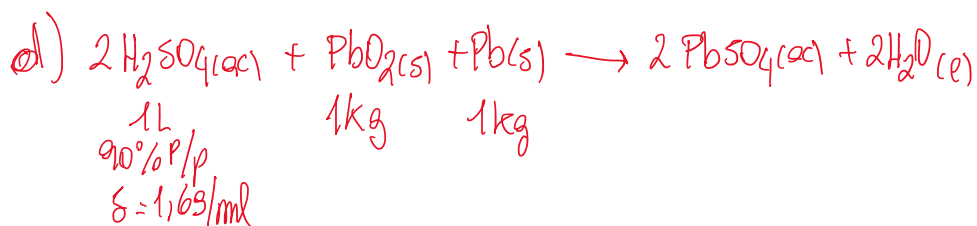
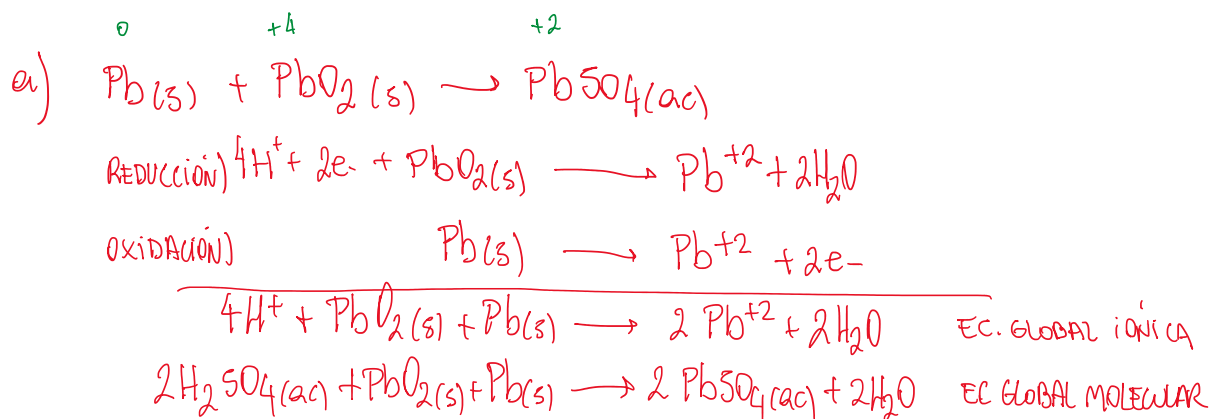


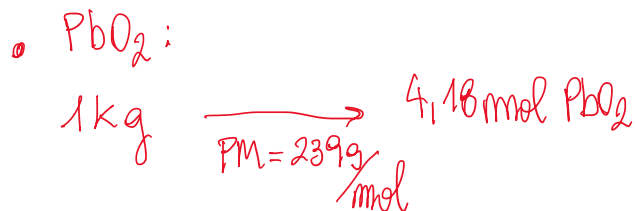
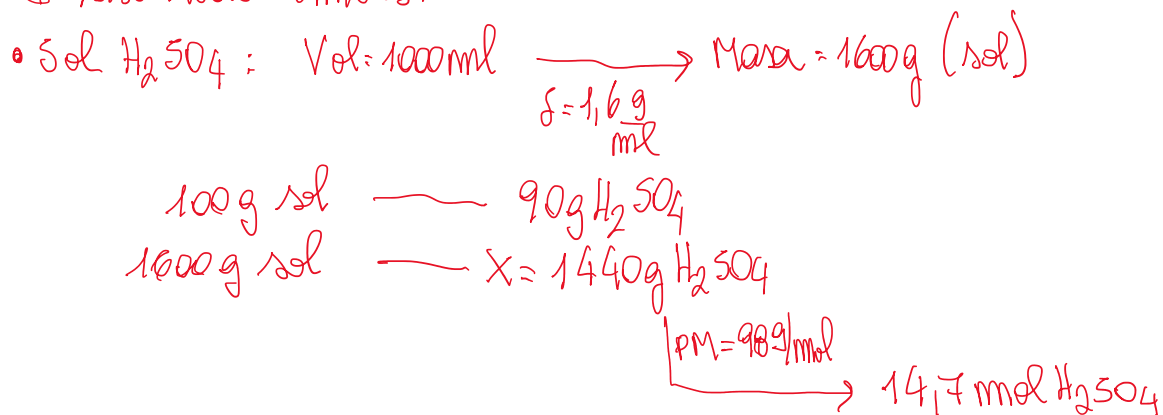
Problema 2

Tuesday, September 6, 2022

5:05 PM



* Paso todos a moles:



Relación estequiométrica: 1 : 1 : 2
 Moles presentes: 4,18 4,83 14,7
limitante

Exceso = $\text{PbO}_2 \rightarrow$ gasto 4,18 moles (igual que el Pb)
 sobran = $4,83 - 4,18 = 0,65$ moles PbO_2

$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ gasto 8,36 moles (el doble que el Pb)
 sobran = $14,7 - 8,36 = 6,34$ moles H_2SO_4

c) PbO_2



Compuesto
COVALENTE

2 enlaces covalentes dobles

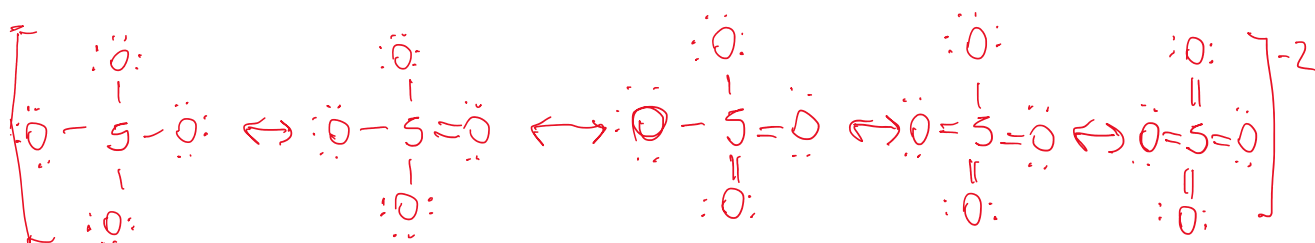
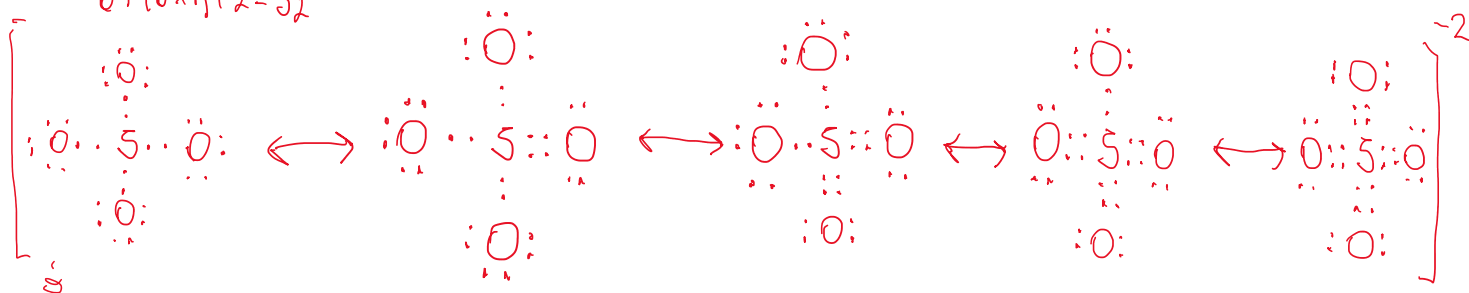
PbSO_4



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

b) Si el orden de enlace es 1.5 por los 7 electrones
 \Rightarrow 2 enlaces dobles y 2 enlaces simples

Estructura:

