

PROBLEMAS DE QUÍMICA

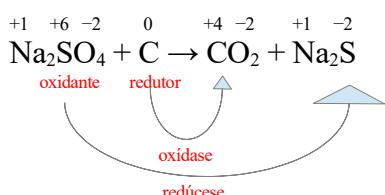


RED-OX

Problema 803: 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) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Na}_2\text{S}$
- b) $\text{HCl} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl}$
- c) $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{KCl}$
- d) $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{HI} \rightarrow \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$

a)



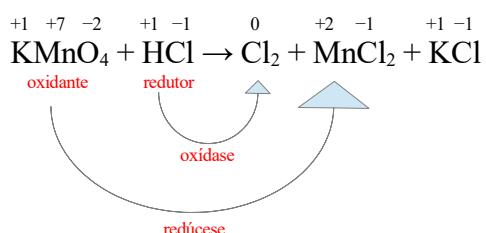
Axente oxidante: Na_2SO_4

Axente redutor: C

Elemento que se oxida: C

Elemento que se reduce: S

c)



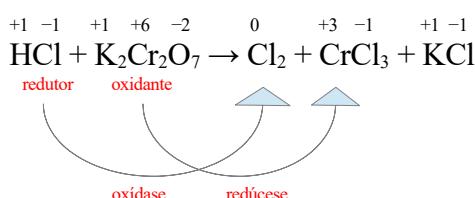
Axente oxidante: KMnO_4

Axente redutor: HCl

Elemento que se oxida: Cl

Elemento que se reduce: Mn

b)



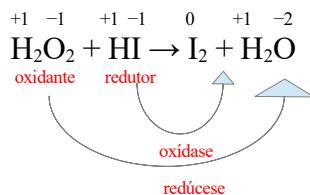
Axente oxidante: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

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