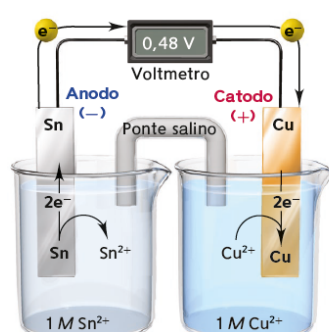
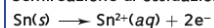


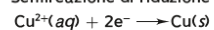
**Figura 21.13** La reazione stagno-rame come base di una cella voltaica e di una cella elettrolitica. **A.** La reazione spontanea tra Sn e  $\text{Cu}^{2+}$  genera 0,48 V in una cella voltaica. **B.** Se si forniscono alla cella più di 0,48 V, la stessa apparecchiatura diventa una cella elettrolitica e avviene la reazione non spontanea tra Cu e  $\text{Sn}^{2+}$ . Da notare le variazioni nella carica degli elettrodi e nella direzione del flusso di elettroni.



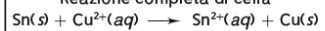
Semireazione di ossidazione



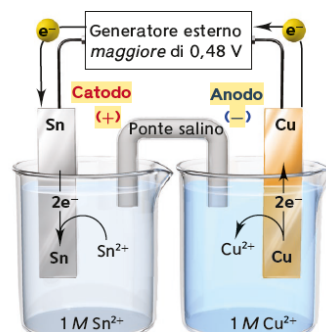
Semireazione di riduzione



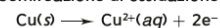
Reazione completa di cella



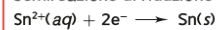
**A** Cella voltaica



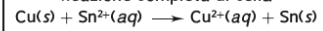
Semireazione di ossidazione



Semireazione di riduzione



Reazione completa di cella



**B** Cella elettrolitica

Nel testo, nella figura 21.13B catodo e anodo sono stati erroneamente invertiti. Questa è la figura corretta.