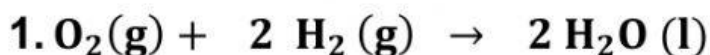


**Cálculos estequiométricos en una reacción química**

Nombre: \_\_\_\_\_ Matrícula: \_\_\_\_\_ Grupo: \_\_\_\_\_

**INSTRUCCIONES:** Calcula los moles, los gramos, y, si así lo requiere, los litros de cada uno de los compuestos presentes en las siguientes reacciones químicas. Utiliza las siguientes masas atómicas: S = 32 uma, H = 1 uma, O = 16 uma, y C = 12 uma. **Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros.** También recuerda que g significa gas, l significa líquido y s significa sólido.



\_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles

\_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos

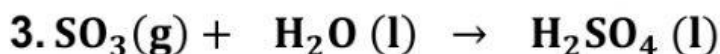
\_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros



\_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles

\_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos

\_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros



\_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles      \_\_\_\_\_ moles

\_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos      \_\_\_\_\_ gramos

\_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros      \_\_\_\_\_ litros