

TITRES DES MONTAGES DE CHIMIE SUSCEPTIBLES
D'ÊTRE RETENUS POUR LA SESSION 2017

MONTAGES DE CHIMIE

- Chimie organique

Catalyse en chimie organique.

Oxydoréduction en chimie organique.

Hydratation, hydrolyse.

Utilisation d'éléments métalliques en chimie organique.

Utilisation d'hétéroéléments du bloc p en chimie organique (azote, oxygène et halogènes exclus).

Réactions acido-basiques en chimie organique.

Réactions péricycliques.

Réactions régiosélectives.

Réactions chimiosélectives.

Réactions stéréosélectives.

Réactions radicalaires en chimie organique.

Réactions de transposition en chimie organique.

Activation de fonctions en chimie organique.

Vers des synthèses organiques plus respectueuses de l'environnement.

Aménagement fonctionnel.

Allongement de la chaîne carbonée.

Formation de cycles en chimie organique.

Utilisation du fond chiral en stratégie de synthèse.

Optimisation des conditions opératoires.

Extraction et synthèse de composés d'origine naturelle.

Création de liaison(s) entre un atome de carbone et un hétéroélément.

Composés aromatiques.

Techniques chromatographiques.

Le solvant en chimie organique.

Contrôles cinétique et thermodynamique en synthèse organique.

- Chimie générale et minérale

Facteurs influençant la composition d'un système en équilibre chimique (équilibres ioniques exclus).

Déterminations de grandeurs standard de réaction

Interactions soluté-solvant et soluté-soluté.

Acido-basicité de Brønsted et de Lewis.

Titrages.

Techniques électrochimiques d'analyse

Piles électrochimiques ; accumulateurs.

Électrolyse ; courbes intensité-potentiel ; réactions aux électrodes.

Méthodes non stationnaires en électrochimie : chronoampérométrie et voltampérométrie cyclique.

Corrosion, protection contre la corrosion ; passivation des métaux.

Diagrammes potentiel-pH et potentiel-pL.

Conductivité des électrolytes ; mobilité des ions.

Extractions et dosages d'ions métalliques.

Couleur et luminescence.

Solubilité

Méthodes de séparation des constituants d'un mélange homogène ou d'une solution.

Systèmes colloïdaux : mise en évidence et propriétés physico-chimiques.

Complexes des métaux de transition.

Spectrophotométrie IR, UV-visible.

Caractéristiques cinétiques de la réaction chimique

Catalyseurs.

L'aluminium et ses composés.

Les halogènes et leurs composés inorganiques.

Le fer et ses composés.

Le cobalt et ses composés.

Le cuivre et ses composés.