Initiation aux Méthodes d'analyses thermiques

L'appellation « analyse thermique » = ensemble de techniques qui mesurent la dépendance avec \mathbf{T}° des paramètres pour n'importe quelle **propriété physique d'une substance**.

D'après l'I.C.T.A.C. (« International Confederation of Thermal Analysis and Calorimetry »), l'analyse thermique signifie l'analyse d'un changement de la propriété d'un échantillon, changement lié à une variation imposée de la température.

Grandeurs physiques mesurées: Une des variables d'état de l'échantillon: T, m, V, ... utilisée pour déterminer:

- Une caractéristique : ΔH , Cp, Δl , ...
- Un changement d'une caractéristique: composition, structure, cristallisation, ...

L'analyse thermique, au sens général du terme, consiste à mesurer l'évolution d'une grandeur physique en fonction de la T (°C) lorsqu'elle varie linéairement avec le temps. C'est aussi n'importe quelle mesure se faisant en température, variable ou constante, mais de manière contrôlée

\rightarrow Les résultats dépendent :

- Des conditions opératoires :(vitesse de chauffage, atmosphère, pression....)
- Des caractéristiques de l'échantillon : (masse, volume, mise en forme ...)

L'analyse thermique

Effet de la température sur la matière

Propriété mesurée	Technique utilisée
Masse Δm	ATG (TGA) Analyse ThermoGravimétrique: Déshydratation, décomposition, pyrolyse, désorption, oxydation, adsorption, réaction, cinétique
Chaleur ΔH	ATD (DTA) Analyse Thermique Différentielle et DSC Calorimétrie Différentielle à Balayage: Fusion, cristallisation, transition de phase, transition vitreuse, décomposition, oxydation, combustion,, adsorption, désorption, catalyse, chaleur spécifique, cinétique
Module (Rigidité)	DMA Analyse Mécanique Dynamique
Longueur	TMA Analyse Thermo Mécanique . Changement de dimension

Vue la complexité des substances analysées (polymères, substances de l'industrie alimentaire, etc.) et de leur transformation plusieurs technique sont souvent simultanément. Par exemple, le couplage entre ATG et ATD ou bien ATG et DSC.

L'interprétation des mesures obtenues par ces méthodes thermiques est facilitée par ce <u>couplage</u>, les analyses étant effectuées simultanément à partir d'un même échantillon. Mais aussi d'autres analyses complémentaires sont souvent envisagées (diffraction X, Fluorescence X, MEB, MET,)

L'analyse thermique peut être simple ou différentielle selon que :

- ❖ La mesure de la grandeur physique considérée est effectuée directement → ATG
- ❖ Ou différentielle par comparaison avec le comportement d'un échantillon de référence → ATD



Ces techniques sont utilisées pour plusieurs études telles que :

- Contrôle de la pureté d'un composé, de sa composition, de sa stabilité, du taux d'humidité, de son polymorphisme, des constantes thermochimiques.....etc
- Analyse des produits chimiques, pharmaceutiques, plastiques, sols, textiles, céramiques, verres, métaux et alliages...etc
- Mécanisme de sublimation, de formation d'un oxyde, d'une solution solide, d'un alliage (diagramme de phases).