ESCUELA PREPARATORIA ANEXA A LA NORMAL NUM.1 DE TOLUCA

QUIMICA II

PROFRA.SOFIA GUADALUPE IGLESIAS AGUILAR

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:

$$2\ NaOH + H_2S \rightarrow Na_2S + 2\ H_2O$$

se ponen a reaccionar 3 mol de NaOH con 3 mol de H_2S.

a. ¿Cuál reactivo es el limitante?
   Para el NaOH
   Mol-reacción = _____
   Para el H_2S
   Mol-reacción = _____
   Reactivo Limitante _____
   Reactivo en exceso _____

b. ¿Cuántas moles de Sulfuro de sodio se producen a partir del reactivo limitante?
   Factor estequiométrico [$\frac{\text{mol } H_2S}{\text{mol NaOH}}$]

   moles obtenidas de H_2S = _____

   moles sin reaccionar de H_2S = _____

c. ¿Cuál es el Rendimiento teórico de la reacción si experimentalmente se han obtenido 110.5 g de Na_2S?
   Factor estequiométrico = [$\frac{\text{mol } Na_2S}{\text{mol de NaOH}}$]
   moles teóricos de Na_2S=_____

   masa Teórica de Na2S = _____
   % Rendimiento = _____

LIVEWORKSHEETS