

<p style="text-align: center;"><b>OBJECTIFS à atteindre pour le devoir de chimie (Chapitres 18 et 19)</b> <b>« Réactions chimiques ; Synthèse d'une espèce chimique »</b></p>
---

**Je vous conseille vivement de réviser à l'aide :**

- des documents distribués en classe (cours ; activités et TP)
- des nombreux exercices corrigés en classe et des exercices corrigés dans le livre p 268 et p 282
- des QCM p 267 et p 281 (corrigés p 324)
- des deux précédents devoirs de chimie ainsi que leur correction.
- **des animations et exercices proposés sur le site de physique :**  
<http://webetab.ac-bordeaux.fr/asuncion/classes/PHYS/phys.htm>

**Ce que je dois savoir et savoir-faire :**

- Extraire et exploiter des informations d'un texte pour identifier par exemple quels sont les réactifs et les produits d'une réaction chimique.
- Décrire un système chimique et son évolution.
- Écrire l'équation d'une réaction chimique avec les nombres stœchiométriques corrects.
- Distinguer une transformation physique, d'une transformation chimique.
- Savoir qu'un effet thermique accompagne une transformation physique ou chimique.
- Mettre en œuvre un protocole expérimental pour réaliser la synthèse d'une molécule et son identification (connaître le principe d'un chauffage à reflux et d'une chromatographie).
- Connaître le nombre de liaison(s) que peuvent former chaque atome de carbone, d'hydrogène, d'azote et d'oxygène
- Repérer la présence d'un groupe caractéristique dans une formule développée.
- Connaître les notations et unités des grandeurs suivantes : masse, masse molaire, quantité de matière, masse volumique et densité. (Ne pas confondre ces grandeurs mais connaître les relations qui les lient)
- Déterminer la masse d'un échantillon à partir de sa densité, de sa masse volumique.
- Calculer une masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques.
- Déterminer une quantité de matière connaissant la masse d'un solide ou le volume d'un liquide.
- Ecrire le résultat d'un calcul en respectant le nombre de chiffres significatifs.

Et d'autres encore ...