



## Questão 1



$$n = \frac{m}{PM}$$

$$0,0015 = \frac{m}{8923}$$

$$\begin{aligned} & \left[ \quad \right] \sqrt{\quad \left[ \quad ( \quad ) \right]} \\ & \left[ \quad \right] \sqrt{\quad \quad \quad} \\ & \left[ \quad \right] \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} & \log \left[ \quad \right] \\ & \log 4,36.10 \\ & 3,36 \end{aligned}$$

14

14 3,36

10,64

b)







Como 

d) Em função das forças intermoleculares, discuta a polaridade das substâncias orgânicas envolvidas na reação e a respectiva solubilidade em água.

e) O octanoato de etila



# TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

Hidrogênio 1