

Problema102: Calcula a composición centesimal do sulfato de amonio, $(NH_4)_2SO_4$

$$M_m[(NH_4)_2SO_4]=2(14g+4\cdot 1g)+32g+4\cdot 16g=132g$$

$$\%N=\frac{28g}{132g}\cdot 100=\underline{21,21\%N}$$

$$\%H=\frac{8g}{132g}\cdot 100=\underline{6,06\%H}$$

$$\%S=\frac{32g}{132g}\cdot 100=\underline{24,24\%S}$$

$$\%O=\frac{64g}{132g}\cdot 100=\underline{48,48\%O}$$

Comproba que a suma das porcentaxes debe dar 100%

$$Suma=21,21\%+6,06\%+24,24\%+48,48\%=99,99\%$$