

## Conceptos Estequiométricos

### Relaciona la columnas con su respuesta correcta

\*Es la suma de las masas atómicas individuales de los átomos de cada elemento presentes en una molécula



a) Composición porcentual

\*Es la masa en gramos de un mol de cualquier sustancia y se calcula a partir de las masas atómicas



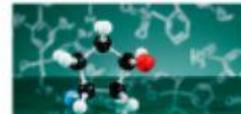
b) Masa molecular



\*Es la cantidad de partículas que corresponde a una mol de cada sustancia y su valor es de  $6.022 \times 10^{23}$  unidades elementales



c) Mol



\*Es el porcentaje en masa de cada elemento presente en un compuesto.



d) Masa molar



\*Es la unidad de cantidad de sustancia y pertenece a las 7 unidades del sistema internacional



e) Número de Avogadro