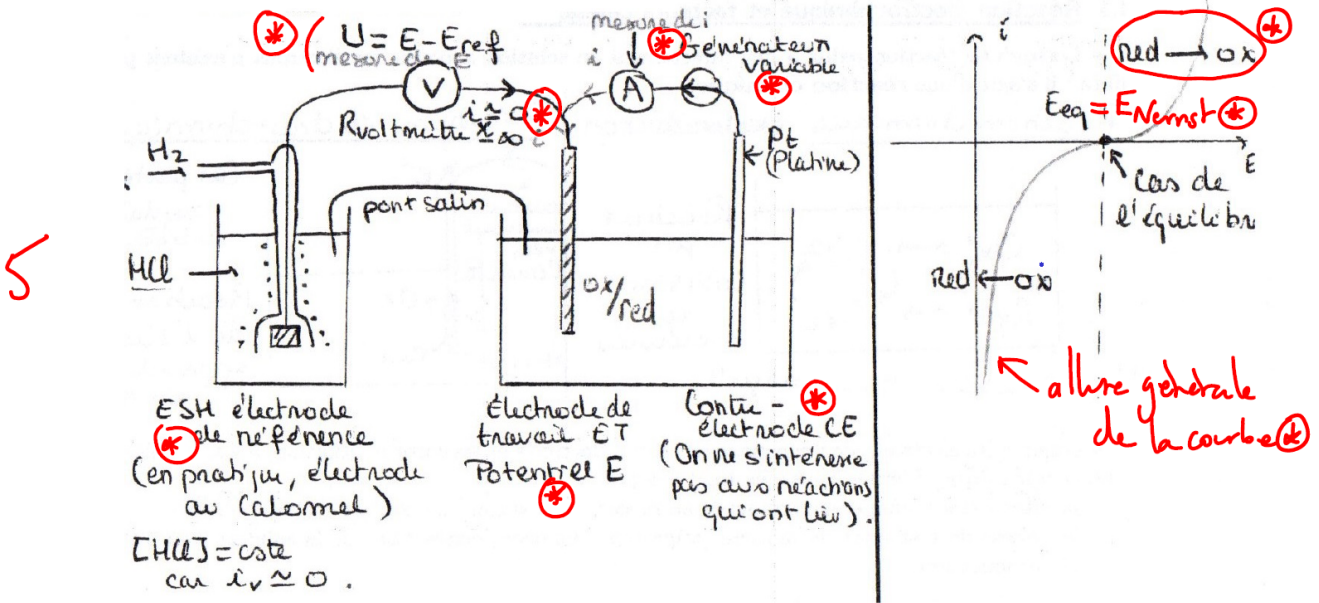


Correction - Interrogation de cours n°24

1 Cinétique des réactions d'oxydo-réduction

- Donner le montage à 3 électrodes permettant de tracer les courbes intensité-potentiel d'un couple redox. Esquisser l'allure de la courbe en faisant figurer la réaction d'oxydation (red → ox), de réduction (ox → red) et le potentiel de Nernst.



• Faire un schéma comparatif d'une réaction d'oxydoréduction dans une seule solution, dans une pile ou dans un électrolyseur. On fera figurer à chaque fois un schéma de l'expérience avec le sens du courant, de parcours des électrons et la polarité des électrodes lorsque cela est possible. On tracera en dessous de chaque cas l'allure typique des courbes intensités-potentiel, en faisant figurer le potentiel mixte dans la première, la tension à vide pour la pile, et la tension minimale dans le cas de l'électrolyse.

