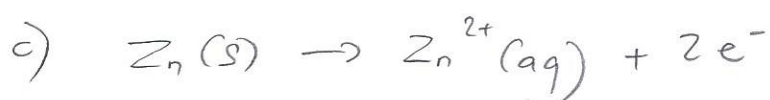
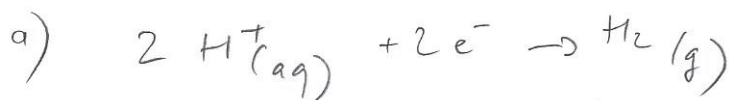


b) La Différence de Potentiel Cuivre-Zinc est positive  
Donc le cuivre a la tension la plus élevée, donc c'est le pôle + de la pile



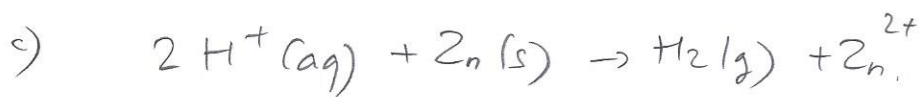
Il s'agit d'une oxydation, le zinc joue le rôle de l'anode.

2]



Cette réaction est une réduction  
le cuivre joue le rôle de la cathode.

b) les ions  $H^{+}$  présents dans les réactifs proviennent du jus de citron ou plus précisément de l'acide citrique.



3] Il faut ajouter un citron dans le circuit.

on relie l'électrode de cuivre d'un citron à celle de zinc de l'autre.

on place les 2 citrons en série.