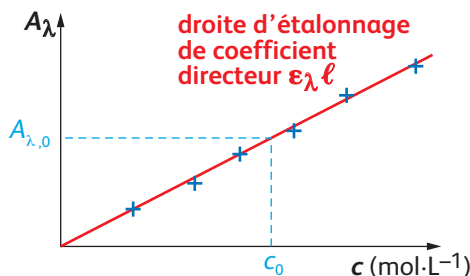


## FICHE

### A Dosage par étalonnage

- Pour déterminer la concentration  $c_0$  d'une espèce colorée en solution :
  - choisir la longueur d'onde de travail  $\lambda$  ;
  - préparer une gamme de solutions de cette espèce de concentrations connues  $c_j$  ;
  - mesurer leur absorbance  $A_{\lambda,j}$  ;
  - placer les points de coordonnées  $(c_j ; A_{\lambda,j})$  sur un graphique et tracer la droite passant « au plus près » de ces points et par l'origine du repère ;
  - mesurer l'absorbance  $A_{\lambda,0}$  de la solution ;
  - utiliser la droite d'étalonnage pour déterminer  $c_0$ .



## FICHE

### C Rendement d'une synthèse

- On appelle **rendement d'une synthèse** le rapport de la quantité de matière de produit  $n_{\text{effectif}}$  **effectivement** obtenu à la quantité de matière de produit  $n_{\text{max}}$  qu'on aurait obtenu dans le cas d'une transformation totale et d'un traitement sans perte de matière :

$$r = \frac{n_{\text{effectif}}}{n_{\text{max}}} \quad \begin{array}{l} n_{\text{effectif}} \text{ en mole (mol)} \\ n_{\text{max}} \text{ en mole (mol)} \\ r \text{ sans unité} \end{array}$$

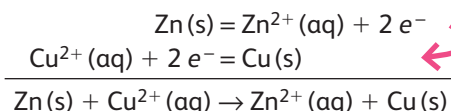
## FICHE

### B Oxydoréduction

- Une **équation d'oxydoréduction** s'écrit comme la réaction de l'oxydant d'un couple oxydant/réducteur avec le réducteur d'un autre couple.

#### Exemple

L'écriture des demi-équations rédox respecte les lois de conservation des éléments et de la charge électrique.

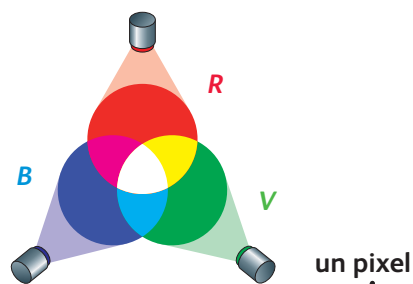


Les électrons ne doivent pas apparaître dans l'équation de la réaction d'oxydoréduction.

## FICHE

### D Couleur et synthèse de la lumière

- Éclairé avec trois faisceaux de lumières colorées rouge, verte et bleue, l'écran semble diffuser de la lumière blanche.



Le cerveau réalise la **synthèse additive** des lumières reçues par l'œil : la couleur observée est obtenue en ajoutant les lumières colorées. C'est le principe des trois luminophores constituant un pixel sur un écran de téléphone portable.