

UE Chimie générale

- Atomes, molécules : Les atomes et leur structure électronique, classification périodique des éléments et périodicité des grandeurs physicochimiques, structure géométrique des molécules simples, moment dipolaire et structure moléculaire.
- Interactions moléculaires : forces intramoléculaires et forces intermoléculaires, forces de Van der Waals et effets sur les caractéristiques physiques d'une molécule, la liaison hydrogène, les états de la matière,
- Notion de solvant, notion de structures moléculaires - les macromolécules, comportement des acides aminés dans leur solvant naturel.

Organisation pédagogique

30h (15CM ; 15TD)