

▪ **Réaction d'oxydo-réduction :** _____

Espèce oxydante : _____

Ex. : le dichlore Cl_2 est une espèce oxydante.

Espèce réductrice : _____

Ex. : le zinc Zn est une espèce réductrice.

Couple oxydant-réducteur : _____

Ex. : _____

▪ **Oxydation :** _____

Demi-équation électronique modélisant l'oxydation du zinc :

▪ **Réduction :** _____

Demi-équation électronique modélisant la réduction du dichlore :

▪ **Équation de réaction d'oxydo-réduction**

Une réaction d'oxydo-réduction modélise la transformation qui s'opère entre une espèce oxydante d'un couple et l'espèce réductrice d'un autre couple, entre lesquelles des électrons sont échangés.

Au cours d'une transformation d'oxydo-réduction, le nombre d'électrons _____

Ex. de l'équation de la réaction entre le fer et les ions argent. Couples ($\text{Fe}^{2+} / \text{Fe}$) et (Ag^+ / Ag)

Demi-équation électronique modélisant l'oxydation du fer :

Demi-équation électronique modélisant la réduction de l'argent :

Équation de la réaction :

▪ **Cas des milieux aqueux**

En milieu acide, les demi-équations électroniques et l'équation de réaction d'oxydo-réduction peuvent être équilibrées par _____

En milieu basique, elles peuvent être équilibrées par _____

Ex. de la demi-équation électronique de la réduction des ions dichromate $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$. Couple ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{Cr}^{3+}$) :