1. Calcular el número de moléculas existentes en 10 cm3 de propano a 27 °C y 104 Pa.

Datos: C = 12; H = 1; R = 8,31 J/(mol·K); NA = 6,02·1023

1. ¿Cuál es el peso de la siguiente mezcla: 0,728 moles de átomos de plata, más 11,105 g de ésta, más 8,92·1022 átomos de la misma?

Datos: Ag = 107,87

1. Calcúlense los gramos de agua que hay en un matraz de 500 cm3 lleno de vapor de agua, a la temperatura de 100 °C y a la presión de 745 mm Hg.