

## MC2 : LE SOLVANT EN CHIMIE

Présenté par Maxime

### 1 Propriétés des solvants

#### 1.1 Polarité et proticité

**Solubilité du diiode** Daumarie p126

**Phase de manipulation** : préparation de la solution de thiosulfate, remplissage de la burette, dosage du diiode

### 2 Le solvant en synthèse

#### 2.1 Le solvant dans la réactivité

**Réduction du camphre** : rôle du méthanol dans la réaction

**Phase de manipulation** : extraction liquide-liquide, polarimétrie

#### 2.2 Le solvant dans la purification

**HWE** : lancer la recri puis parler de l'intérêt du solvant dans la CCM : on retombe sur les notions de polarité et de proticité

**Phase de manipulation** : Recristallisation, CCM.