

O Mol é uma unidade de medida do sistema internacional (SI) muito utilizada na Química para expressar quantidade de matéria microscópica, como átomos e moléculas, 1 mol equivale a quantidade de  $6,02 \cdot 10^{23}$ . Utilizando essa unidade de medida determine qual das três substâncias possui maior quantidade de moléculas:

- Substância A: 15 mols de moléculas
  - Substância B:  $9,03 \cdot 10^{23}$  moléculas
  - Substância C: 980000000000000000000000
- 

O Mol é uma unidade de medida do sistema internacional (SI) muito utilizada na Química para expressar quantidade de matéria microscópica, como átomos e moléculas, 1 mol equivale a quantidade de  $6,02 \cdot 10^{23}$ . Utilizando essa unidade de medida determine qual das três substâncias possui maior quantidade de moléculas:

- Substância A: 15 mols de moléculas
  - Substância B:  $9,03 \cdot 10^{23}$  moléculas
  - Substância C: 980000000000000000000000
- 

O Mol é uma unidade de medida do sistema internacional (SI) muito utilizada na Química para expressar quantidade de matéria microscópica, como átomos e moléculas, 1 mol equivale a quantidade de  $6,02 \cdot 10^{23}$ . Utilizando essa unidade de medida determine qual das três substâncias possui maior quantidade de moléculas:

- Substância A: 15 mols de moléculas
  - Substância B:  $9,03 \cdot 10^{23}$  moléculas
  - Substância C: 980000000000000000000000
- 

O Mol é uma unidade de medida do sistema internacional (SI) muito utilizada na Química para expressar quantidade de matéria microscópica, como átomos e moléculas, 1 mol equivale a quantidade de  $6,02 \cdot 10^{23}$ . Utilizando essa unidade de medida determine qual das três substâncias possui maior quantidade de moléculas:

- Substância A: 15 mols de moléculas
  - Substância B:  $9,03 \cdot 10^{23}$  moléculas
  - Substância C: 980000000000000000000000
-