##### *Propósito de aprendizaje:*

Determina las diferentes fórmulas a través de la aplicación de cálculos para la obtención de cada una que le permitirá comprender las relaciones cuantitativas que se establecen en todo cambio químico.

##### *Indicaciones:*

Es importante que desarrolles tus actividades en un procesador de textos, por ejemplo Word, con la finalidad que tengas un respaldo en un formato digital.

1. Determina la fórmula de una sustancia que está compuesta de 35g de Carbono (C) y 65g de Oxígeno (O). Agrega los cálculos que realices.

(O). Agrega los cálculos que realices.

Mol de átomos de Carbono   R= 12g

Mol de átomos de Oxígeno R= 16g

Relación de átomos: 65g + 35g =100g

Carbono. R= C 12 / 35

Oxígeno R= O 16/ 65

Fórmula mínima R = CO