**TITRE DE LA CONFERENCE**

Auteur UN1, Auteur DEUX2, Auteur TROIS1

1Société A, adresse, Tél., Email

2Société B, adresse, Tél., Email

**I. PROTOCOLE EXPERIMENTAL**

**I.1. Préparation des solutions**

Les expériences de photolyse ont été effectuées à partir de solutions aqueuses diluées de trihalométhanes ([CHCl3], [CHCl2Br], [CHBr2Cl], [CHBr3] < 10-6 mol L-1)...

**Centrer la figure**

# Figure 1 : Spectres d’absorption des trihalométhanes

**I.2. Réacteurs photochimiques**

Les expériences ont été réalisées dans trois réacteurs photochimiques cylindriques (Tableau 1) équipés d’une lampe à vapeur de mercure basse pression en position axiales (Figure 2)...

# Tableau I : Caractéristiques des réacteurs photochimiques

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Réacteur | 1 | 2 | 3 |
| Mode de fonctionnement | statique | statique | statique |
| Diamètre (cm) | 10,1 | 2,3 | 5,6 |
| Paroi du réacteur | double paroi en verre | quartz | quartz |

**I.3. Méthodes analytiques**

I.3.1. Dosage de H2O2

Le dosage des solutions mères de H2O2 (> 10-3 mol L-1) a été réalisé par iodométrie (thiosulfate de sodium 0,1 N) en présence de catalyseur (molybdate d’amonium) (15)…

I.3.2. …

**II. RESULTATS EXPERIMENTAUX**

Les expériences de photolyse de H2O2 et de trihalométhanes ont été effectuées en milieu très dilué de manière à ce que la densité optique interne des solutions soit inférieure à 0,02. Dans ces conditions, la vitesse de photolyse de H2O2 dans les réacteurs photochimiques employés au cours de ce travail peut alors être décrite par une équation cinétique d’ordre 1 (Tableau I).