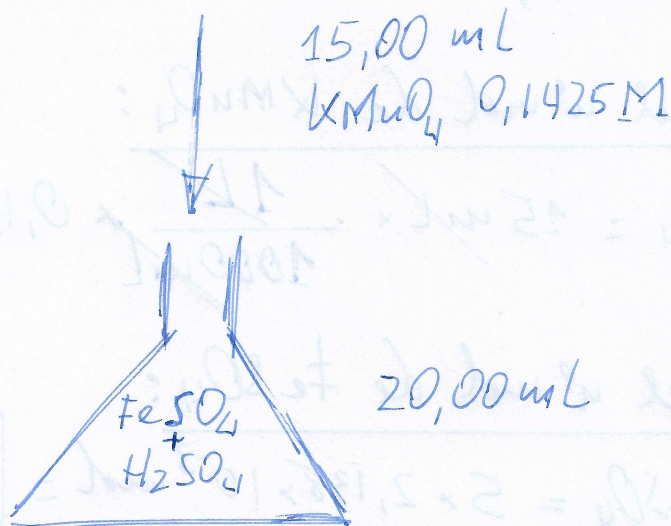
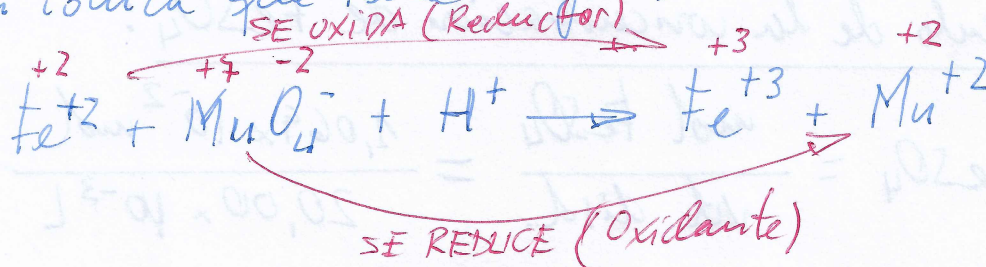


Valoraciones oxido-reducción. Ejemplo nº03, p239. EDEBE.

Para determinar la concentración de una disolución de FeSO_4 se han introducido en un Erlenmeyer 20,00 mL de esta, junto con unas gotas de ácido sulfúrico, y se han valorado con una disolución de KMnO_4 0,1425M, gastándose 15,00 mL de ella para llegar al punto de equivalencia. Calcula la concentración molar del FeSO_4 .

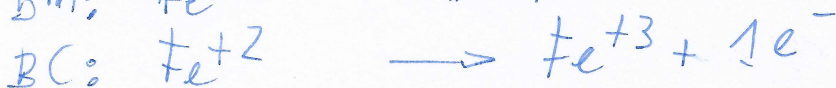


La ecuación iónica que tiene lugar:



Procedemos a ajustar la reacción, para ello vamos las semirreacciones:

OXIDACIÓN



REDUCCIÓN

