

Estequiometría Masa – Mol

M.C. Luz Cecilia Pérez Velázquez

- I. Completa la reacción química, la fórmula del número de mol y resuelve el problema de estequiometría



- A) Calcula los datos que se piden si hay 168 g de KClO_3 ($\text{K}=39$, $\text{Cl}=35.5$ y $\text{O}=16$)

$$n = \text{---}$$

$$m \text{ KClO}_3 =$$

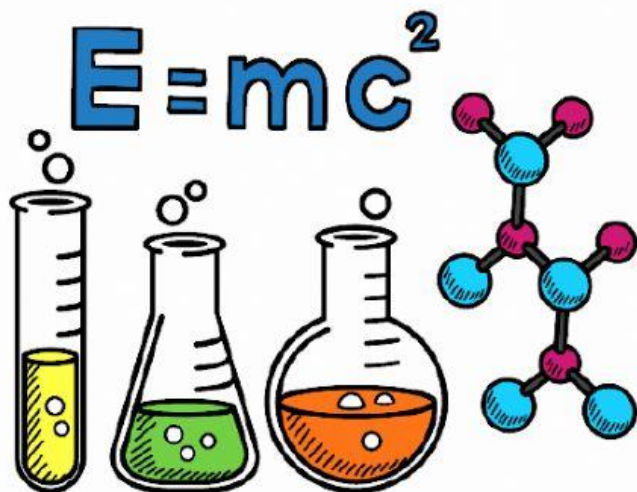
$$M \text{ KClO}_3 =$$

$$n \text{ KClO}_3 =$$

$$m \text{ O}_2 =$$

$$M \text{ O}_2 =$$

$$n \text{ O}_2 =$$



$$E=mc^2$$