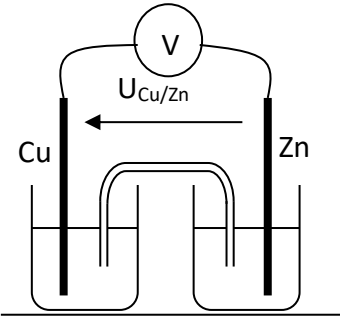
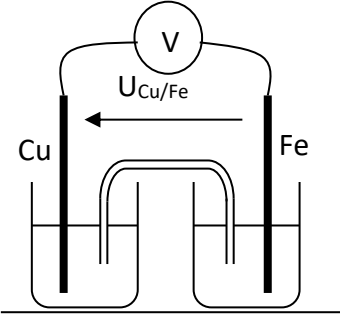
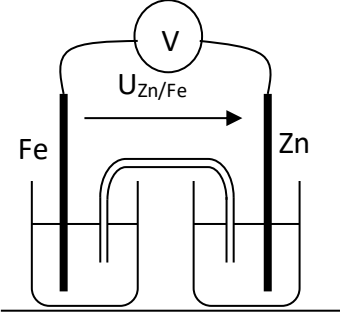
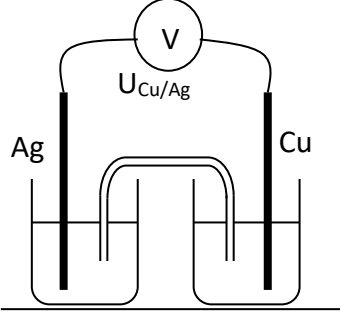
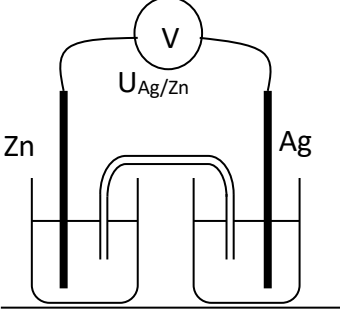


TP : Etude de quelques piles – correction

<p>Cuivre – Zinc</p> 	<p>Mesure de $U_{Cu/Zn}$:</p> <p>$U_{CuZn} > 0$ donc $V_{Cu} > V_{Zn}$ Cu est la cathode de la pile Zn est l'anode de la pile</p>	
<p>Demi-équation à la cathode :</p>	<p>Réduction : $Cu^{2+} + 2 e^{-} \rightarrow Cu$</p>	
<p>Demi-équation à l'anode :</p>	<p>Oxydation : $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2 e^{-}$</p>	
<p>Cuivre – Fer</p> 	<p>Mesure de $U_{Cu/Fe}$:</p> <p>$U_{CuFe} > 0$ donc $V_{Cu} > V_{Fe}$ Cu est la cathode de la pile Fe est l'anode de la pile</p>	
<p>Demi-équation à la cathode :</p>	<p>Réduction : $Cu^{2+} + 2 e^{-} \rightarrow Cu$</p>	
<p>Demi-équation à l'anode :</p>	<p>Oxydation : $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2 e^{-}$</p>	
<p>Fer – Zinc</p> 	<p>Mesure de $U_{Zn/Fe}$:</p> <p>$U_{ZnFe} < 0$ donc $V_{Zn} < V_{Fe}$ Fe est la cathode de la pile Zn est l'anode de la pile</p>	
<p>Demi-équation à la cathode :</p>	<p>Réduction : $Fe^{2+} + 2 e^{-} \rightarrow Fe$</p>	
<p>Demi-équation à l'anode :</p>	<p>Oxydation : $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2 e^{-}$</p>	
<p>Cu – Argent</p> 	<p>Mesure de $U_{Cu/Ag}$</p> <p>$U_{CuAg} < 0$ donc $V_{Cu} < V_{Ag}$ Ag est la cathode de la pile Cu est l'anode de la pile</p>	
<p>Demi-équation à la cathode :</p>	<p>Réduction : $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$</p>	
<p>Demi-équation à l'anode :</p>	<p>Oxydation : $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2 e^{-}$</p>	
<p>Argent – zinc</p> 	<p>Mesure de $U_{Ag/Zn}$ =</p> <p>$U_{AgZn} > 0$ donc $V_{Ag} > V_{Zn}$ Ag est la cathode de la pile Zn est l'anode de la pile</p>	
<p>Demi-équation à la cathode :</p>	<p>Réduction : $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$</p>	
<p>Demi-équation à l'anode :</p>	<p>Oxydation : $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2 e^{-}$</p>	

