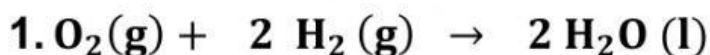


Cálculos estequiométricos en una reacción química

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

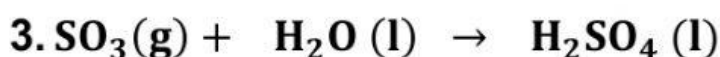
_____ litros _____ litros _____ litros



_____ moles _____ moles _____ moles _____ moles

_____ gramos _____ gramos _____ gramos _____ gramos

_____ litros _____ litros _____ litros _____ litros



_____ moles _____ moles _____ moles

_____ gramos _____ gramos _____ gramos

_____ litros _____ litros _____ litros