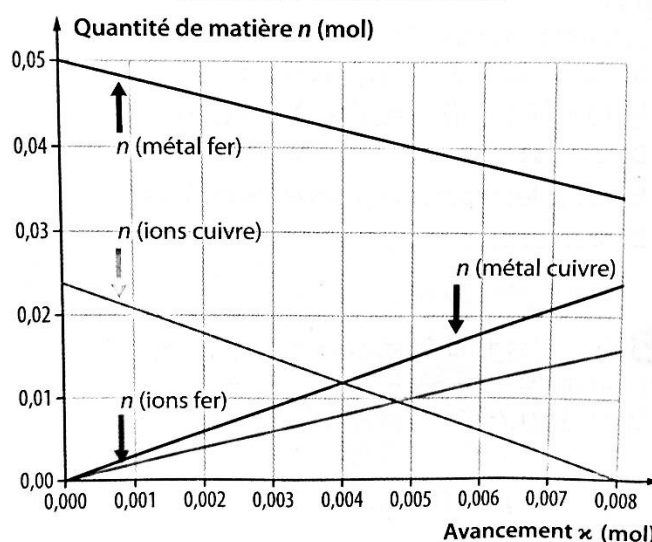
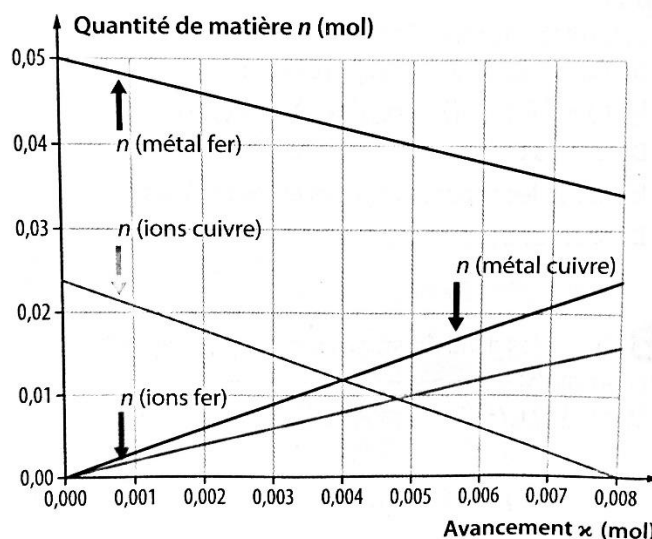


Évolution des quantités de matière au cours de la transformation



- 1°) Identifier quels sont les réactifs et les produits de la réaction. Justifier
- 2°) Indiquer quel est le réactif limitant et la valeur de l'avancement maximale $x_{\max}$
- 3°) Les ions cuivre sont les ions Cu^{2+} mais il existe deux sortes d'ions fer : les ions Fe^{2+} et les ions Fe^{3+} . Ecrire les 2 équations de réaction correspondantes
- 4°) En comparant la pente des produits indiquer quel ion fer a été formé lors de cette transformation. Justifier par le graphique
- 5°) Application : 17-18-20p51-52

Évolution des quantités de matière au cours de la transformation



- 1°) Identifier quels sont les réactifs et les produits de la réaction. Justifier
- 2°) Indiquer quel est le réactif limitant et la valeur de l'avancement maximale $x_{\max}$
- 3°) Les ions cuivre sont les ions Cu^{2+} mais il existe deux sortes d'ions fer : les ions Fe^{2+} et les ions Fe^{3+} . Ecrire les 2 équations de réaction correspondantes
- 4°) En comparant la pente des produits indiquer quel ion fer a été formé lors de cette transformation. Justifier par le graphique
- 5°) Application : 17-18-20p51-52