

# CARRERA DE ESTEQUIOMETRÍA

## Conversiones de gramo a gramo

1. Ecuación equilibrada:  $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

¿Cuál es la masa de A dada? \_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás hallando? \_\_\_\_\_

--	--	--	--

Respuesta: \_\_\_\_\_

2. Ecuación equilibrada:  $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$

¿Cuál es la masa de A dada? \_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás resolviendo? \_\_\_\_\_

--	--	--	--

Respuesta: \_\_\_\_\_

3. Ecuación equilibrada:  $2\text{Al} + 3\text{Br}_2 \rightarrow 2\text{AlBr}_3$

¿Cuál es la masa de A dada? \_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás resolviendo? \_\_\_\_\_

--	--	--	--

Respuesta: \_\_\_\_\_