

Reactions d'oxydoréduction

Définitions:

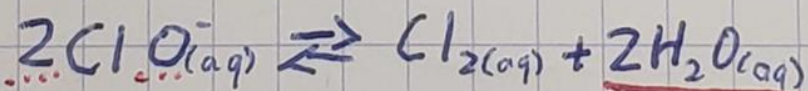
- Oxydant (Ox): espèce chimique capable de capter un ou plusieurs électrons
- Réducteur (Red): espèce chimique capable de donner un ou plusieurs électrons

Écrire la réaction:

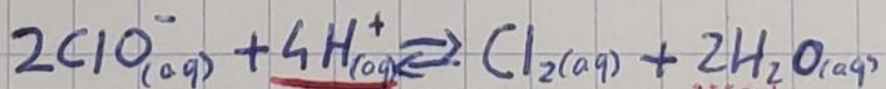
1 - Assurer la conservation des éléments autres que H et O



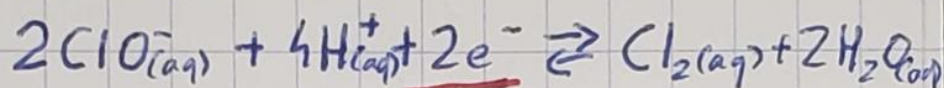
2 - Assurer la conservation de O avec H_2O



3 - Assurer la conservation de H avec H^+

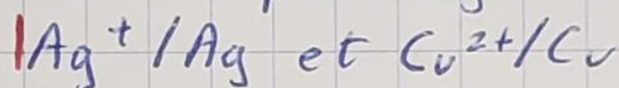


4- Assurer la conservation des charges des électrons

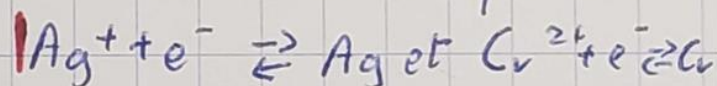


Reaction d'oxydoreduction:

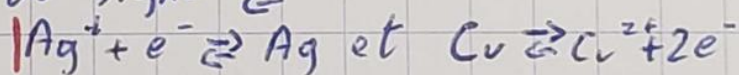
Exemple: 1. Les 2 couples oxydant/réducteurs



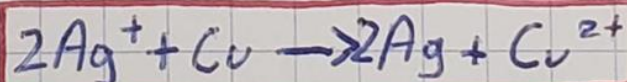
2- On écrit les demi-équations :



3- On met chaque réactif à gauche du signe $\rightleftharpoons$



4- On additionne les demi-équations (il ne doit plus rester d'électrons dans l'équation finale:



remarque: On utilise $\rightarrow$ car la réaction se produit dans un sens.