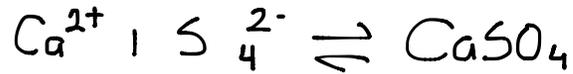
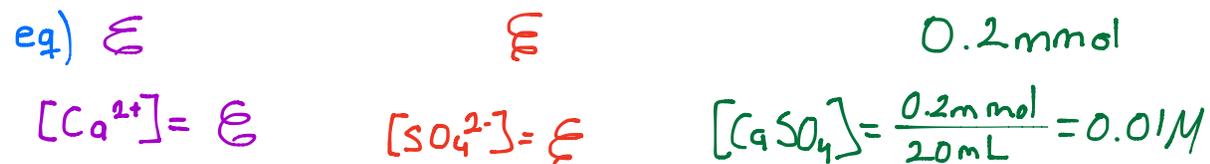
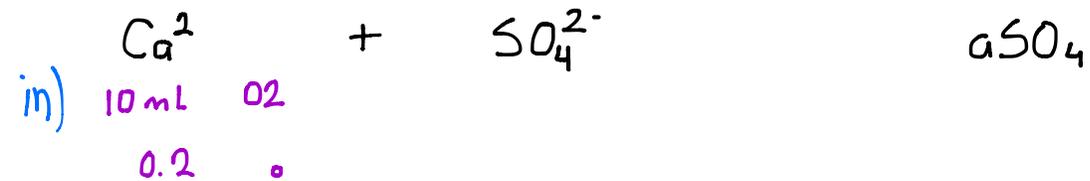


Se mezclan 10 mL de una solución que contiene Ca de 0.02 M solución y 10 mL de una solución que contiene  $\text{SO}_4^{2-}$  0.02 M

a) Establezca la posible reacción que tendrá lugar en el sistema



b) Calcule la concentración de  $\text{CaSO}_4$ , de  $\text{Ca}^{2+}$  y de  $\text{SO}_4^{2-}$  al equilibrio



c) Determine el pSO<sub>4</sub>' al equilibrio

$$\text{pSO}_4' = -\log [\text{SO}_4^{2-}] = -\log [\text{CaSO}_4] = -\log (0.01 \text{ M}) = 2$$

Ca(SO<sub>4</sub>) log B = 2.3