Programme de colle n°7
Semaine du 09 au 13 novembre

Description des molécules et des ions

Cours et exercices

— Ions stables d'un éléments à partir de la configuration électronique
— Valence des atomes et justification
— Formule de Lewis d'un atome et lien avec la CP
— Formule de Lewis des molécules : 2 méthodes : "légo" ou "globale"
— Hypervalence
— Théorie de la mésomérie, formes mésomères, hybride de résonance
— Système conjugué
— Applications de la mésomérie à des grandeurs physiques : longueur de liaison, énergie, charges...
— Théorie VSEPR : principe, méthode et applications

TP2 : Conductimétrie

Cours et exercices

— Principe de la conductimétrie, cellule conductimétrique, montage
— Résistance de la portion de solution, Conductance de la portion de solution, conductivité de la solution, constante de cellule
— Loi de Kohlraush
— Application à la détermination du Ka de l'acide éthanoïque
— Application à la détermination du Ks du sulfate de plomb