

## Electrochimie

**Qui est qui :** Associer chaque électrode(s) à son image

- a) électrode de verre    b) électrode de verre combinée    c) électrode de platine    d) électrode d'argent  
 e) cellule de conductimétrie    f) électrode de référence

					
Quoi ?					

			
Quoi ?			

Pour vous aider :

- La sonde conductimétrique possède 2 plaques de platine (souvent carrées ou rectangulaires)
- L'électrode de verre possède souvent une sphère à l'extrémité
- L'électrode de verre combinée est constituée d'une électrode de verre (au centre) et d'une électrode de ref (AgCl/Ag) (partie externe), elle possède 2 électrodes visibles à l'œil
- Le Pt et l'argent sont 2 métaux « gris », le platine coûte plus cher que l'argent !

Avant toute mesure,

- Identifier les électrodes (il suffit parfois juste de lire ce qui est indiqué sur le col de l'électrode)
- Examiner le potentiomètre pour savoir qui brancher où
- Enlever le capuchon des électrodes s'il y en a !
- S'interroger sur la protection éventuelle de l'électrode (pas d'ions  $Ag^+$  au contact de l'ECS ou la AgCl/Ag)

### Electrodes et montages :

- 1- Quand faut-il un montage à 3 électrodes et quelles sont les 3 électrodes ?
- 2- Quand faut-il un montage à 2 électrodes ?
- 3- Quand faut-il séparer les 2 électrodes ?
- 4- Quand faut-il utiliser une électrode de référence ?
- 5- A quoi sert une électrode d'argent, de cuivre ?
- 6- A quoi sert une électrode de platine ?
- 7- A quoi sert une électrode de référence ? Quand faut-il les protéger par une allonge ou un doigt ?
- 8- Qu'est-ce qu'un pH-mètre ?