento presente en los siguientes compuestos:

•PCl ₃	P:	Cl:	•NO ₂	N:	O:		
•K ₂ S	K:	S:	•HI	H:	I:		
•NaF	Na:	F:	•NaCl	Na:	Cl:		
•H ₃ PO ₃	H:	P:	O:	•Ca(OH) ₂	Ca:	O:	H:
•CaSO ₄	Ca:	S:	O:	•NH ₄ NO ₃	N:	H:	O:

2. Describa las semejanzas y las diferencias entre las moléculas SO₂ y SO.

3. Clasifique las siguientes moléculas. Marque la casilla correspondiente.

Clasificación de algunas moléculas				
Molécula	Según su cantidad de átomos		Según su composición	
	Diatómica	Poliatómica	Elemental	Compuesta
NO ₃				
O ₂				
NaOH				
H ₃ PO ₄				
Br ₂				
SO ₂				
Ag ₂ SO ₄				

4. Clasifique las siguientes moléculas en elementales y compuestas:

P ₄ _____	CO_____
NaCl_____	H ₂ _____
O ₂ _____	Br ₂ _____
S ₈ _____	HBr_____
C ₂ H ₅ OH_____	Cl ₂ _____

5. Clasifique la siguiente lista de moléculas en diatómicas, triatómicas o poliatómicas.

1. P ₄ _____	7. As ₄ _____
2. O ₂ _____	8. Br ₂ _____
3. H ₂ _____	9. I ₂ _____
4. S ₈ _____	10. N ₂ _____
5. Cl ₂ _____	11. O ₃ _____
6. C ₄ _____	12. F ₂ _____