

05/05/2022

1. ¿Que es un MOL?

Es una unidad de medida utilizada para medir la cantidad de sustancias

2. ¿Cuál es su valor numérico?

$$\text{MOL} = 6,022 \times 10^{23}$$

3. ¿Cuántos átomos de H hay en un mol?

$$\text{Hay } 6,022 \times 10^{23} \text{ átomos}$$

4. ¿Cuántos iones de H hay en un mol?

$$\text{Hay } 6,022 \times 10^{23} \text{ iones}$$

5. ¿Cuántas moléculas de agua hay en un mol?

$$\text{Hay } 6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas}$$

6. ¿Cuántas moléculas de agua hay en 2 moles?

$$\text{Hay } 2 \times 6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas}$$

7. ¿Cuántas moléculas de agua hay en 3 moles?

$$\text{Hay } 3 \times 6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas}$$

8. ¿Cuál es el valor del # de Avogadro?

$$6,022 \times 10^{23}$$

9. ¿Cuántos átomos de H hay en 12g de C-12?

$$12 \times 6,022 \times 10^{23}$$

10. ¿Cuál es el peso de $6,022 \times 10^{23}$ átomos de C-12?

$$12 \text{ gramos}$$

11. ¿Cuál es el peso de $6,022 \times 10^{23}$ moléculas de H_2O ?

$$18 \text{ gramos}$$

05/05/2022

1. ¿Cuál es el peso molecular (PM) de una sustancia?

U.M.a

2. ¿Cuántos g pesa una molécula de agua?

18g/mol

3. ¿A cuántos moles equivalen 18g de H_2O ?

1 mol

4. ¿Cuántas moléculas de H_2O hay en una 18g de agua?

Hay $6,022 \times 10^{23}$ moléculas

5. ¿Cuántos moles hay en 90g de H_2O ?

5 moles

6. ¿Cuántas moléculas de agua hay en 90g?

$5 \times 6,022 \times 10^{23}$

7. ¿Cuántos átomos de oxígeno?

$3,011 \times 10^{24}$ átomos de oxígeno

8. ¿Cuántos átomos de hidrógeno?

$6,022 \times 10^{24}$ átomos de hidrógeno