

**TEMA 5: 2ª Revolución de la Química - Masa atómica y masa molecular**

Aprendizaje Esperado:

- Distingue entre masa atómica y masa molecular.
- Realiza el proceso de calcular la masa molecular.

1. Completa los enunciados correctamente.
 - a. Masa atómica es la suma de las masas de _____ y _____.
 - b. Masa molecular es la suma de las masas de los _____ que forman el compuesto.
2. Determina el valor de la masa molecular de los siguientes compuestos. Completa la información que hace falta.

COMPUESTO: Hidróxido de sodio

FÓRMULA: **NaOH**

ELEMENTO	CANT. DE ÁTOMOS	MASA ATÓMICA	
Sodio (Na)	1		
Oxígeno (O)		16	
Hidrógeno (H)			1
MASA MOLECULAR			

COMPUESTO: Agua

FÓRMULA: **H₂O**

ELEMENTO	CANT. DE ÁTOMOS	MASA ATÓMICA	
Oxígeno (O)	1		
Hidrógeno (H)			
MASA MOLECULAR			

COMPUESTO: Ácido Clorhídrico

FÓRMULA: **HCl**

ELEMENTO	CANT. DE ÁTOMOS	MASA ATÓMICA	
Cloro (Cl)			35
Hidrógeno (H)		1	
MASA MOLECULAR			

COMPUESTO: Azúcar

FÓRMULA: **C₁₂H₂₂O₁₁**

ELEMENTO	CANT. DE ÁTOMOS	MASA ATÓMICA	
Carbono (C)	12		
Oxígeno (O)			176
Hidrógeno (H)		1	
MASA MOLECULAR			