

Chapitre 8. Réactions d'oxydoréduction

Document de cours

Document 1 :

Le premier tube à essai (n°1) contient de la paille de fer.

Le second tube à essai (n°2) est obtenu en versant une solution de sulfate de cuivre II sur la paille de fer.

- ☒ Quel est le dépôt formé dans le tube n°2?
- ☒ Ecrire la $\frac{1}{2}$ équation de la réaction subie par les ions cuivre.

Sous l'action des ions cuivre, le fer se transforme en ion fer II.

- ☒ Ecrire la $\frac{1}{2}$ équation de la réaction subie par le fer.
- ☒ Quelle particule est échangée entre les réactifs ?

En déduire l'équation globale de la réaction.

- ☒ ☆ Quel réactif est en excès ? Pourquoi ?

