

Sección 1

1.- Ordena as seguintes mostras de gas trióxido de xofre (SO_3) en orde crecente de cantidade: a) 20 g; b) 2 moles; c) $9,03 \cdot 10^{24}$ moléculas; d) 16,8 L en condicións normais.

2.- Que masa de dióxido de nitróxeno (NO_2) hai nun recipiente de 25 L, baixo unha presión de 855 mm de Hg e a unha temperatura de 77°C ?

3.- Que masas de clorato potásico e auga necesitas para preparar 750 g de disolución ao 12% en masa?

4.- Cal é a molaridade dunha disolución formada ao disolver 3,725 g de fosfato amónico ($(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$) en auga, ata completar un volume de 250 cm^3 ?

5.- Que cantidade de ácido acético (CH_3COOH) hai en 500 ml de disolución 0,02 M?