

Méthodologie pour exploiter un dosage

- a. Repérer les réactifs :
 - la solution à titrer : $C_{\text{inconnue}}, V_{\text{titré}}$
 - la solution titrante : C_{titrante}
- b. Ecrire l'équation de la réaction.
- c. Repérer le point équivalent (voir TP), noter la valeur du volume de solution titrante : $V_{\text{éq}}$
- d. Ecrire que : A l'équivalence d'un dosage, les réactifs sont dans les proportions stœchiométriques de l'équation du dosage.
- e. En déduire la relation entre les quantités de matière de la solution à titrer et de la solution titrante.

Rappel : pour une équation : $aA + bB \rightarrow \dots$, les réactifs A et B sont dans les proportions stœchiométriques si : $n(A) / a = n(B) / b$

- f. Ecrire les relations entre les quantités de matière et la concentration et le volume :
 - $n_{\text{titrée}} = C_{\text{inconnue}} \times V_{\text{titré}}$
 - $n_{\text{titrant}} = C_{\text{titrante}} \times V_{\text{éq}}$
- g. En déduire la relation entre les concentrations.

Méthodologie pour exploiter un dosage

- a. Repérer les réactifs :
 - la solution à titrer : $C_{\text{inconnue}}, V_{\text{titré}}$
 - la solution titrante : C_{titrante}
- b. Ecrire l'équation de la réaction.
- c. Repérer le point équivalent (voir TP), noter la valeur du volume de solution titrante : $V_{\text{éq}}$
- d. Ecrire que : A l'équivalence d'un dosage, les réactifs sont dans les proportions stœchiométriques de l'équation du dosage.
- e. En déduire la relation entre les quantités de matière de la solution à titrer et de la solution titrante.

Rappel : pour une équation : $aA + bB \rightarrow \dots$, les réactifs A et B sont dans les proportions stœchiométriques si : $n(A) / a = n(B) / b$

- f. Ecrire les relations entre les quantités de matière et la concentration et le volume :
 - $n_{\text{titrée}} = C_{\text{inconnue}} \times V_{\text{titré}}$
 - $n_{\text{titrant}} = C_{\text{titrante}} \times V_{\text{éq}}$
- g. En déduire la relation entre les concentrations.

Méthodologie pour exploiter un dosage

- a. Repérer les réactifs :
 - la solution à titrer : $C_{\text{inconnue}}, V_{\text{titré}}$
 - la solution titrante : C_{titrante}
- b. Ecrire l'équation de la réaction.
- c. Repérer le point équivalent (voir TP), noter la valeur du volume de solution titrante : $V_{\text{éq}}$
- d. Ecrire que : A l'équivalence d'un dosage, les réactifs sont dans les proportions stœchiométriques de l'équation du dosage.
- e. En déduire la relation entre les quantités de matière de la solution à titrer et de la solution titrante.

Rappel : pour une équation : $aA + bB \rightarrow \dots$, les réactifs A et B sont dans les proportions stœchiométriques si : $n(A) / a = n(B) / b$

- f. Ecrire les relations entre les quantités de matière et la concentration et le volume :
 - $n_{\text{titrée}} = C_{\text{inconnue}} \times V_{\text{titré}}$
 - $n_{\text{titrant}} = C_{\text{titrante}} \times V_{\text{éq}}$
- g. En déduire la relation entre les concentrations.

Méthodologie pour exploiter un dosage

- a. Repérer les réactifs :
 - la solution à titrer : $C_{\text{inconnue}}, V_{\text{titré}}$
 - la solution titrante : C_{titrante}
- b. Ecrire l'équation de la réaction.
- c. Repérer le point équivalent (voir TP), noter la valeur du volume de solution titrante : $V_{\text{éq}}$
- d. Ecrire que : A l'équivalence d'un dosage, les réactifs sont dans les proportions stœchiométriques de l'équation du dosage.
- e. En déduire la relation entre les quantités de matière de la solution à titrer et de la solution titrante.

Rappel : pour une équation : $aA + bB \rightarrow \dots$, les réactifs A et B sont dans les proportions stœchiométriques si : $n(A) / a = n(B) / b$

- f. Ecrire les relations entre les quantités de matière et la concentration et le volume :
 - $n_{\text{titrée}} = C_{\text{inconnue}} \times V_{\text{titré}}$
 - $n_{\text{titrant}} = C_{\text{titrante}} \times V_{\text{éq}}$
- g. En déduire la relation entre les concentrations.