

Tuần	Tiết	Bài, Nội dung tiết dạy	Nội dung điều chỉnh	Ghi chú
HỌC KÌ I – 18 TUẦN				
1	1	Bài 1: Mở đầu môn hóa học		
	2	CHƯƠNG 1: CHẤT – NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ		
2	3	Bài 2: Chất (Tiết 1)		
	4	Bài 3: Bài thực hành 1	- Không làm thí nghiệm 1, GV dành thời gian hướng dẫn học sinh một số kỹ năng và thao tác cơ bản trong thí nghiệm thực hành.	
3	5	Bài 4: Nguyên tử		
	6	Bài 5: Nguyên tố hóa học (Tiết 1)	Mục III. Có bao nhiêu nguyên tố hóa học: Khuyến khích học sinh tự đọc - Gọi tên nguyên tố theo IUPAC. Bổ sung vào nội dung bài học.	
4	7	Bài 5: Nguyên tố hóa học (Tiết 2)		
	8	Bài 6: Đơn chất và hợp chất - Phân tử (Tiết 1)	- Mục IV. Trạng thái của chất, Hình 1.14. Sơ đồ ba trạng thái của chất và mục 5 (phần ghi nhớ). Khuyến khích học sinh tự học.	
5	9	Bài 6: Đơn chất và hợp chất - Phân tử (Tiết 2)	Bài tập 8: Khuyến khích HS tự làm.	
	10	Bài 8: Bài luyện tập 1		
6	11	Bài 9: Công thức hóa học		
	12	Bài 10: Hóa trị (Tiết 1)		
7	13	Bài 10: Hóa trị (Tiết 2)		
	14	Bài 11: Bài luyện tập 2		
8	15	Ôn tập kiểm tra giữa kỳ 1 (Tiết 1)		
	16	Ôn tập kiểm tra giữa kỳ 1 (Tiết 2)		
9	17	Kiểm tra giữa kỳ I		
	18	CHƯƠNG 2: PHẢN ỨNG HÓA HỌC		
10	19	Bài 12: Sự biến đổi chất		Chủ đề: Sự biến đổi
	20	Bài 13: Phản ứng hóa học (Tiết 2)	- Mục II.b: GV hướng dẫn học sinh chọn bột Fe nguyên chất,	

			trộn kỹ và đều với bột S (theo tỷ lệ khối lượng S : Fe > 32 : 56) trước khi đun nóng mạnh và sử dụng nam châm để kiểm tra sản phẩm.	chất, phản ứng hóa học
11	21	Bài 14: Bài thực hành 3		
	22	Bài 15: Định luật bảo toàn khối lượng		
12	23	Bài 16: Phương trình hóa học (Tiết 1)		
	24	Bài 16: Phương trình hóa học (Tiết 2)		
13	25	Bài 17: Bài luyện tập 3		
	26	CHƯƠNG 3: MOL VÀ TÍNH TOÁN HÓA HỌC		
14	27	Bài 19: Sự chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và lượng chất (Tiết 1)	- Nêu được khái niệm thể tích mol của chất khí ở áp suất 1 bar và 25 ⁰ C. - Sử dụng được công thức chuyển đổi giữa số mol và thể tích chất khí ở ĐKTC: Áp suất 1 bar và 25 ⁰ C.	
	28	Bài 19: Sự chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và lượng chất (Tiết 2)	$n (mol) = \frac{V (l)}{24,79 (\frac{l}{mol})}$ Tích hợp khi giải bài tập liên quan đến chất khí.	
15	29	Bài 20: Tỷ khối của chất khí		
	30	Bài 21: Tính theo công thức hóa học (Tiết 1)		
16	31	Bài 21: Tính theo công thức hóa học (Tiết 2)		
	32	Bài 22: Tính theo phương trình hóa học (Tiết 1)		
17	33	Ôn tập kiểm tra cuối kỳ I		
	34	Kiểm tra cuối kỳ I		
18	35	Bài 22: Tính theo phương trình hóa học (Tiết 2)	- Bài tập 4, 5: Không yêu cầu HS làm.	
	36	Bài 23: Bài luyện tập 4		
HỌC KÌ II - 17 TUẦN				
19	37	CHƯƠNG 4: OXI KHÔNG KHÍ		
		Bài 24: Tính chất của Oxi	- Mục II.1.b. Với Photpho:	Chủ đề:

	38	Bài 24: Tính chất của Oxi. Thực hành	Khuyến khích học sinh tự đọc phần TN với photpho. - Kết hợp Bài 30: Bài thực hành 4 (Mục I.2. Thí nghiệm 2)	Oxi
20	39	Bài 25: Sự oxi hóa – phản ứng hóa hợp - Ứng dụng của Oxi		
	40	Bài 26: Oxit	- Gọi tên oxide theo IUPAC. Bổ sung vào nội dung bài học.	
21	41	Bài 27: Điều chế khí oxi – Phản ứng phân hủy. Thực hành	- Mục II. Sản xuất khí oxi trong công nghiệp: Khuyến khích học sinh tự học. - Bài tập 2: Không yêu cầu HS làm. - Kết hợp Bài 30: Bài thực hành 4 (Mục I.1. Thí nghiệm 1)	
	42	Bài 28: Không khí – sự cháy (Tiết 1)	- Mục II.1. Sự cháy và mục II.2. Sự oxi hóa chậm. Tự học có hướng dẫn.	
22	43	Bài 28: Không khí – sự cháy (Tiết 2)		
	44	Bài 29: Bài luyện tập 5		
CHƯƠNG 5: HIĐRO NƯỚC				
23	45	Bài 31: Tính chất - Ứng dụng của Hidro (Tiết 1)	Mục II.1a và mục II.2.a Không yêu cầu thực hiện thí nghiệm, có thể sử dụng video TN.	Chủ đề: hidro
	46	Bài 31: Tính chất - Ứng dụng của Hidro (Tiết 2)		
24	47	Bài 33: Điều chế hidro phản ứng thế	- Mục I.1.c: Có thể dùng TN mô phỏng. - Mục I.2: Trong công nghiệp. Khuyến khích HS tự học.	
	48	Bài 34: Bài luyện tập 6	Bài tập 5: Không yêu cầu HS làm.	
25	49	Bài 35: Bài thực hành 5		
	50	Bài 36: Nước (Tiết 1)	Mục I.1.a. Không yêu cầu thực hiện thí nghiệm, có thể quan sát hình vẽ hoặc sử dụng video TN. Tích hợp thành 1 bài nước	
26	51	Bài 36: Nước (Tiết 2)		
	52	Bài 39: Bài thực hành 6		
27	53	Ôn tập kiểm tra giữa kỳ 2 (Tiết 1)		
	54	Ôn tập kiểm tra giữa kỳ 2 (Tiết 2)		
28	55	Kiểm tra giữa kỳ II		
	56	Bài 37: Axit – Bazơ – Muối (Tiết 1)	- Nêu được khái niệm acid (tạo ra ion H^+) và baso (tạo ra ion OH^-).	
29	57	Bài 37: Axit – Bazơ – Muối (Tiết 2)	- Gọi tên oxide theo IUPAC.	

		2)	Bổ sung vào nội dung bài học.	
	58	Luyện tập		
30	59	Bài 38: Bài luyện tập 7		
	60	CHƯƠNG 6: DUNG DỊCH		
31	61	Bài 41: Độ tan của một chất trong nước.		Chủ đề: Dung dịch. Lồng ghép STEM
	62	Bài 42: Nồng độ dung dịch (Tiết 1)		
32	63	Bài 42: Nồng độ dung dịch (Tiết 2)		
	64	Ôn tập kiểm tra kỳ 2 (Tiết 1)		
33	65	Ôn tập kiểm tra kỳ 2 (Tiết 2)		
	66	Kiểm tra cuối kỳ II		
34	67	Bài 43: Pha chế dung dịch (Tiết 1)	- Mục II. Cách pha loãng một dung dịch theo nồng độ cho trước. Không dạy - Bài tập 5: Không yêu cầu HS làm.	
	68	Bài 43: Pha chế dung dịch (Tiết 2)		
35	69	Bài 44: Bài luyện tập 8	- Bài tập 6: Không yêu cầu HS làm.	
	70	Bài 45: Bài thực hành 7	Mục I.3. Thực hành 3 Mục I.4. Thực hành 4 Không làm.	

NGƯỜI LẬP

Trịnh Thị Hà

Dương Hà, ngày..... tháng..... năm 2022

TM BAN GIÁM HIỆU DUYỆT

P. HIỆU TRƯỞNG



Nguyễn Thị Bích Thủy