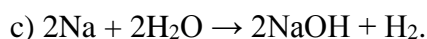
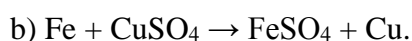
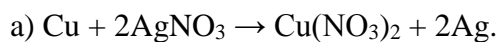


## Bài 6 trang 89 SGK Hóa 10

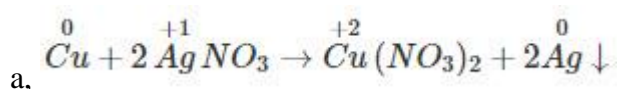
### Đề bài:

Cho biết đã xảy ra sự oxi hóa và sự khử những chất nào trong những phản ứng thế sau:



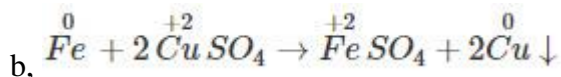
### Lời giải:

Sự oxi hóa và sự khử những chất trong phản ứng thế sau:



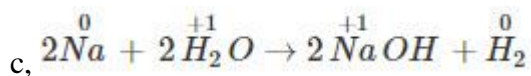
- Sự nhường electron của Cu được gọi là sự oxi hóa nguyên tử đồng.

- Sự nhận electron của ion bạc được gọi là sự khử ion bạc.



- Sự nhường electron của sắt được gọi là sự oxi hóa nguyên tử sắt.

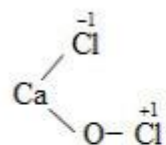
- Sự nhận electron của ion đồng được gọi là sự khử ion đồng.



- Sự nhường electron của natri được gọi là sự oxi hóa nguyên tử natri.

- Sự nhận electron của ion hydro được gọi là sự khử ion hydro.

Số oxi hóa của Cl trong:  $\text{H}\overset{-1}{\text{Cl}}$ ,  $\text{H}\overset{+3}{\text{Cl}}\text{O}_2$ ,  $\text{H}\overset{+5}{\text{Cl}}\text{O}_3$ ,  $\text{H}\overset{+7}{\text{Cl}}\text{O}_4$



Số oxi hoá của Mn trong:  $\overset{+4}{\text{Mn}}\text{O}_2$ ,  $\text{K}\overset{+7}{\text{Mn}}\text{O}_4$ ,  $\text{K}_2\overset{+6}{\text{Mn}}\text{O}_4$ ,  $\overset{+2}{\text{Mn}}\text{SO}_4$

Số oxi hóa của Cr trong:  $\text{K}_2\overset{+6}{\text{Cr}}\text{O}_7$ ,  $\overset{+3}{\text{Cr}}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\overset{+3}{\text{Cr}}_2\text{O}_3$

Số oxi hóa của S trong:  $\text{H}_2\overset{-2}{\text{S}}$ ,  $\overset{+4}{\text{S}}\text{O}_2$ ,  $\text{H}_2\overset{+4}{\text{S}}\text{O}_3$ ,  $\text{H}_2\overset{+6}{\text{S}}\text{O}_4$ ,  $\text{Fe}\overset{-2}{\text{S}}$ ,  $\text{Fe}\overset{-1}{\text{S}}_2$