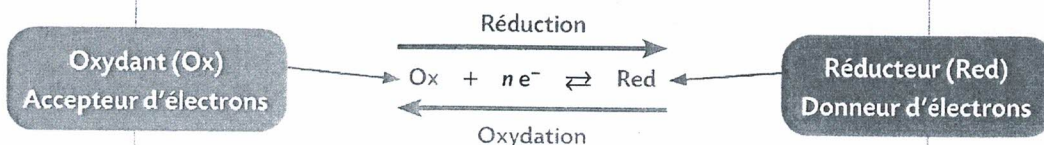


CH 2 RÉACTIONS D'OXYDORÉDUCTION

(THÈME 1 : CONSTITUTION ET TRANSFORMATIONS DE LA MATIÈRE)

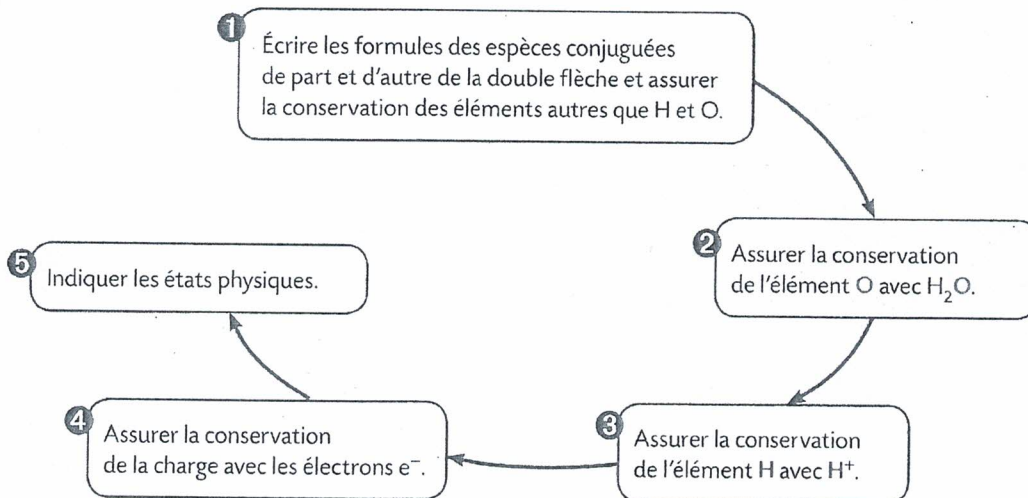
1 Les oxydants et les réducteurs

- Demi-équation électronique d'un couple oxydant / réducteur : Ox / Red



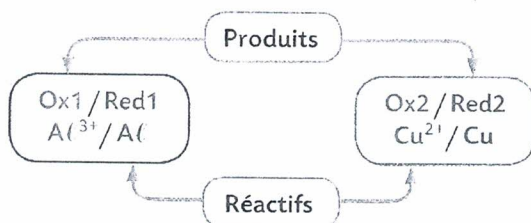
- L'oxydant et le réducteur du couple sont des espèces conjuguées.

Pour établir une demi-équation électronique il faut :



2 Les réactions d'oxydoréduction

- Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, des électrons sont transférés entre le réducteur d'un couple et l'oxydant d'un autre couple. Il se forme les espèces conjuguées de chacun des réactifs.



Exemple :

