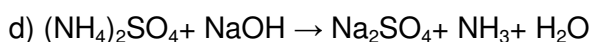
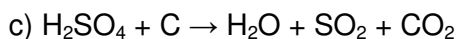
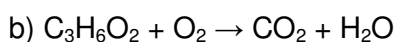
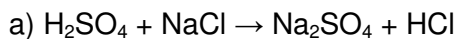


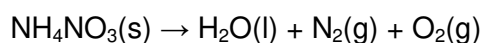
SIMULACRO
REACCIONES QUÍMICAS

1. Ajusta las siguientes reacciones:



2. En un recipiente tenemos 25 L de oxígeno (O_2), medidos en condiciones normales, calcula los gramos, moléculas y átomos que hay en el recipiente.

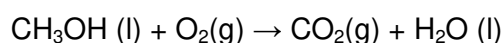
3. El nitrato de amonio, NH_4NO_3 , es un compuesto que se descompone fácilmente según la reacción:



a) Calcula la masa de oxígeno que se obtendrá en la descomposición de 100 g de nitrato de amonio.

b) Calcula el volumen, medido en condiciones normales, que ocupará esa masa de oxígeno.

4. Dada la siguiente reacción:



Si se consumieron 20 litros de O_2 medidos en condiciones normales de presión e temperatura calcula:

a) Volumen necesario de metanol (CH_3OH), sabiendo que a su densidad es de 0,792 g/mL

b) Litros de CO_2 si se mantuvieron las condiciones de presión y temperatura.