1. Se mezclan 50 g de etanol (C2H6O) y 50 g de agua para obtener una disolución cuya densidad es de 0,954 g/cm3. Para la disolución de etanol y agua que se forma, calcular:
2. La concentración molar del etanol.
3. La fracción molar del agua.

Datos: C = 12; H = 1; O = 16

1. ¿Qué volumen de disolución de ácido sulfúrico 4 M se necesitará para preparar

5 litros de otra disolución de sulfúrico 0,5 M?

Datos: H = 1; S = 32; O = 16

1. En 3 moléculas de H2SO4, calcular:
2. Átomos de azufre.
3. Moles de hidrógeno.
4. Gramos de oxígeno.
5. Moles de ácido sulfúrico.

Datos: H = 1; S = 32; O = 16; NA = 6,02·1023