

## Protocole expérimental Chimiluminescence

### Matériel nécessaire :

- 2 fioles jaugées de 50 mL
- 1 bécher de 100 mL
- 1 pipette jaugée de 25 mL
- 1 pipette jaugée de 10 mL
- 1 tube à essai avec bouchon

### Substances nécessaires :

- 0.5 g de luminol ( $C_8H_7N_3O_2$ )
- 50 mL d'Hydroxyde de Sodium (NaOH)
- 5g de Ferricyanure de Potassium ( $K_3Fe(CN)_6$ ) - Substance non dangereuse si précautions d'usages (gants + lunettes)
- 15 mL d'eau oxygénée ( $H_2O_2$ )

### Protocole :

- Verser 25 mL d'Hydroxyde de sodium à l'aide d'une pipette jaugée dans une fiole jaugée de 50 mL nommée (A).
- Dissoudre dans cette fiole 0.5 g de luminol.
- Remplir la fiole jaugée jusqu'à son maximum avec de l'Hydroxyde de Sodium.
  
- Dans une seconde fiole nommée (B) de 50 mL, verser 5g de Ferricyanure de Potassium.
- Remplir la fiole jusqu'à son maximum avec de l'eau distillée pour dissoudre le Ferricyanure.
- Verser la solution de la fiole (B) dans un bécher nommé (C).
- A l'aide d'une fiole jaugée verser 10 mL d'eau oxygénée dans le bécher (C) puis mélanger.
  
- Verser d'abord la solution du bécher (C) dans le tube à essai, préparer le matériel de mesure.
- Verser la solution (A) dans le tube à essai, refermer celui-ci, agiter et dans le même temps éteindre la lumière.