

FICHA: UNIDADES QUIMICAS DE MASA
CANTIDAD DE ATOMOS Y MOLES (N° DE AVOGADRO)

NOMBRES:

CAPACIDAD: DETERMINAR CANTIDAD DE ÁTOMOS Y MOLES USANDO EL NÚMERO DE AVOGADRO.

EJERCICIOS:

A. ¿Cuántos átomos hay en 32 g de Oxígeno? Utilizar 6.10^{23} o 6×10^{23}

6.10^{23}

Rpta:

B. ¿Cuántos gramos pesan 3.10^{23} de potasio? Utilizar 6.10^{23} o 6×10^{23}

6.10^{23}

Rpta:

C. ¿Cuántos átomos hay en 70 gramos de nitrógeno? Utilizar 6.10^{23} o 6×10^{23}

6.10^{23}

Rpta:

D. ¿Cuánto pesan $3 \cdot 10^{23}$ átomos de magnesio? Utilizar $6 \cdot 10^{23}$ o 6×10^{23}

Rpta:

E. ¿Cuántas moles hay en 115 gramos de Sodio? Utilizar $6 \cdot 10^{23}$ o 6×10^{23}

Rpta: