

Chapitre E1- Prévoir le sens de l'évolution spontanée d'un système chimique



Se positionner

Pour réviser : *Carnet de labo* pages 78, 79, 80

Activité 1 - Une réaction non-totale, ça n'a pas de sens ...

Mise en évidence d'une réaction non totale ; caractérisation de l'état final par réalisation de tests d'identification

Activité 2 - Il ne se passe plus rien mais il se passe quelque chose...

équilibre dynamique, macroscopique vs microscopique

Activité 3 - Caractérisation de l'état final : Quotient de réaction à l'équilibre

Indépendance par rapport aux quantités initiales, taux d'avancement, constante d'équilibre

Activité 4 - Un transfert spontané d'électrons : contact ou pas...

Principe et réalisation d'une pile électrochimique

Activité 5 - Enrichir son catalogue d'oxydants et de réducteurs...

Quelques oxydants et réducteurs classiques



Idée GO :