

Nombre del Alumno(a): _____ Fecha: ____/____/____

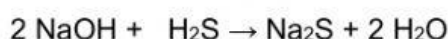
BLOQUE I. ESTEQUIOMETRIA

Tema: Reactivo limitante y rendimiento de una reacción.

Actividad de Trabajo: Reactivo limitante, en exceso y rendimiento teórico.

Instrucciones: Determina para la siguiente reacción el reactivo limitante y en base a este realiza los cálculos correspondientes.

Para llevar a cabo la reacción:



se ponen a reaccionar 3 mol de NaOH con 3 mol de H₂S.

- a. ¿Cuál reactivo es el limitante?

Para el NaOH

Mol-reacción = _____

Para el H₂S

Mol-reacción = _____

Reactivo Limitante _____

Reactivo en exceso _____

- b. ¿Cuántas moles de Sulfuro de sodio se producen a partir del reactivo limitante?

Factor estequiométrico [_____ mol H₂S]
mol NaOH

moles obtenidas de H₂S = _____

moles sin reaccionar de H₂S = _____

- c. ¿Cuál es el Rendimiento teórico de la reacción si experimentalmente se han obtenido 110.5 g de Na₂S?

Factor estequiométrico = [_____ mol Na₂S]
mol de NaOH

moles teóricos de Na₂S = _____

masa Teórica de Na₂S = _____

% Rendimiento = _____