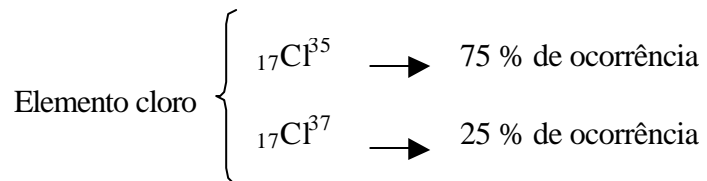


**Unidade de massa atômica (u):** ficou determinado que 1 unidade atômica equivale a 1/12 da massa de um átomo de isótopo 12 do carbono ( $C^{12}$ ).

**Massa atômica (M.A.):** indica quantas vezes a massa de um átomo de um elemento é mais pesada que 1u.

**Massa atômica de um elemento:** é a média ponderada das massas atômicas dos isótopos de um elemento.

Exemplo:



$$\text{M.A.} = \frac{35 \cdot 75 + 37 \cdot 25}{100} = 35,50 \text{ u}$$