El Sulfato de Sodio es utilizado principalmente en la producción de detergentes y otros procesos químicos, la formación del mismo se muestra en la siguiente ecuación:



Se mezclan 98 gramos de ácido (.**H_2SO_4**) con 40 gramos de hidróxido de Sodio (**2Na (OH)**), y se obtienen 60 gramos de Sulfato de Sodio(**Na_2SO_4**). indicar:

a) Cual es el reactivo limitante:

b) cual es el reactivo en exceso:

c) Cual es el Rendimiento de la reacción :

Escribir el resultado en 3 cifras significativas, y escribir las respuestas como H2O, Na2SO4.

LIVEWORKSHEETS