

Gases

1.- Una bombona de butano contiene 12 kg de este gas. ¿Cuántos moles de butano hay? ¿Cuántos átomos de carbono y de hidrógeno? ¿Qué volumen ocupará a 25°C y 1 atm?

2.- Calcula:

- a) La masa, en gramos, de una molécula de agua
- b) El número de átomos de hidrógeno que hay en 2 g de agua
- c) El número de moléculas que hay en 11'2 L de hidrógeno, en condiciones normales

3.- En 10 L de hidrógeno y en 10 L de oxígeno, en las mismas condiciones de presión y temperatura, hay:

- a) El mismo número de moles
- b) La misma masa
- c) El mismo número de átomos