

**TỔ HÓA HỌC**

**KẾ HOẠCH DẠY HỌC TỔ CHUYÊN MÔN HÓA HỌC LỚP 12  
HỌC KÌ II - NĂM HỌC: 2022 - 2023**

(Từ ngày 0/01/2023 đến ngày 25/05/2023)

**I. Đặc điểm tình hình**

1. Số lớp: 14; Số học sinh: .....

2. Tình hình đội ngũ: Số giáo viên: 06;

Trình độ đào tạo (chuyên môn): Cao đẳng: ...0.. Đại học:...02.....; Trên đại học:...04....

Mức đạt chuẩn nghề nghiệp giáo viên: Tốt:.....10.....; Khá:.....0.....; Đạt:.....

3. Thiết bị dạy học: (Trình bày cụ thể các thiết bị dạy học có thể sử dụng để tổ chức dạy học môn học/hoạt động giáo dục)

STT Tiết	Thiết bị dạy học	Số lượng	Các bài thí nghiệm/thực hành	Ghi chú
<b>HỌC KÌ II</b>				
36	<p><b>Thí nghiệm 1:</b> Dây điện hóa của kim loại</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 3 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá để ống nghiệm</li> <li>- Hóa chất: HCl, Al, Fe, Cu</li> </ul> <p><b>Thí nghiệm 2:</b> Điều chế kim loại bằng cách dùng kim loại mạnh khử ion của kim loại yếu trong dung dịch</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 1 ống nghiệm, giá để ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giấy ráp.</li> <li>- Hóa chất: Đinh sắt, CuSO<sub>4</sub>.</li> </ul> <p><b>Thí nghiệm 3:</b> Ăn mòn điện hóa học</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 2 ống nghiệm, giá để ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt</li> <li>- Hóa chất: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, CuSO<sub>4</sub>, Zn hạt.</li> </ul>	Mỗi lớp 6 bộ	Bài 24: Thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại	
45	<p><b>Thí nghiệm 1:</b> So sánh khả năng phản ứng của Na, Mg, Al với nước</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 3 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá để ống nghiệm, đèn cồn, bật lửa (hoặc diêm), giấy ráp.</li> <li>- Hóa chất: Nước cất, phenolphtalein, Na, Mg, Al</li> </ul> <p><b>Thí nghiệm 2:</b> Nhôm tác dụng với dung dịch kiềm</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 1 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá để ống nghiệm, đèn cồn, bật lửa (hoặc diêm).</li> <li>- Hóa chất: Dung dịch NaOH, Al lá.</li> </ul> <p><b>Thí nghiệm 3:</b> Tính lưỡng tính của Al(OH)<sub>3</sub></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 2 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá để ống nghiệm.</li> <li>- Hóa chất: NaOH, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, AlCl<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>.</li> </ul>	Mỗi lớp 6 bộ	Bài 30: Thực hành: Tính chất của Natri, magie, nhôm và hợp chất của chúng	
54	<p><b>Thí nghiệm 1:</b> Điều chế FeCl<sub>2</sub></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dụng cụ: 1 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá để ống nghiệm, đèn cồn, bật lửa (hoặc diêm), giấy ráp.</li> </ul>	Mỗi lớp 6 bộ	Bài 39: Thực hành: Tính chất hóa học của sắt, đồng và những hợp chất của	

<p>- Hóa chất: Đinh sắt, HCl.  <b>Thí nghiệm 2:</b> Điều chế Fe(OH)<sub>2</sub>  - Dụng cụ: 1 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá đỡ ống nghiệm, đèn cồn, bật lửa (hoặc diêm), giấy ráp.  - Hóa chất: Đinh sắt, HCl, NaOH.  <b>Thí nghiệm 3:</b> Tính oxi hóa của K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  - Dụng cụ: 1 ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, giá đỡ ống nghiệm, giấy ráp.  - Hóa chất: Đinh sắt, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.</p>		sắt, crom	
---	--	-----------	--

**4. Phòng học bộ môn/phòng thí nghiệm/phòng đa năng/sân chơi, bãi tập** (Trình bày cụ thể các phòng thí nghiệm/phòng bộ môn/phòng đa năng/sân chơi/bãi tập có thể sử dụng để tổ chức dạy học môn học/hoạt động giáo dục)

STT	Tên phòng	Số lượng	Phạm vi và nội dung sử dụng	Ghi chú
1	Phòng Thí nghiệm Hóa học	01	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Bài 24: Thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại</li> <li>- Bài 30: Thực hành: Tính chất của Natri, magie, nhôm và hợp chất của chúng</li> <li>- Bài 39: Thực hành: Tính chất hóa học của sắt, đồng và những hợp chất của sắt, crom</li> </ul>	Sử dụng máy chiếu và dụng cụ, hóa chất

## II. Kế hoạch dạy học

Tuần lễ	Thời gian	Tên bài	Tiết theo PPCT của Bộ GD	Tiết tăng cường	Nội dung giảng dạy (ghi rõ trọng tâm)
21	Từ 09/01/2023 đến 14/01/2023	<b>CHƯƠNG 6: KIM LOẠI KIỀM, KIỀM THỔ VÀ NHÔM</b>	49		Kim loại kiềm
			50		Một số hợp chất quan trọng của kim loại kiềm
			51		Luyện tập: Kim loại kiềm và hợp chất
				X	Luyện tập: Kim loại kiềm và hợp chất
<b>NGHỈ TẾT ÂM LỊCH (Từ 18/01/2023 đến 29/01/2023)</b>					
22	Từ 30/01/2023 đến 04/02/2023	<b>CHƯƠNG 6: KIM LOẠI KIỀM, KIỀM THỔ VÀ NHÔM</b>	52		Kim loại kiềm thổ
			53		Một số hợp chất quan trọng của kim loại kiềm thổ
			54		Luyện tập: Kim loại kiềm thổ và hợp chất
				X	Luyện tập: Kim loại kiềm thổ và hợp chất
23	Từ 06/02/2023 đến 11/02/2023	<b>CHƯƠNG 7: SẮT- CROM- ĐỒNG</b>	55		Luyện tập kim loại nhóm IA, IIA.
			56		Luyện tập kim loại nhóm IA, IIA.
				X	Bài tập kim loại nhóm IA, IIA.

				X	Bài tập kim loại nhóm IA, IIA.
24	Từ 13/02/2023 đến 18/02/2023	CHƯƠNG 7: SẮT- CROM- ĐỒNG	57		Nhôm
			58		Một số hợp chất quan trọng của nhôm
			59		Luyện tập: lý thuyết nhôm và hợp chất nhôm.
				X	Luyện tập: nhôm và hợp chất nhôm. (không làm dạng toán $Al^{3+}$ với $OH^-$ và kết tủa bị hòa tan hoặc $AlO_2^- + H^+$ )
25	Từ 20/02/2023 đến 25/02/2023	CHƯƠNG 7: SẮT- CROM- ĐỒNG	60		Luyện tập: Tính chất của nhôm và hợp chất của nhôm
			61		<b>Bài thực hành chương 5 và chương 6</b>
			62		
				X	Luyện tập : Bài toán nhôm và hợp chất của nhôm.
26	Từ 27/02/2023 đến 04/03/2023	CHƯƠNG 7: SẮT- CROM- ĐỒNG		X	Luyện tập nhôm và hợp chất của nhôm
			63		Luyện tập chương 6
			64		Sắt
			65		Hợp chất sắt
27	Từ 06/03/2023 đến 11/03/2023	CHƯƠNG 7: SẮT- CROM- ĐỒNG	66		Hợp chất sắt (tiếp theo)
			67		Hợp kim sắt
				X	Luyện tập lý thuyết sắt và hợp chất sắt
				X	Luyện tập sắt và hợp chất sắt
28	Từ 13/03/2023 đến 18/03/2023	LUYỆN TẬP KIM LOẠI	68		<b>Bài thực hành chương 7 (Bỏ TN 4)</b>
			69		Luyện tập chương 7
				X	Bài tập chương 7
				X	Bài tập chương 7
29	Từ 20/03/2023 đến 25/03/2023	CHƯƠNG 8	70		Hoá học với môi trường
			71		Nhận biết dung dịch và khí
				X	Luyện tập kim loại
				X	Luyện tập kim loại
30	Từ 27/03/2023 đến 01/04/2023	LUYỆN TẬP KIM LOẠI	72		Luyện tập chương 5, 6
			73		Luyện tập chương 5, 6
				X	Bài tập kim loại
				X	Bài tập kim loại

31	Từ 03/04/2023 đến 08/04/2023	LUYỆN TẬP KIM LOẠI	74		Luyện tập tổng hợp kim loại
			75		Luyện tập tổng hợp kim loại
				X	Bài tập kim loại
				X	Bài tập kim loại
32	10/04/2023 đến 15/04/2023	Ôn Tập HK2	76		Ôn tập HK2 (dự kiến)
			77		
				X	Ôn Tập HK2
33	17/04/2023 đến 22/04/2023	Ôn tập KT HK2	78	Kiểm tra HK2 (dự kiến)	
34	24/04/2023 đến 29/04/2023	Ôn Tập	Ôn tập Thi Tốt nghiệp THPT		
<b>Nghỉ ngày Thứ Bảy 29-4-2023</b> <b>Nghỉ Thứ Hai 01-5-2023 và Thứ Ba 02-5-2023</b>					
35	03/05/2023 đến 06/05/2023	Ôn Tập	Ôn tập Thi Tốt nghiệp THPT		
36	08/05/2023 đến 13/05/2023	Ôn Tập	Ôn tập Thi Tốt nghiệp THPT		
37	15/05/2023 đến 20/05/2023	Ôn Tập	Ôn tập Thi Tốt nghiệp THPT		
38	22/05/2023 Đến: 27/05/2023	Ôn Tập	Ôn tập Thi Tốt nghiệp THPT		

Duyệt của Ban Giám Hiệu.

Tổ trưởng bộ môn Hóa học