


Première STI 2D	Thème : Matière et matériaux	M.KUNST-MEDICA	
<u>Chapitre 11 : Réactions d'oxydo-réduction</u>			
<u>Correction Activité documentaire n°11.1 : Qu'est-ce qu'une réaction d'oxydo-réduction ?</u>			

- 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.
- 5  $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$ .
- 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.
- 10  $\text{Cu} + 2 \text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Ag}$ .