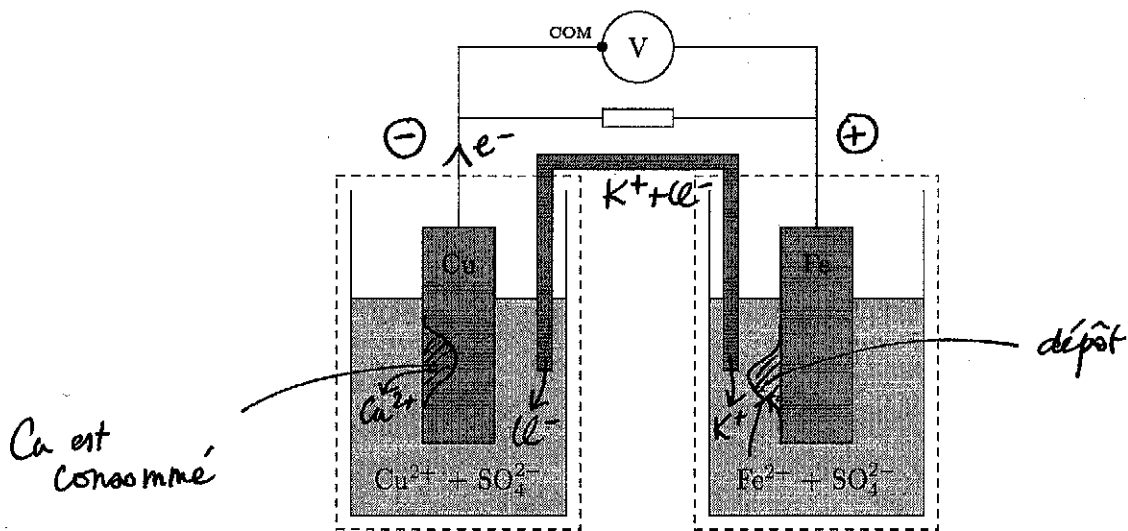


Solution 8



- ① indication positive du voltmètre \Rightarrow borne COM relié à la borne \ominus de la pile
- ② les e^- sont donc cédés par l'électrode de cuivre
- ③ $Cu = Cu^{2+} + 2e^-$
- ④ $Fe^{2+} + 2e^- = Fe$
- ⑤ le rôle du pont salin est de permettre la circulation de la charge électrique dans le circuit. Si le circuit est ouvert, aucun courant ne circule.

côté Cu: $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^-$ il y a de plus en plus de Fe^{2+} en solution donc le pont salin fournit des Cl^- pour assurer l'électroneutralité de la solution

côté Fe: $Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe$: il y a un déficit en charge + dans la solution car les Fe^{2+} disparaissent pour donner un dépôt de fer Fe. le pont salin donne alors des ions K^+ pour assurer l'électroneutralité de la solution.

- ⑥ l'électrode de Cu est attaquée tandis que celle en Fe est augmentée.

