On considère une solution de volume contenant initialement :

* Des ions ferrique à une concentration centimolaire
* mmoles de cuivre

On donne les potentiels standards : et

1. Ecrire la réaction d’oxydoréduction.
2. Calculer la constante d’équilibre et conclure.
3. Dresser un tableau d’avancement et en déduire le bilan des espèces à l’équivalence.
4. Calculer le potentiel relevé à l’équivalence.