

EJERCICIOS SOBRE MOLES, MASAS Y VOLÚMENES

- Rellena:
 - 9 g de agua sonmoles
 - 36 g de agua sonmoles
 - 2 moles de agua song
 - 4 moles de agua song
 - 36 g de agua sonpartículas
 - 9 g de agua sonpartículas
 - 4 moles de agua sonpartículas
- En 360 kg de agua haymoles; hayátomos de hidrógeno yátomos de oxígeno.
- Tenemos 1 mol de NH_3 , 1 mol de NaCl y 1 mol de agua
 - ¿Tienen la misma masa?
 - ¿Tienen el mismo n° de moléculas?
 - ¿Tienen el mismo n° de átomos?
 - ¿En estado gaseoso, ocupan el mismo volumen?
- ¿Son el mismo n° de moles 32 g de oxígeno que 32 g de hidrógeno?
 - ¿Dónde hay más partículas, en 32 g de oxígeno o en 32 g de hidrógeno?
- ¿El volumen de un gas depende de la masa de las partículas?
- ¿Qué ocupa más volumen, 32 g de oxígeno o 32 g de hidrógeno en C.N.?
¿Cuánto más?
- Halla el volumen en C.N. de:
 - 32 g de oxígeno
 - 2 moles de oxígeno
 - $\frac{6,02 \cdot 10^{23}}{2}$ moléculas de oxígeno
- Tenemos 1 mol de oxígeno en condiciones normales. El volumen será:
 - si duplicamos la presión
 - si duplicamos la temperatura
 - si duplicamos la presión y la temperatura
- Tenemos 32 g de oxígeno en condiciones normales, halla:
 - n° de moles
 - n° de moléculas
 - volumen
 - n° de átomos
- Tenemos 3 moles de oxígeno en condiciones normales, calcula:
 - n° de moléculas
 - n° de átomos
 - volumen
 - masa
- Tenemos 3 moles de amoníaco en condiciones normales, halla:
 - n° de moléculas
 - n° de átomos
 - volumen
 - masa