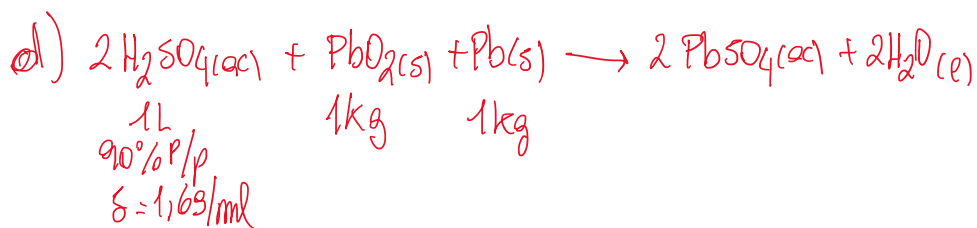
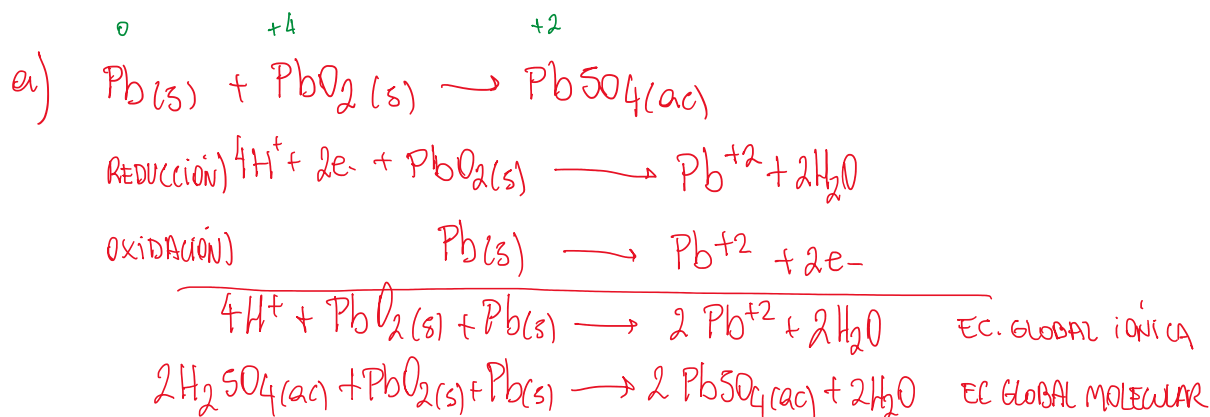


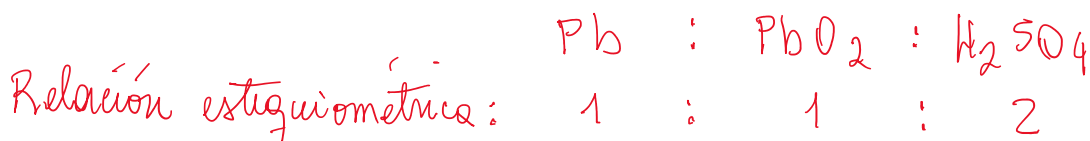
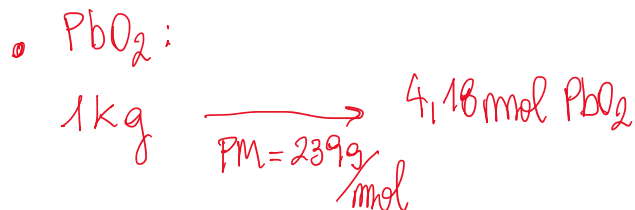
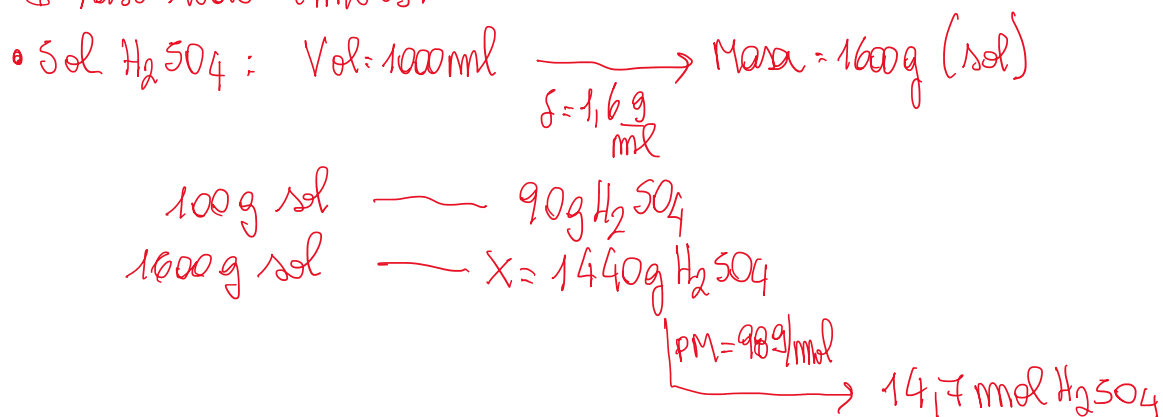
## Problema 2

Tuesday, September 6, 2022

5:05 PM



\* Paso tools a moles:



Relación estequiométrica: 1 : 1 : 2

Moles presentes: 4,18 4,83 14,7

limitante

Exceso =  $PbO_2 \rightarrow$  gasto 4,18 moles (igual que el Pb)  
sobra =  $4,83 - 4,18 = 0,65$  moles  $PbO_2$

$H_2SO_4 \rightarrow$  gasto 8,36 moles (el doble que el Pb)  
sobra =  $14,7 - 8,36 = 6,34$  moles  $H_2SO_4$

c)  $PbO_2$



Compuesto  
COVALENTE

2 enlaces covalentes dobles

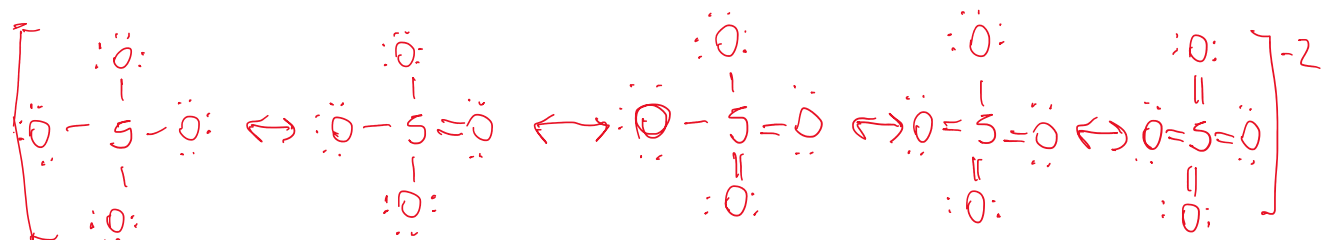
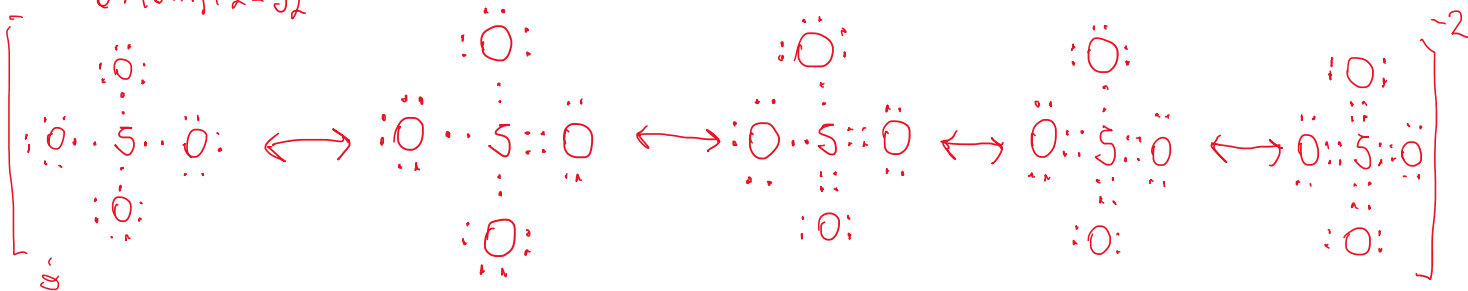
$PbSO_4$



COMPUESTO  
IÓNICO



$$e^- = 6 + (6 \times 4) + 2 = 32$$



f) Si el orden de enlace es 1,5 para los 4 enlaces  
 $\Rightarrow$  2 enlaces dobles y 2 enlaces simples

4) Si el orden de enlace es 1.5 por los neutrones  
 $\Rightarrow$  2 enlaces dobles y 2 enlaces simples

Estructura:

