

I- THEORIE

- 1) Expliquer le phénomène de dissociation de l'eau et donner la structure des ions formés.
- 2) Quelle différence faites-vous entre une réaction instantanée et une réaction lente ? Donner deux exemples de chaque type.
- 3) Expliquer le caractère réducteur des aldéhydes avec exemples à l'appui.

II- PRATIQUE

On fait réagir avec un excès de sodium 5,4 g d'un alcool primaire aromatique en sous pression de 1,013 bar.

- 1) Écrire l'équation générale de la réaction de l'alcool primaire sur le sodium.
- 2) Déterminer la masse molaire puis la formule brute de l'alcool utilisé. Préciser sa formule développée et son nom.