

El mol y el numero de avogadro

Resuelve:

- El numero de moles de dióxido de carbono, CO_2 , en 3335g de muestra.
- La masa en miligramos de 0.255 moles de sodio, Na .
- El numero de moles de butano, C_4H_{10} , en una muestra de 135 Kg.
- La masa en centigramos de un átomo de potasio K .
- El numero de moléculas en 0.418 Hectogramos de amoníaco, NH_3 .
- El numero de moléculas en 0.021 g de oxígeno gaseoso, O_2 .
- El numero de iones presentes en 2.42g de tetracloruro de sodio, NaCl_4 .

O

%

- El numero de átomos en 250 centigramos de $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C} __ \text{OH}$