

PARA REALIZAR LOS EJERCICIOS  
SOBRE MOLES, MOLÉCULAS, ÁTOMOS Y MASA.

1.  **$6,02 \cdot 10^{23} \text{ u} = 1 \text{ g}$**  (un número de Avogadro de umas equivale a 1 gramo).
2. **La masa atómica es la masa de un átomo** (se expresa en umas). Esta información se encuentra en la Tabla Periódica.
3. **La masa molecular es la masa de una molécula** (se expresa en umas). Se calcula a partir de los datos de masas atómicas.
4. **Un mol de átomos contiene  $6,02 \cdot 10^{23}$  átomos.**
5. **Un mol de moléculas contiene  $6,02 \cdot 10^{23}$  moléculas.**
6. **Si la masa de un átomo es “X” u, entonces la masa de un mol de átomos es “X” g.**
7. **Si la masa de una molécula es “X” u, entonces la masa de un mol de moléculas es “X” g.**