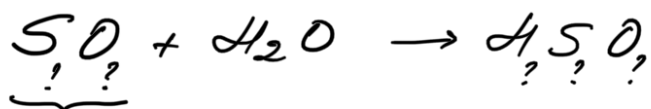


## EJERCICIO FQ1BE2478:



a)

ANHÍDRIDO: 50% S; 50% O

MOLES DE ÁTOMOS EN 100 GRAMOS DE ANHÍDRIDO DE S:

$$n_S = \frac{g_S}{M_{a_S}} = \frac{50}{32} = 1,5625 \Rightarrow \frac{1,5625}{1,5625} = 1$$

$$n_O = \frac{g_O}{M_{a_O}} = \frac{50}{16} = 3,125 \Rightarrow \frac{3,125}{1,5625} = 2$$

"BUSQUEDA DE N° ENTERO"

$\text{SO}_2$

b)  $\text{SO}_2$ : ANHÍDRIDO SULFUROSO  
ÓXIDO DE AZUFRE (IV)  
DIÓXIDO DE AZUFRE  
ÓXIDO DE AZUFRE (4+)



d) ACIDO SULFUROSO

dihidroxido óxido azufre

dihidrogeno (trioxido sulfato)

(tradicional)

(adición)

(hidrogeno)