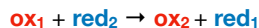


## réaction d'oxydoréduction

échange d'électrons  $\text{e}^-$  entre l'oxydant d'un couple (**ox**<sub>1</sub>/red<sub>1</sub>) et le réducteur d'un autre couple (ox<sub>2</sub>/**red**<sub>2</sub>)



exemples :

réaction des ions cuivre (II) sur les atomes de zinc

couples :  $\frac{\text{Cu}^{2+}}{\text{Zn}^{2+}} / \frac{\text{Cu}}{\text{Zn}}$



réaction des ions fer (III) sur les ions iodure

couples :  $\frac{\text{Fe}^{3+}}{\text{I}_2} / \frac{\text{Fe}}{\text{I}^-}$

