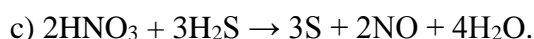
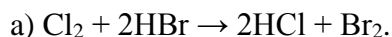


Bài 8 trang 90 SGK Hóa 10

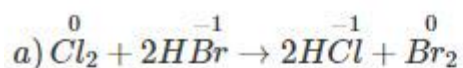
Đề bài:

Dựa vào sự thay đổi số oxi hóa, hãy cho biết vai trò các chất tham gia trong các phản ứng oxi hóa – khử sau:

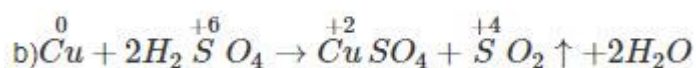


Lời giải:

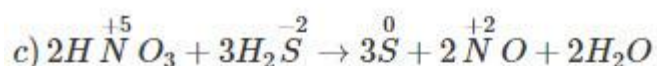
Vai trò các chất trong các phản ứng oxi hóa – khử sau là:



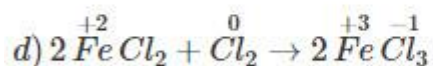
Chất oxi hóa là Cl_2 , chất khử là $\overset{-1}{\text{Br}}$ (trong HBr).



Chất oxi hóa là $\overset{+6}{\text{S}}$ trong H_2SO_4 , chất khử là Cu



Chất oxi hóa là $\overset{+5}{\text{N}}$ (trong HNO_3), chất khử là $\overset{-2}{\text{S}}$ (trong H_2S)



Chất oxi hóa là $\overset{0}{\text{Cl}}$, chất khử là $\overset{+2}{\text{Fe}}$ (trong FeCl_2)