

 KẾ HOẠCH LÊN LỚP (Học kỳ 2/Năm học 2024-2025)		TÊN HỌC PHẦN	HÓA VÔ CƠ				
		MÃ HỌC PHẦN	0101001982			SỐ TIẾT	45
KHOA	CÔNG NGHỆ HÓA HỌC	CHUYÊN ĐỀ (%)	30%	GIỮA KỲ (%)	40	CUỐI KỲ (%)	60
BỘ MÔN	CÔNG NGHỆ HÓA VÔ CƠ	NHÓM/PHÒNG	10DHHH2/ B403				
GIẢNG VIÊN	NGUYỄN THỊ PHƯƠNG	THỨ/TIẾT BD	6/7				

TUẦN SỐ	NỘI DUNG BÀI GIẢNG/BÀI TẬP/THÍ NGHIỆM/THẢO LUẬN	SỐ TIẾT			HOẠT ĐỘNG CỦA GV	HOẠT ĐỘNG CỦA SV/HS	CDR/ Mức độ
		LT	BT	KT			
<i>Tuần 01</i> (21/02/2025)	Chương 1: Ôn tập 1. Hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học 1.1 chu kỳ, nhóm, phân nhóm 1.2 các nguyên tố kim loại, phi kim loại 1.3 các quy luật biến đổi về bán kính nguyên tử, năng lượng ion hóa – tính khử, ái lực electron – tính oxi hóa, độ âm điện 2. Liên kết hóa học 2.1 liên kết cộng hóa trị theo phương pháp VB và MO 2.2 liên kết ion 2.3 Liên kết kim loại, hydro, Vander Walls 3. Phản ứng oxi hóa khử 3.1 thế điện cực – phương trình Nernst 3.2 chiều phản ứng oxi hóa khử 3.3 Giảm đồ thế khử	3	0	0	Giới thiệu môn học và hướng dẫn cách học – Trình bày các khái niệm cơ bản – Trình bày các quy luật biến đổi theo chu kỳ, phân nhóm. -Phân biệt nguyên tố kim loại, phi kim loại. -Trình bày liên kết cộng hóa trị theo thuyết VB và MO. Liên kết ion, liên kết kim loại, hydro, VanderWalls. - Trình bày thế điện cực, chiều phản ứng oxi hóa khử, giản đồ thế – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc.	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U

					-Nhắc lại các ý chính của bài và nêu vấn đề cần chuẩn bị cho bài học sau.		
<i>Tuần 02</i> (28/02/2025)	Chương 2: HIDRO 1. ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO NGUYÊN TỬ VÀ KHẢ NĂNG TẠO HỢP CHẤT CỦA HIDRO 1.1. Đặc điểm cấu tạo nguyên tử 1.2. Khả năng tạo hợp chất của hidro 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Tính chất lí học 2.2. Tính chất hóa học 2.3. Trạng thái thiên nhiên, điều chế và ứng dụng 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất với số oxy hóa -1 3.2. Hợp chất với số oxy hóa +1	1,0	0,5	0	-Đặc điểm cấu tạo nguyên tử -Khả năng tạo hợp chất của hidro Diễn giảng, đàm thoại: -Tính chất lí học, hóa học, trạng thái thiên nhiên, điều chế, ứng dụng. -Hợp chất với số oxy hóa -1, Hợp chất với số oxy hóa +1 – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc.	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
	Chương 3: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Tính chất lí học 2.2. Tính chất hóa học 2.3. Trạng thái tự nhiên, điều chế và ứng dụng	1,5	0	0	Diễn giảng, đàm thoại, phát vấn về tính chất lí học, hóa học, trạng thái thiên nhiên, điều chế, ứng dụng của nhóm IA		

Tuần 03 (07/03/2025)	Chương 3: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IA (tt) 3. HỢP CHẤT 3.1. Đặc điểm chung 3.2. Các oxyt, hidroxyt, peoxyt và các muối Chương 4: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IIA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Berili 2.2. Magie 2.3. Canxi, stronti, bari	1,0	0,5	0	Thảo luận về: Đặc điểm chung, các Oxyt, Hidroxyt, Peoxyt và các muối – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Diễn giảng, đàm thoại, phát vấn về tính chất lí - hóa & điều chế - ứng dụng của: Berili Magie Canxi, Stronti, Bari	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận với các bạn Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
	Chương 4: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IIA (tt) 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất hidrua 3.2. Oxyt 3.3. Hidroxyt 3.4. Peoxy 3.4. Muối Chương 5: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IIIA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Bo 2.2. Nhôm	1,0	0,5		Diễn giảng, đàm thoại, phát vấn về các hợp chất nhóm IIA. – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Diễn giảng, đàm thoại, phát vấn về tính chất lí - hóa & điều chế - ứng dụng của: - Bo - Nhôm	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U

Tuần 05 (21/03/2025)	Chương 5: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IIIA (tt) 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất của bo 3.2. Hợp chất của nhôm	1,0	0,5		Diễn giảng, đàm thoại, phát vấn về các hợp chất của bo và nhôm. – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc.	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
	Chương 6: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IVA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Carbon	1,5			Diễn giảng, đàm thoại về tính chất lí - hóa & điều chế - ứng dụng của: - Carbon		
Tuần 06 (28/03/2025)	Chương 6: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IVA (tt) 2.2. Silic 2.3. Geman, thiếc, chì 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất của cacbon	3	0	0	Diễn giảng, đàm thoại về tính chất lí - hóa & điều chế - ứng dụng của: - Silic - Geman, thiếc, chì Các hợp của cacbon	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
Tuần 07 (04/04/2025)	Chương 6: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM IVA (tt) 3.2. Hợp chất của silic 3.3. Hợp chất của gecman, thiếc và chì Chương 7: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM VA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Đơn chất của nito	1,0	0,5		Các hợp chất của silic Các hợp chất của gecman, thiếc và chì – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Diễn giảng, đàm thoại: Tính chất chung của nhóm VA	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U

	2.2. Đơn chất của photpho				Cấu tạo, tính chất, trạng thái, điều chế và ứng dụng của Nitơ Cấu tạo, tính chất, trạng thái, điều chế và ứng dụng của photpho		
<i>Tuần 08</i> (11/04/2025)	Chương 7: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM VA (tt) 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất của nitơ 3.2. Hợp chất của photpho	3	0	0	Thảo luận về: Hợp chất của Nitơ Hợp chất của photpho – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
<i>Tuần 09</i> (18/04/2025)	Chương 8: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM VIA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1. Oxy 2.2. Lưu huỳnh 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất của oxy 3.2. Hợp chất của lưu huỳnh 3.3. Các hợp chất của selen và telur	3	0	0	Thảo luận về tính chất chung của nguyên tố nhóm VIA Diễn giảng, đàm thoại: -Tính chất, điều chế và ứng dụng của oxi -Tính chất, điều chế và ứng dụng của lưu huỳnh Thảo luận về các hợp chất của oxy: Oxyt, Peroxyt, Hydroxit Thảo luận về các hợp chất của lưu huỳnh, selen và telur	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U

<i>Tuần 10</i> (25/04/2025)	Chương 9: CÁC NGUYÊN TỐ NHÓM VIIA 1. NHẬN XÉT CHUNG 2. ĐƠN CHẤT 2.1 Lý tính 2.2 Hóa tính 2.3. Trạng thái tự nhiên, điều chế và ứng dụng 3. HỢP CHẤT 3.1. Hợp chất với số oxy hóa –1 3.2. Hợp chất có số oxy hóa dương	3	0	0	Diễn giảng: -Tính chất chung của nhóm VIIA -Tính chất của các đơn chất. -Trạng thái tự nhiên, điều chế và ứng dụng Hợp chất với số oxy hóa –1 Hợp chất có số oxy hóa dương – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
<i>Tuần 11</i> (09/05/2025)	Chương 10: CÁC NGUYÊN TỐ KIM LOẠI CHUYỂN TIẾP – PHỨC CHẤT 1. Các nguyên tố chuyển tiếp 1.1. Đặc điểm cấu trúc 1.2. Các đặc tính chung 2. Phức chất 2.1. Khái niệm chung	3	0	0	Diễn giảng: -Vị trí các nguyên tố chuyển tiếp trong bảng hệ thống tuần hoàn -Đặc điểm cấu trúc. -Các đặc tính chung -Các khái niệm chung về phức chất – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U

Tuần 12 (16/05/2025)	Chương 10: CÁC NGUYÊN TỐ KIM LOẠI CHUYỂN TIẾP – PHỨC CHẤT (tt) 2.2. Lý thuyết tạo phức 2.3. Sự phân ly của phức chất trong dung dịch	3	0	0	Diễn giảng: -Thuyết liên kết hóa trị -Thuyết trường tinh thể -Thuyết obitan phân tử - Sự phân ly của phức chất trong dung dịch. Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
Tuần 13 (30/05/2025)	Chương 11. Các nguyên tố phân nhóm VIIIB 1. Nhận xét chung 2. Các đơn chất 2.1. Tính chất lí học 2.2. Tính chất hóa học 2.3. Trạng thái tự nhiên, điều chế và ứng dụng 3. Hợp chất 3.1. Hợp chất với số oxi hóa +2 3.2. Hợp chất với số oxi hóa +3	3	0	0	Diễn giảng: -Tính chất chung của nhóm VIIIB -Tính chất của các đơn chất. -Trạng thái tự nhiên, điều chế và ứng dụng Hợp chất với số oxy hóa +2 Hợp chất có số oxy hóa +3 Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
Tuần 14 (06/06/2025)	Chương 12. Các nguyên tố phân nhóm VIIB, VIB 1. Nhận xét chung 2. Hợp chất mangan với số oxi hóa +2, +4, +6, +7 3. Hợp chất crom với số oxi hóa +3, +6	2,5	0,5	0	Diễn giảng: -Tính chất chung của nhóm VIIB, VIB -Tính chất của các hợp chất mangan với số oxi hóa +2,	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi	(b), (k)/ I,T,U

					+4, +6, +7. -Tính chất các hợp chất crom với số oxi hóa +3, +6 – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Bài tập	Làm bài tập.	
Tuần 15 (13/06/2025)	Chương 13. Các nguyên tố phân nhóm IIB, IB 1. Nhận xét chung 2. Các hợp chất của các nguyên tố phân nhóm IIB 3. Các hợp chất của các nguyên tố phân nhóm IB	2,5	0,5	0	Diễn giảng: -Tính chất chung của nhóm IIB, IB -Tính chất của các nguyên tố phân nhóm IIB. -Tính chất của các nguyên tố phân nhóm IB – Đặt câu hỏi – Giải đáp các thắc mắc. Bài tập	Lắng nghe, ghi chép Tham gia thảo luận Đặt câu hỏi, trả lời câu hỏi Làm bài tập.	(b), (k)/ I,T,U
TÀI LIỆU CHÍNH: [1] Hoàng Nhâm, <i>Hóa học Vô cơ T_{2,3}</i> , Nhà xuất bản Giáo dục, 2004 TÀI LIỆU THAM KHẢO: [1] Nguyễn Đình Soa, <i>Hóa vô cơ</i> , Nhà xuất bản Đại học Quốc gia Thành phố Hồ Chí Minh, 2000 [2] R.A.Liđin, V.A.Molosco, L.L.Andreeva, người dịch Lê Kim Long, Hoàng Nhuận, <i>Tính chất lý hóa học các chất vô cơ</i> , NXB Khoa học và Kỹ thuật, 2001.							

Trưởng khoa

Tổ trưởng BM

Giảng viên

(Ký và ghi rõ họ tên)

(Ký và ghi rõ họ tên)

(Ký và ghi rõ họ tên)

Nguyễn Thị Phương