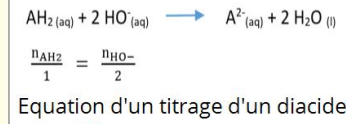
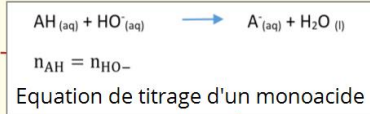
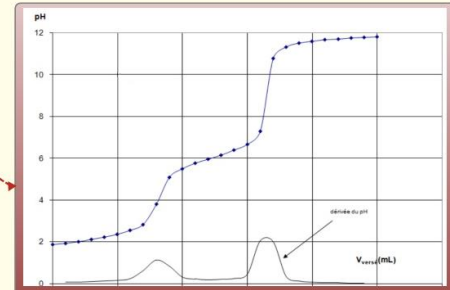


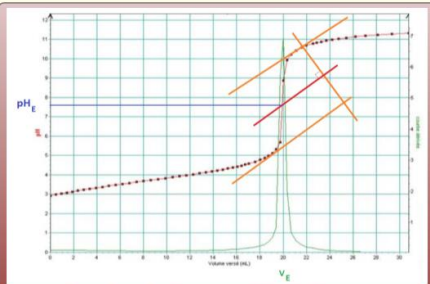
La réaction de dosage doit être rapide, totale et unique



Il y a équivalence lorsque les réactifs sont mélangés dans les proportions stoechiométriques de la réaction de dosage.



Courbe de titrage pH-métrique direct d'un diacide



Courbe de titrage pH-métrique d'un monoacide

**Dosages**

Dosage direct

Dosage direct

Dosage direct

Dosage direct

Dosage par étalonnage

Dosage par étalonnage

Méthode des tangentes

Méthode de la dérivée

Volume à l'équivalence

$$n_A (\text{introduit}) = n_B (\text{introduit})$$

$$C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_{BE}$$

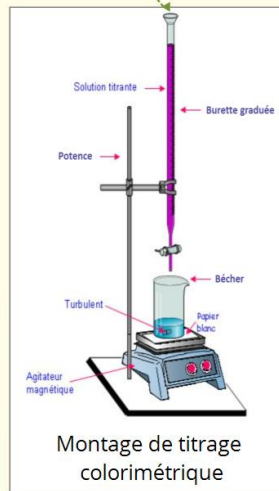
$$C_A = \frac{C_B \cdot V_{BE}}{V_A}$$

Concentration massique (teneur massique)  
 $t \text{ (g/L)} = C \text{ (mol/L)} \cdot M \text{ (g/mol)}$

Concentration molaire volumique  $C \text{ (mol/L)}$

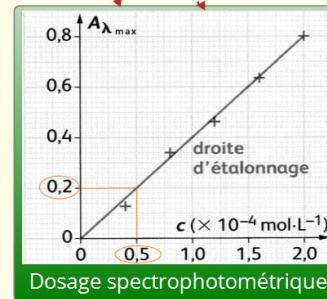
Loi de Beer-Lambert  
 $A = k \cdot C$

Loi de Kohlrausch  
 $\sigma = k \cdot C$

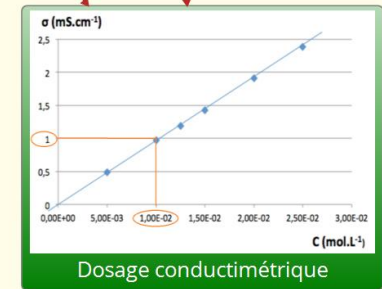


Montage de titrage colorimétrique

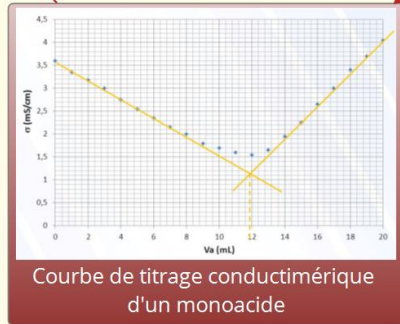
Document - M. Morin



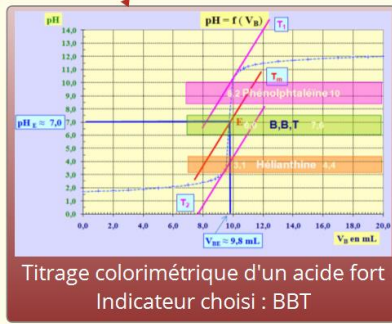
Dosage spectrophotométrique



Dosage conductimétrique



Courbe de titrage conductimétrique d'un monoacide



Titration colorimétrique d'un acide fort  
Indicateur choisi : BBT