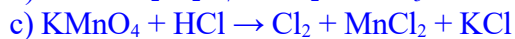
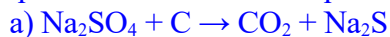
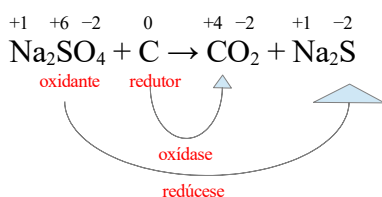


Problema803: Di cal é o axente oxidante e cal o axente redutor nas seguintes reaccións, e di tamén que elemento se oxida e que elemento se reduce:



a)



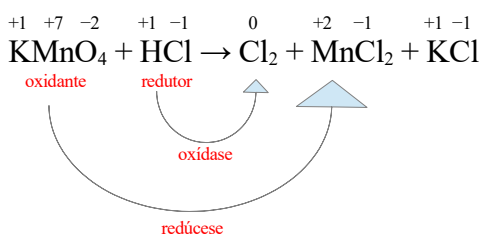
Axente oxidante: Na_2SO_4

Axente redutor: C

Elemento que se oxida: C

Elemento que se reduce: S

c)



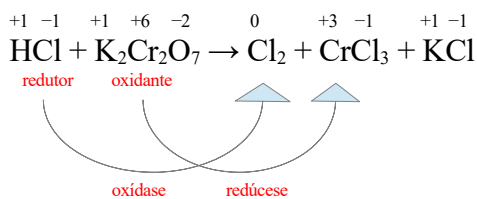
Axente oxidante: KMnO_4

Axente redutor: HCl

Elemento que se oxida: Cl

Elemento que se reduce: Mn

b)



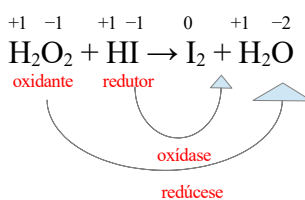
Axente oxidante: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Axente redutor: HCl

Elemento que se oxida: Cl

Elemento que se reduce: Cr

d)



Axente oxidante: H_2O_2

Axente redutor: HI

Elemento que se oxida: I

Elemento que se reduce: O