

3. Átomos

a) Calculamos la abundancia promedio de cada uno de los elementos químicos por separado:

$$\bar{M}_{Mg} = 24u \cdot \frac{78'99}{100} + 25u \cdot \frac{10'00}{100} + 26u \cdot \frac{11'01}{100}$$

$$\bar{M}_{Mg} = 24'32u$$

$$\bar{M}_{Cl} = 35u \cdot \frac{75'77}{100} + 37u \cdot \frac{24'23}{100} = 35'48u$$

b) Ahora calculamos la masa molecular promedio del compuesto iónico de fórmula $MgCl_2$:

$$\bar{M}_{MgCl_2} = \bar{M}_{Mg} + 2 \cdot \bar{M}_{Cl} = (24'32u) + 2 \cdot (35'48u)$$

$$\bar{M}_{MgCl_2} = 95'28u$$