# ĐẠI HỌC QUỐC GIA TP.HCM CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM

**TRƯỜNG ĐẠI HỌC KHOA HỌC TỰ NHIÊN Độc Lập - Tự Do - Hạnh Phúc**

**KHOA HÓA HỌC oOo**

**THÔNG TIN MÔN HỌC**

* Tên môn học: HÓA ĐẠI CƯƠNG 1
* Mã môn học: CHE00001
* Thuộc khối kiến thức: Đại cương
* Khoa phụ trách: Khoa Hóa
* Giảng viên phụ trách: E-mail:
* GV bài tập: E-mail:
* Số tín chỉ: 3TC (2TC lý thuyết, 1TC bài tập)
	+ Số tiết lý thuyết: 30 tiết
	+ Số tiết bài tập: 15 tiết học trong lớp LT + 15 tiết học lớp BT (2,5 tiết/tuần)
* Môn học:
	+ Bắt buộc ⁯
* Hình thức kiểm tra, đánh giá kết quả học tập:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Hình thức** | **Tỷ lệ** | **Thời gian** | **Ghi chú** |
| **Kiểm tra trên lớp** | Tự luận (2 bài) | 15% | Làm trong giờ BT | GV dạy BT ra đề |
| **Giữa kỳ** | Tự luận | 25% | Dự kiến từ 15/04 – 21/04/2019 | Đề thi chung |
| **Cuối kỳ** | Tự luận & Trắc nghiệm | 60% | Cuối học kì | Đề thi chungTỷ lệ tự luận : trắc nghiệm = 50 :50 |

# NỘI DUNG

|  |
| --- |
| 1. Giới thiệu môn học – Đại cương về nguyên tử
 |
| 1. Cấu trúc vỏ nguyên tử - Thuyết nguyên tử Bohr - Thuyết cơ học lượng tử cho H
 |
| 1. Thuyết CHLT của nguyên tử nhiều e - cấu hình electron nguyên tử
 |
| 1. Bảng phân loại tuần hoàn
 |
| 1. Liên kết trong kim loại, trong ion
 |
| 1. Liên kết cộng hóa trị – Công thức Lewis
 |
| 1. Thuyết VSEPR
 |
| 1. Giới thiệu Thuyết VB: liên kết sigma, pi
 |
| 1. Thuyết VB: lai hóa
 |
| 1. Liên kết cộng hóa trị trong mạng tinh thể, thuyết MO, thuyết dãy, trạng thái khí
 |
| 1. Trạng thái lỏng – lực liên kết liên phân tử. Cấu trúc và tính chất chất rắn
 |
| 1. Dung dịch
 |

# TÀI LIỆU HỌC TẬP

1. Lê Thị Sở Như, Tóm tắt bài giảng Hóa Đại cương 1. (Lưu hành nội bộ)
2. Ralph H. Petrucci, F. GoeffreyHerring, Jeffry D. Madura, Carey Bissonnette, *General Chemistry – Principles and Modern Application,* Pearson Canada Inc.
3. Nguyễn Đình Chi, ***Hóa Học Đại Cương***, NXB. Giáo dục, 2007
4. Nguyễn Đình Soa, ***Hóa Đại Cương***, NXB. Đại học quốc gia tp. HCM , 2000.