

## Estequiometría

Es el conjunto de reglas que permiten predecir y calcular las cantidades de sustancias químicas que intervienen y que se forman en una reacción química.

<b>HCl</b>	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>NaCl</b>	<b>AgNO<sub>3</sub></b>
H 1	H <sub>2</sub> 1·2 2	Na 23	Ag 108 108
Cl 35	S 32 32	Cl 35	N 14 44
36	O 16·4 64	58	O <sub>3</sub> 16·3 48
	98		170

### NaOH

Na 23

O 16

H 1

40

### KMnO<sub>4</sub>

K 39 39

Mn 55 55

O<sub>4</sub> 16·4 64

158

## Taller

### 1. Define "mol"

El mol es la unidad con la que se mide la cantidad de sustancia, una de las siete magnitudes físicas fundamentales del sistema internacional de unidades.

### 2. Define que es la constante de Avogadro

Es el número de partículas constituyentes de una sustancia que se pueden encontrar en la cantidad de un mol de la sustancia.

Un mol es igual a  $6,023 \times 10^{23}$

### 3. Define molécula

Agrupación de átomos y ordenada de átomos que constituye la porción más pequeña de una sustancia pura y conserva todas sus propiedades.

### 4. Que es masa molecular

Suma de las masas atómicas de todos los átomos de una molécula.