Université des Frères Mentouri Constantine1Module : Toxicologie moléculaire et cellulaire

Faculté des sciences de la nature et de la vieOption :BA (M1)

Département de Biochimie et Biologie Cellulaire et Moléculaire

TP 3 :DOSAGE DES PROTEINES PAR LA METHODE DE LOWRY

1- Principe

La protéine réagit tout d'abord avec réactif cuivrique alcalin puis un second réactif dit phosphotungstomolybdique. Il est composé d'un mélange de tungstate de sodium et de molybdate de sodium dans l'acide phosphorique et de l'acide chlorhydrique. Ce réactif permet la réduction des acides aminés aromatiques, conduisant à la formation d'un complexe coloré bleu foncé dont on mesurera l'absorbance à 750nm.

2- Matériel et méthodes

- Cu SO₄
- Na₂ CO₃
- Citrate de sodium
- Na OH
- Folin-Ciocalteu
- BSA

3- Mode opératoire

3-1 -Préparation des réactifs

Réactif A : dissoudre 0,5g de CuSO₄.5H₂O₂et 1g de Citrate de Sodium dans 100ml d'eau distillée.

Réactif B: dissoudre 20g de Na₂CO₃ et 4g de NaOH dans 11 d'eau distillée.

Réactif C: ajouter 1ml de réactif A à 50ml de réactif B.

Réactif D : diluer 1 volume de réactif de Folin-Ciocalteu par 1 volume d'eau distillée.

3-2- Préparation de B S A

1mg de BSA dans un 1ml d'eau distillée.

3-3- Manipulation

Le tableau ci-dessous représente les concentrations et les quantités des réactifs nécessaires au dosage des protéines.

| | Tube 1 | Tube 2 | Tube 3 | Tube 4 | Tube 5 | échantillon |
|--------------------------|--------|--------|--------|--------|--------|-------------|
| BSA (μl) | 200 | 400 | 600 | 800 | 1000 | - |
| eau distillée (µl) | 800 | 600 | 400 | 200 | - | - |
| échantillon (μl) | - | - | - | - | - | 500 |
| R C (ml) | 2,5 | 2,5 | 2,5 | 2,5 | 2,5 | 2,5 |
| R D (μl) | 250 | 250 | 250 | 250 | 250 | 250 |
| | | | | | | |

- Lire l'absorbance de chaque tube à une longueur d'onde 750nm.
- Tracer la gamme d'étalonnage.
- Calculer la concentration des protéines au niveau d'échantillon à partir de la gamme d'étalonnage.