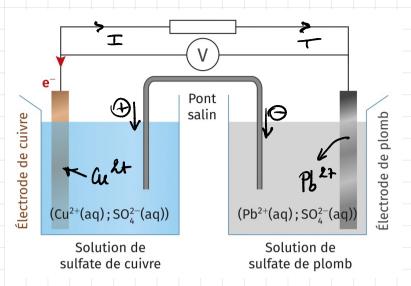
Exercice u? 18 _ Pile cuivre - plomb



dans le seus opposé au seus de circulation du courant électri-

2/ Aude lieu où se déroule loxydation donc électrode d'où partent les électrons. Jai le plomb.

Cathode lieu où se déroule la réduction donc électrode où arrivent les électrons. I ai, le cuivre

3/ Anode Pb => Pb 2+ le Cathode Cu 2+ le => Cu(s)
4/ Pb(s) + Cu 2+ caq) => Pb 2+ cu(s)