COBACHBC
Colegio de Bachilleres del Estado de Baja California
GOBIERNO DE BAJA CALIFORNIA

Méd. Korina Herrera Zuno
Química II 2023-1

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.

1. $O_2(g) + 2\ H_2(g) \rightarrow 2\ H_2O(l)$

_____ moles _____ moles _____ moles

_____ gramos _____ gramos _____ gramos

_____ litros _____ litros _____ litros

2. $CH_4(g) + 2\ O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2\ H_2O(l)$

_____ moles _____ moles _____ moles _____ moles

_____ gramos _____ gramos _____ gramos _____ gramos

_____ litros _____ litros _____ litros _____ litros

3. $SO_3(g) + H_2O(l) \rightarrow H_2SO_4(l)$

_____ moles _____ moles _____ moles

_____ gramos _____ gramos _____ gramos

_____ litros _____ litros _____ litros

LIVEWORKSHEETS