

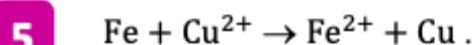
**Chapitre 2 : Réactions d'oxydo-réduction****Correction Activité documentaire n°2.1 : Qu'est-ce qu'une réaction d'oxydo-réduction ?**

**1** L'ion cuivre II  $\text{Cu}^{2+}$ .

**2** Si la solution se décolore cela signifie que l'ion cuivre II disparaît.

**3** Le dépôt brun orangé peut donc légitimement être du cuivre métallique.

**4** Réactifs : Fe et  $\text{Cu}^{2+}$ , produits :  $\text{Fe}^{2+}$  et Cu.



**6** L'ion cuivre II  $\text{Cu}^{2+}$ .

**7** Ajouter des ions hydroxydes, l'apparition d'un précipité bleu est caractéristique.

**8** Les paillettes argentées pourraient être constituées d'argent métallique.

**9** Réactifs : Cu et  $\text{Ag}^+$ , produits :  $\text{Cu}^{2+}$  et Ag.

