

## ACTIVIDAD 4

### “Contando átomos”

Así como una docena equivale a 12 unidades, para contar unidades tan pequeñas como los átomos, los científicos utilizan una unidad conocida como MOL. Un mol es la cantidad de sustancia que contiene tantas entidades elementales como átomos hay en exactamente 12,00 gramos del isotopo de carbono 12 ( ${}_{12}\text{C}$ ). A partir de los materiales proporcionados prepárate para debatir, reflexionar y actuar en equipo.

#### Preguntas para debatir en grupo

- 1) Si hacemos la siguiente analogía 1 docena= 1mol ¿Cuál es la masa de un mol de lentejas, arroz, tuercas y clavos?
- 2) ¿Podemos tener 1 mol de sustancia? ¿qué información debemos conocer para ello?
- 3) Si retomamos la actividad 2 y 3 respectivamente, escribimos la ecuación química que representa el proceso y consideramos los datos recolectados, podrían aproximarse a establecer una relación de cantidad de sustancia expresada en moles.