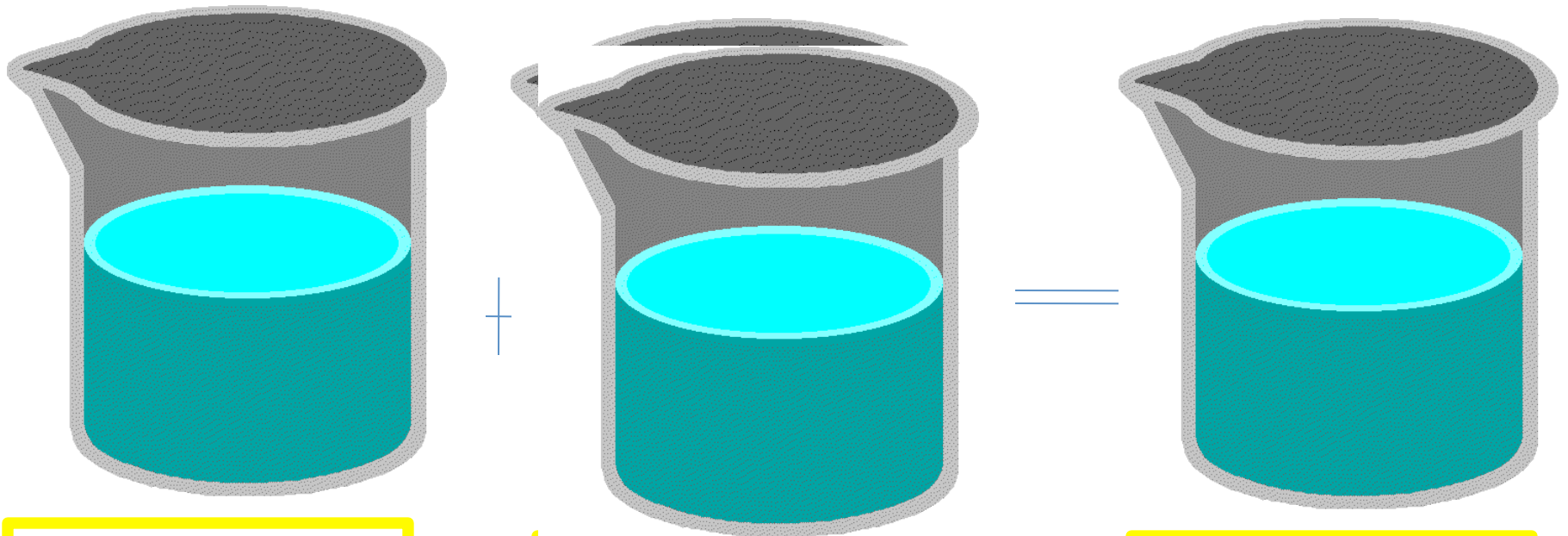


# Determinación de la concentración cuando se Mezclan soluciones de concentraciones distintas



Solución A de NaCl

$$C_a = 0,5 \text{ M}$$

$$V_a = 100 \text{ mL}$$

Solución B de NaCl

$$C_b = 1 \text{ M}$$

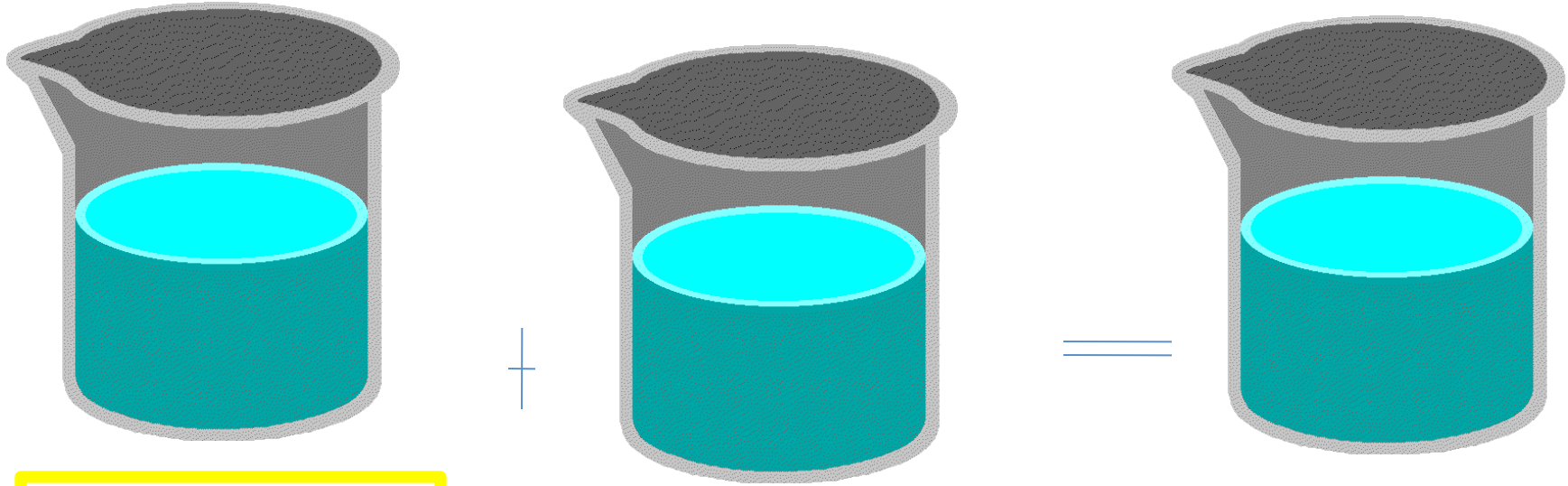
$$V_b = 50 \text{ mL}$$

Solución C de NaCl

$$C_c = X \text{ M}$$

$$V_c = 0,150 \text{ L}$$

# Determinación de la concentración cuando se Mezclan soluciones de concentraciones distintas



Solución A de NaCl

$$C_a = 0,5 \text{ M}$$

$$V_a = 100 \text{ mL}$$

$$n_a =$$

$$V_a =$$

Solución B de NaCl

$$C_b = 1 \text{ M}$$

$$V_b = 50 \text{ mL}$$

$$n_b =$$

$$V_b =$$

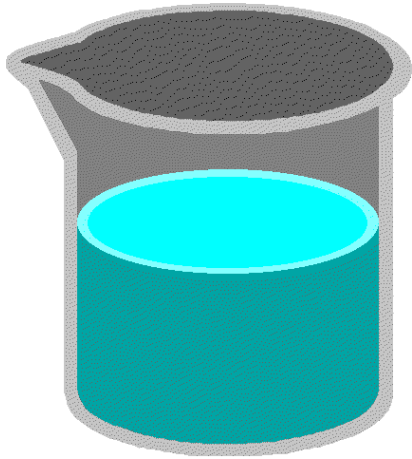
Solución C de NaCl

$$n_f =$$

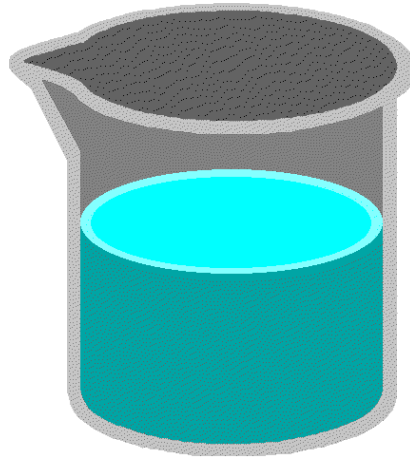
$$V_f = \quad \text{L}$$

$$C_f = X \text{ M}$$

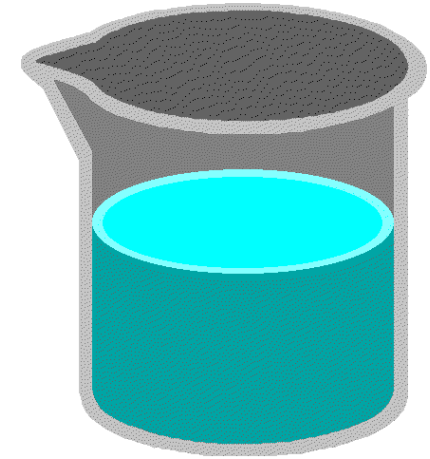
# Mezclas de soluciones con distintos solutos que no Reaccionan entre sí



+



=



Solución A de NaCl  
 $C_1 = 0,1 \text{ M}$   
 $V_A = 30 \text{ mL}$

+

Solución B de KCl  
 $C_2 = 0,5 \text{ M}$   
 $V_B = 20 \text{ mL}$

=

Solución C de  
 $V_f = X \text{ mL}$   
 $C_{NaCl} = X \text{ M}$   
 $C_{KCl}$

Sol A NaCl  
 $C_1 * V_1 = C_2 * V_2$   
 $0,1\text{M} * X = 0,5 * 50\text{mL}$

Sol B KCl  
 $C_1 * V_1 = C_2 * V_2$   
 $0,1\text{M} * X = 0,5 * 50\text{mL}$

Solución C de  
 $V_f = X \text{ mL}$   
 $C_A; \text{NaCl} = \text{ M}$   
 $C_B; \text{KCl} = \text{ M}$