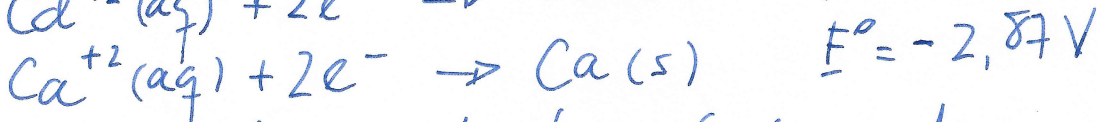
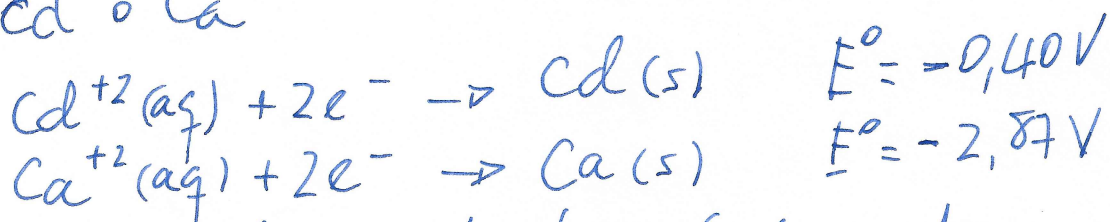


Espontaneidad de las reacciones redox. Ejercicio nº18, p247. EDEBE.

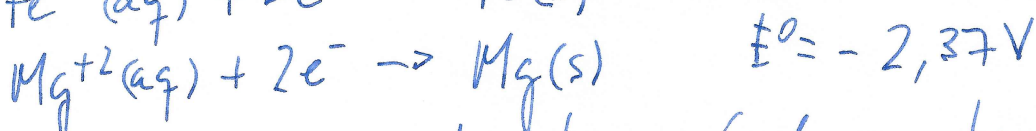
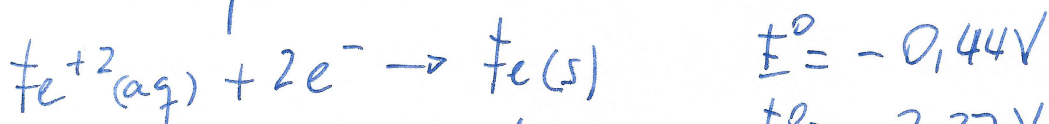
Indica que especie de cada pareja es el reductor más fuerte: Cd o Ca; Fe o Mg; Sn^{+2} o Cu^{+} ; I^{-} o Ag.

a) Cd o Ca



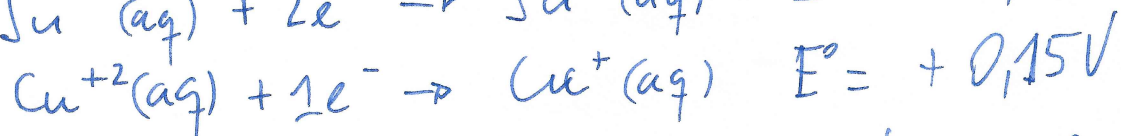
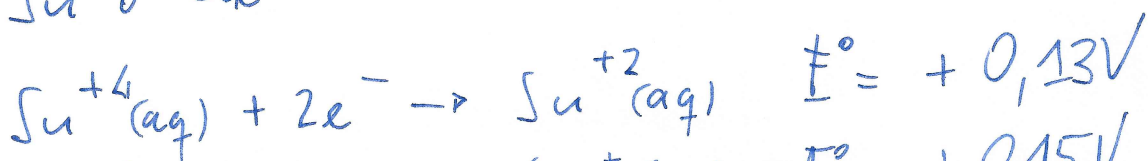
El reductor más fuerte será el que tenga un E° más negativo. En este caso el Ca, que se oxidará y el Cd se reducirá.

b) Fe o Mg



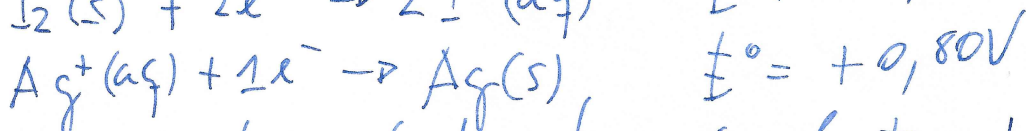
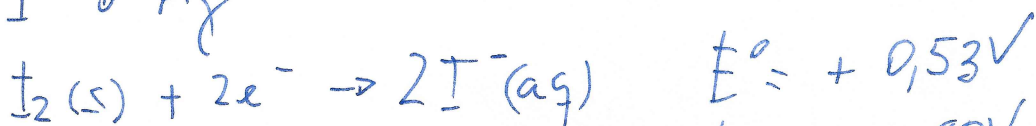
El reductor más fuerte será el que tenga un E° más negativo. En este caso el Mg, será el que se oxide y el Fe el que se reduzca.

c) Sn o Cu



El reductor más fuerte será el que tenga E° más negativo (menos positivo). En este caso el Sn. El Sn se oxida y el Cu se reduce.

d) I^{-} o Ag



El reductor más fuerte será el I_2 . Luego el I_2 se oxida y la Ag se reduce.