## PROBLEMAS DE FÍSICA Y QUÍMICA - 1º

## LEYES Y CONCEPTOS



Problema0212: El cloro contiene dos isótopos: <sub>35</sub>Cl, de masa atómica 34,9689u y una abundancia de 75,78% <sub>37</sub>Cl, de masa atómica 36,9659u y una abundancia de 24,22% ¿Calcula la masa atómica del Cl?

$$M(Cl) = 34,9689 u \cdot \frac{75,78}{100} + 36,9659 u \cdot \frac{24,22}{100} = \underline{35,4526 u}$$