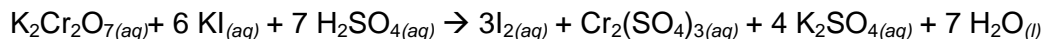


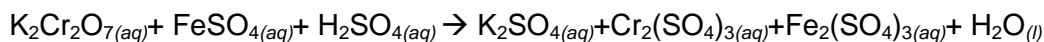
## Sección 7

1. Indica se a seguinte reacción é redox



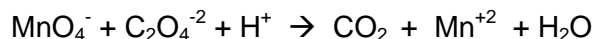
Dí que especie é o axente oxidante e cal o redutor e indica o estado de oxidación de cada un dos elementos.

2. a) Axuste polo método do ión-electrón a seguinte ecuación química, indicando as semirreaccións correspondentes, a especie que se oxida e a que se reduce:



(b) ¿Cantos gramos de sulfato de cromo(III)[tetraoxosulfato(VI) de cromo(III)] poderán obterse a partir de 5,0 g de dicromato potásico[heptaoxidocromato(VI) de potasio] se o rendemento da reacción é do 60%?

3. En disolución ácida, o permanganato potásico reacciona cos ións oxalato ( $\text{C}_2\text{O}_4^{-2}$ ), oxidándoos a  $\text{CO}_2$ . O permanganato redúcese a sal manganosa.



- a) Axusta a reacción redox iónica.  
b) Para oxidar completamente 30,2 ml dunha disolución de oxalato sódico precisáronse 21,6 ml dunha disolución 0,1 M de permanganato potásico. Achar a concentración da disolución de oxalato.