


Première Spécialité Physique-Chimie	Thème : Constitution et transformations de la matière	M.KUNST-MEDICA	
<p><u>Chapitre 2 : Réactions d'oxydo-réduction</u></p>			
<p><u>Correction Activité documentaire n°2.1 : Qu'est-ce qu'une réaction d'oxydo-réduction ?</u></p>			

- 1** L'ion cuivre II 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 Cu^{2+} , produits : Fe^{2+} et Cu.
- 5** $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$.
- 6** L'ion cuivre II 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 Ag^+ , produits : Cu^{2+} et Ag.
- 10** $\text{Cu} + 2 \text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Ag}$.