**TRƯỜNG ĐẠI HỌC NHA TRANG**

Khoa/Viện:

Bộ môn:

**ĐỀ CƯƠNG HỌC PHẦN**

**1. Thông tin về học phần:**

Tên học phần: **HÓA VÔ CƠ**

* Tiếng Việt: Hóa vô cơ
* Tiếng Anh: Inorganic Chemistry

Mã học phần: CHE324 Số tín chỉ: 3

Đào tạo trình độ: Đại học

Học phần tiên quyết: *Hóa đại cương*

**2. Mô tả tóm tắt học phần:**

 Học phần cung cấp những kiến thức cơ bản về hóa vô cơ làm cơ sở cho việc học tập các môn cơ sở ngành và chuyên ngành: cấu tạo, tính chất, ứng dụng, phương pháp điều chế của một số đơn chất và hợp chất quan trọng của các phân nhóm nguyên tố trong bảng hệ thống tuần hoàn.

**3. Mục tiêu:**

 - Kiến thức: Trang bị cho sinh viên những kiến thức cơ bản về hóa học vô cơ.

 - Kỹ năng: Vận dụng kiến thức đã học vào học các môn chuyên ngành về vật liệu vô cơ, tổng hợp các hợp chất hữu cơ cơ bản.

- Các mục tiêu khác: Rèn cho sinh viên thái độ học tập chuyên cần, nghiêm túc, hăng say nghiên cứu khoa học.

**4. Kết quả học tập mong đợi (KQHT):** Sau khi học xong học phần, sinh viên có thể:

 a) Củng cố và bổ sung kiến thức cơ bản về cấu tạo chất và quy luật tuần hoàn về tính chất của các nguyên tố, làm cơ sở cho việc hiểu và nắm các tính chất vật lý, hóa học của các nguyên tố vô cơ một cách hệ thống.

 b) Hiểu và vận dụng tính chất vật lý, hóa học của các phi kim và hợp chất.

c) Hiểu và vận dụng tính chất vật lý, hóa học của các kim loại và hợp chất.

d) Trải nghiệm tính chất hóa vật lý, hóa học thông qua các bài thực hành

**5. Nội dung:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| *STT* | *Chương/Chủ đề* | *Nhằm đạt KQHT* | *Số tiết* |
| *LT* | *TH* |
| 11.11.21.31.41.51.6 | Cơ sở lý thuyết của Hóa Vô cơCấu tạo nguyên tửCấu tạo phân tửCấu tạo chất Quy luật tuần hoàn về tính chất của các nguyên tốAcid và bazơPhản ứng oxy hóa – khửLý thuyết về phức chất | a | 6 | 0 |
| 22.12.22.32.4 | Hydro – Oxy – NướcHydro: Đơn chất và các hợp chất Oxy: Đơn chất và hợp chất(oxit, peroxit, superoxit)NướcHydro peroxyt. | b | 2 | 2 |
| 33.13.23.3 | Các kim loại kiềmĐặc điểm cấu tạo nguyên tử và khả năng phản ứngĐơn chất: Tính chất vật lý. Tính chất hóa học. Trạng thái thiên nhiên, phương pháp điều chếHợp chất: Oxyt. Peroxyt và superoxyt. Hydroxyt. Muối (halogenua, carbonat) | c | 2 | 1 |
| 44.14.24.3 | Các kim loại kiềm thổĐặc điểm cấu tạo nguyên tử và khả năng phản ứngĐơn chất: Tính chất vật lý. Tính chất hóa học. Trạng thái thiên nhiên, phương pháp điều chế.Hợp chất: Oxyt. Peroxyt và superoxyt. Hydroxyt. Muối (halogenua, sunfat, carbonat). Nước cứng và cách làm mềm nước. | c |  | 1 |
| 55.15.25.35.4 | Các nguyên tố phân nhóm IIIAĐặc điểm cấu tạo nguyên tử và khả năng phản ứngBo: Đơn chất và hợp chất (Oxyt boric. Acid boric. Boran. Borur. Bor carbua. Bo nitrua)Nhôm: Đơn chất và hợp chất (Oxyt. Hydroxyt. MuốiCác nguyên tố Ga, In, Tl: Đơn chất và hợp chất (Oxyt. Hydroxyt. Halogenua) | c | 2 | 2 |
| 66.16.26.3 | Các nguyên tố phân nhóm IVACacbon: Đơn chất và hợp chất (Carbon oxyt. Carbon dioxyt. Axit carbonic. Muối carbonat. CS2. HCN và cyanua)Silic: Đơn chất và hợp chất (Silic dioxyt. Axit silicic. Silicat. Silan. Silic carbua)Các nguyên tố Ge, Sn, Pb: Đơn chất và hợp chất (Các hợp chất ở mức oxy hóa (II). Các hợp chất ở mức oxy hóa (IV)). | b | 2 | 2 |
| 77.17.27.3 | Phân nhóm VANitơ: Đơn chất và hợp chất (Amoniac. Muối amoni. Hydrazin. Hydroxylamin. Nitrur. Các oxyt (NO; NO2). Các acid (HNO2, HNO3). Muối nitrat).Photpho: Đơn chất và hợp chất (PH3. Các hợp chất của P(III) với oxy. Các hợp chất của P(V) với oxy. Phân lân và phân đạm)Các nguyên tố As, Sb, Bi: Đơn chất và hợp chất (Các hợp chất ở mức oxy hóa (-III), (III) và (V)). | b | 2 | 2 |
| 88.18.2 | Phân nhóm VIALưu huỳnh: Đơn chất và hợp chất: H2S. Các sulfur. Các hợp chất với oxy của S(IV) và S(VI). Axit thiosulfuric. Axit peroxydisulfuric.Các nguyên tố Se, Te, Po: Đơn chất và hợp chất (Các hợp chất ở mức oxy hóa (-II). Các hợp chất ở mức oxy hóa (IV). Các hợp chất ở mức oxy hóa (VI)). | b | 2 | 2 |
| 99.19.29.3 | Phân nhóm halogenĐặc điểm cấu tạo nguyên tử và khả năng phản ứngĐơn chất: Tính chất vật lý. Tính chất hóa học. Trạng thái thiên nhiên, phương pháp điều chế.Hợp chất: Hydro halogenua. Các halogenua. Các oxy axit của halogen | b | 2 | 1 |
| 1010.110.210.3 | Khí hiếmĐặc điểm cấu tạo nguyên tử và khả năng phản ứngĐơn chất: Tính chất vật lý. Tính chất hóa học. Trạng thái thiên nhiên, phương pháp điều chếCác hợp chất của Xenon | b | 2 | 0 |
| 1111.111.211.3 | Các nguyên tố dĐơn chất: Tính chất vật lý. Trạng thái thiên nhiên. Phương pháp điều chế. Tính chất hóa học. Một số kim loại tiêu biểu: Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe-Co-Ni; Cu-Ag-Au, Zn-Cd-Hg.Hợp chất tiêu biểu: Halogenur. Oxyt. Phức oxido. Polyooxometalat. Sulfur và phức sulfur. | c | 2 | 2 |
| 1212.112.212.3 | Họ lantanid và actinid Đặc điểm cấu tạo nguyên tử. Các dãy nguyên tố f (4f, 5f)Dãy lantanidDãy actinid | c | 2 | 0 |

**6. Tài liệu dạy và học:**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| *STT* | *Tên tác giả* | *Tên tài liệu* | *Năm xuất bản* | *Nhà xuất bản* | *Địa chỉ khai thác tài liệu* | *Mục đích* *sử dụng* |
| *Tài liệu chính* | *Tham khảo* |
| 1 | Hoàng Nhâm | Hoá học Vô cơ-Tập I, II, III | 2003 | Giáo dục | Thư viện | x |  |
| 2 | Peter Atkins, Tina Overton, Jonathan Rourke, Mark Weller, Fraser Amstrong, Micheal Hagerman | Inorganic Chemistry | 2010 | Shriver & Atkins |  Bộ môn | x |  |

**7. Đánh giá kết quả học tập:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| *STT* | *Hình thức đánh giá* | *Nhằm đạt KQHT* | *Trọng số (%)* |
| 1 | Tham gia học trên lớp: *lên lớp đầy đủ*, *chuẩn bị bài tốt, tích cực thảo luận…* | a, b, c | 20 |
| 2 | Tự nghiên cứu: *hoàn thành nhiệm vụ giảng viên giao trong tuần, bài tập nhóm/tháng/học kỳ…* | a, b, c  |
| 3 | Hoạt động nhóm  | a, b, c |
| 4 | Kiểm tra giữa kỳ  | a, b, c |
| 5 | Thực hành | d | 30 |
| 6 | Thi kết thúc học phần | a, b, c | 50 |

 **NHÓM GIẢNG VIÊN BIÊN SOẠN**

 *(Ký và ghi họ tên)*

 **TRƯỞNG KHOA/VIỆN TRƯỞNG BỘ MÔN** *(Ký và ghi họ tên) (Ký và ghi họ tên)*