

**HỒ Ồ NG DỒ N THỒ C HIỒ N ĐỒ U CHỒNH NỒ I DUNG DỒ Y HỒ C MỒN HỒA HỒ C,
CỒ P THPT (PHỒ N GIỒ M TỒ I TRONG SÁCH GIÁO KHOA)**

I. LỒ P 10 cỒ bỒn

TT	Chức năng	Bài	Trang	Nội dung chính	Học sinh cần ghi nhớ
	2	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học và định luật tuần hoàn			
1		8+9	38-48	Sơ biến đổi tuần hoàn	Đọc gộp 2 bài và không học chi tiết
	3	Liên kết hóa học			
2		12	58-59	Mục III. Tinh thể ion	Không đọc, GV hướng dẫn HS tìm hiểu thêm
3		14	69-71	Bài " Tinh thể nguyên tử và tinh thể phân tử "	Không đọc cả bài, số dùng thí nghiệm tập
4		16	75	Bảng 10. So sánh tinh thể..	Không đọc
			76	Bài tập 6	Không yêu cầu HS làm
	5	Nhóm halogen			
5		24	107-108	Sơ lược về hợp chất có oxi của clo	Không đọc các PTHH: $\text{NaClO} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ và $\text{CaOCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
6		25	110	Mục 3+4: Mạng tinh thể - số xuất	Không đọc, vì phần số xuất đã có trang 117- bài 26- Luyện tập. GV hướng dẫn HS tìm hiểu thêm và mạng tinh thể
			111	Mục 3+4: Mạng tinh thể - số xuất	
			113	Mục 3+4: Mạng tinh thể - số xuất	
	6	Oxi - Lưu huỳnh			
7		30	129-130	Mục II.2. Tính chất vật lý của khí	Không đọc
31		133	Thí nghiệm 2. Sơ biến đổi trạng thái của lưu huỳnh theo nhiệt độ	Không bắt buộc tiến hành thí nghiệm 2	
35		148	Thí nghiệm 1+3	Không bắt buộc tiến hành thí nghiệm 1+3	

II. LẬP P 11 CẬP NHẬT

TT	Chương	Bài	Trang	Nội dung điều chỉnh	Hình thức nhận xét
	2	Nitơ - Photpho			
1		7	31	Mục VI.2 Trong phòng thí nghiệm	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
2		8	32	Hình 2.2 Sơ đồ cấu tạo....	Không dạy, vì yêu cầu lập thì không có trong công thức
			34	Mục III.2.b. Tác động với clo	Không dạy, thay bằng PTHH: $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow$ (dòng 1 ↑ trang 41)
3		9	43	Mục B.1.3 Nhận biết	Không dạy, vì thức tự chọn nhận ion khác, để còn lại ion này
			43-44	Mục C. Chu trình của nitơ trong tự nhiên	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
4		10	46-47	Mục II. Tính chất vật lý	Không dạy cấu trúc của 2 loại P và các hình 2.10 + 2.11
5		11	52	Mục IV.1. Trong phòng TN	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
6		13	60	Phân muối nitrat	Không dạy phân loại nhận biết
			61	Bài tập 3	Bài PTHH (1) và (2)
7		14	64	Thí nghiệm 3.b	Không dạy và không tiến hành thí nghiệm 3.b
	3	Cacbon - Silic			
8		15	67	Mục II.3 Fuleren	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
			69	Mục VI. Điều chế	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
9		18	80-83	Bài " Công nghiệp Silicat"	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm và sơ đồ ngành gian để luyện tập
	4	Độc lập ngành vật hóa học			
10		23	103-105	Bài " Phân loại học "	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm và sơ đồ ngành gian để luyện tập
11		24	108	Bài tập 7+8	Không yêu cầu học sinh làm
	5	Hidrocarbon no			
12		26	117-121	Bài " Xicloankan"	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm và sơ đồ ngành gian để luyện tập
13		28	124	Thí nghiệm 2: Điều chế và thử	Không bắt buộc tiến hành thí nghiệm 2

	7	Hidrocarbon thơm - Nguồn Hidrocarbon thiên nhiên			
14		35	157-158	Mục B. II.Naphtalen	Không dạy
15		37	163-169	Bài "Nguồn hidrocarbon thiên nhiên"	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm và sắp xếp thời gian để luyện tập
	8	Dẫn xuất Halogen - Ancol - Phenol			
16		39	174-177	Bài "Dẫn xuất halogen của hidrocarbon"	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm và sắp xếp thời gian để luyện tập
17		40	185	Mục VI.b. Tổng hợp Glixerol	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
18		41	189	Mục I.2. Phân loại	Không dạy cả bài, GV hướng dẫn cho HS tự đọc thêm
			192	Mục II.4. Điều chế	Không dạy
	9	Andehit - Xeton - Axit cacboxylic			
19		44	200	Mục III.2	Không dạy phần phản ứng oxi hóa andehit bởi O_2
			202	Mục B. Xeton	Không dạy cả mục B
			203	Bài tập 6	Bổ phần (e)
			204	Bài tập 9	Không yêu cầu học sinh làm
20		46	211	Mục I.1. Các định nghĩa	không dạy định nghĩa Xeton
			211	Mục 2.b. Xeton có tính oxi hóa	Không dạy
			212	Bài tập 1	Bổ phần (g)

II. LƯU Ý 12 CẦN BIẾT

TT	Chương	Bài	Trang	Nội dung đề thi chính	Hướng dẫn thi cụ thể
	1	Este - Lipit			
1		1	6	Mục IV.4. Đề thi	Không dạy cách đề thi este từ axetilen và axit
2		2	11	Bài tập 4	Không dạy, vì yêu cầu tập thi không có trong công thức
			12	Bài tập 5	Không dạy, thay bằng PTHH
3		3	13-16	Bài " khái niệm và xà phòng và chất giặt rửa tổng hợp	Không dạy câu bài, GV hướng dẫn cho HS tự đề cập thêm và số đề thi thi gian để luyện tập
	2	Cacbohidrat			
		5	23	Mục 2.b.Oxi hóa bằng Cu(OH)_2	Không dạy
			25	Dòng 2↓	Bổ sung từ " bài Cu(OH)_2 trong môi trường kiềm"
			25	Bài tập 2	Không yêu cầu HS làm
			28	Số đề số xuất đề thi mía	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đề cập thêm
6		7	36	Bài tập 1	Không yêu cầu HS làm
7		8	38	Thí nghiệm 3	Không tiến hành phần đun nóng thí nghiệm
	3	Amin - Aminoaxit - Protein			
8		9	42	Mục 2.a) Thí nghiệm 1	Bổ sung ghi thích bazơ
			44	Bài tập 4	Không yêu cầu HS làm
9		11	53-55	Mục III. Khái niệm và enzym...	Không dạy câu mục III
	4	Polime và vật liệu Polime			
10		13	61+62	Mục IV. Tính chất hóa học	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đề cập thêm
11		14	67	Phần nhũ a Rezol, rezit	Không dạy
12			71-72	Mục IV. Keo dán tổng hợp	Không dạy, GV hướng dẫn cho HS tự đề cập thêm
		16	78	Thí nghiệm 4	Không dạy, không tiến hành thí nghiệm 4
	5	Đề thi thi thi thi kim loại			
13		17	81	Mục 2.a) – 2.b) Mục.....	Không dạy
	6	Kim loại kiềm – Kim loại kiềm thổ - Nhôm			
14		25	109-111	Mục B. Một số hợp chất quan	Không dạy câu mục B, GV hướng dẫn cho HS tự đề cập

				trình...	thêm
	7	Số t và m t số kim loại quan trọng			
15		31	140	Mục II.4. Tác động với nước	Không dạy
		33	146- 150	Hợp kim của sắt	Không dạy các loại lò luyện gang , thép (chỉ dạy thành phần hợp kim, nguyên tố và các phản ứng xảy ra khi luyện gang, thép)
			151	Bài tập 2	Không yêu cầu học sinh làm
17		35	156-159	Bài “Đông và hợp chất của...”	Không dạy cả bài, số đông học sinh gian dối luyện tập
18		36	160-163	Bài “Số lượng và Niken,	Không dạy cả bài, số đông học sinh gian dối luyện tập
19		39	168	Bài thực hành	Không bắt buộc làm thí nghiệm 4
	8	Phân biệt m t số chất vô cơ			
20		40	170-174	Nhận biết m t số ion...	Không dạy cả bài, số đông học sinh gian dối luyện tập với nhận biết
21		41	175-177	Nhận biết m t số chất khí	Không dạy cả bài, số đông học sinh gian dối luyện tập với nhận biết m t số chất khí
	9	Hóa học và vấn đề phát triển kinh tế, xã hội và môi trường			
22		43	182-187	Hóa học và vấn đề kinh tế	Học sinh HS tự học ở nhà và tìm hiểu tài liệu và hỏi thầy các câu hỏi do GV biên soạn, sau đó tự chọn đánh giá chéo trong học sinh (HS này đánh giá bài viết của HS khác)
23		44	190-196	Hóa học và vấn đề xã hội	