

Bình Thuận, ngày 20 tháng 9 năm 2023

KẾ HOẠCH GIÁO DỤC MÔN HÓA HỌC 9
NĂM HỌC 2023-2024

Công văn số 3899/BGDĐT-GDTrH ngày 03/8/2023 của Bộ GDĐT về việc triển khai thực hiện Chương trình giáo dục trung học năm học 2023-2024 (gọi tắt là Công văn 3899);

Công văn Quyết định 1516/QĐ-UBND ngày 10/8/2023 của UBND tỉnh Đắk Lắk về việc Ban hành Kế hoạch thời gian năm học 2023-2024 đối với giáo dục mầm non, giáo dục phổ thông và giáo dục thường xuyên trên địa bàn tỉnh Đắk Lắk;

Căn cứ Công văn số 1387/SGDĐT-GDTrH-GDTX ngày 25/8/2023 của Sở Giáo dục và Đào tạo về việc hướng dẫn thực hiện nhiệm vụ giáo dục trung học năm học 2023-2024;

Căn cứ Công văn số 284/PGDĐT-THCS, ngày 07 tháng 9 năm 2023 của Phòng Giáo dục và Đào tạo TX Buôn Hồ về việc hướng dẫn thực hiện nhiệm vụ giáo dục trung học năm học 2023-2024;

Thực hiện Kế hoạch số 23/KH-HV, ngày 20 tháng 9 năm 2023 của Trường THCS Hùng Vương về việc triển khai thực hiện chương trình giáo dục trung học năm học 2023-2024;

Căn cứ vào tình hình thực tế tổ bộ môn KHTN- GDTD xây dựng kế hoạch giáo dục bộ môn Hóa học 9 như sau:

Cả năm: 35 tuần (70 tiết)

Học kỳ I: 18 tuần (36 tiết) + Học kỳ II: 17 tuần (34 tiết)

Tuần	Tiết	Tên bài dạy/chủ đề	Ghi chú
HỌC KÌ I			
1	1	Ôn tập đầu năm	
Chương 1: Các loại hợp chất vô cơ			
1,2	2,3,4	Bài 1: Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit Bài 2: Một số oxit quan trọng Bài 2: Một số oxit quan trọng (Tiếp theo) Cả 2 bài có thể tích hợp thành chủ đề oxit, tích hợp luyện tập phần oxit(nội dung bài 5)	Bài 2:- <i>Mục A. I. Canxi oxit có những tính chất nào. Tự học có hướng dẫn</i> <i>- Mục B. I. Lưu huỳnh đioxit có những tính chất nào. Tự học có hướng dẫn</i>

3,4	5,6,7	Bài 3: Tính chất hóa học của Axit Bài 4: Một số Axit quan trọng Cả 2 bài có thể tích hợp thành chủ đề axit tích hợp luyện tập phần axit(nội dung bài 5)	Bài 4: - <i>Mục A: Axit clohidric (HCl) Tự học có hướng dẫn.</i> - Bài 4: - <i>Mục B. II.1. Axit sunfuric loãng có tính chất hóa học của axit Tự học có hướng dẫn</i> - <i>Bài tập 4* (Bài 4) Không yêu cầu học sinh làm</i>
	8	Bài 5: Luyện tập Tính chất hóa học của oxit và axit	
5,6	9	Bài 6: Thực hành Tính chất hóa học của oxit và axit	
	10,11,12	Bài 7: tính chất hóa học của Bazơ Bài 8: Một số Bazơ quan trọng Cả 2 bài có thể tích hợp thành chủ đề bazơ	Bài 8:- <i>Mục A. II. Tính chất hóa học của NaOH. Tự học có hướng dẫn</i> - <i>Mục B. I. 2 Tính chất hóa học của $Ca(OH)_2$. Tự học có hướng dẫn</i> <i>Mục B. II. Phân hình vẽ thang pH (Bài 8). Không dạy</i> - <i>Bài tập 2 (Bài 8). Không yêu cầu học sinh làm</i>
7	13,14	Bài 9: Tính chất hóa học của Muối Bài 10: Một số Muối quan trọng Cả 2 bài có thể tích hợp thành chủ đề muối	- <i>Bài tập 6* (Bài 9) Không yêu cầu học sinh làm</i> - <i>Không dạy phần II/32/ Sgk.</i>
			- <i>Mục II: Muối kali nitrat KNO_3 (Bài 10) Không dạy</i> - <i>Dạy phần II/32/Sgk</i>
8	15	Bài 11: Phân bón hóa học	<i>Mục I: Những nhu cầu của cây trồng. Không dạy</i>
	16	Bài 12: Mối quan hệ giữa các loại chất vô cơ	
9	17	Bài 13: Luyện tập chương 1 Các loại chất vô cơ Hướng dẫn học sinh ôn tập kt giữa kì 1	
	18	Bài 14: Thực hành Tính chất hóa học của Bazơ và Muối	
10	19	Kiểm tra giữa học kì I	

Chương 2: Kim loại			
10,11	20,21,22	Bài 15: Tính chất vật lý của kim loại Bài 16: Tính chất hóa học của kim loại Bài 17: Dây hoạt động hóa học của kim loại Cả 2 bài có thể tích hợp thành chủ đề tính chất của kim loại, dây hoạt động hóa học của kim loại.	<i>Thí nghiệm tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt của kim loại (Bài 15). Không dạy Bài tập 7* (Bài 16). Không yêu cầu học sinh làm</i>
12	23,24	Bài 18: Nhôm	<i>Hình 2.14: Sơ đồ bể điện phân nhôm oxit nóng chảy. Không dạy</i>
		Bài 19: Sắt	
13	25	Bài 20: Hợp kim Sắt: Gang và Thép	<i>Các loại lò sản xuất Gang và Thép. Không dạy</i>
	26	Bài 21: Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn	
14	27	Bài 22: Luyện tập chương 2	<i>Bài tập 6*. Không yêu cầu học sinh làm</i>
	28	Bài 23: Thực hành Tính chất hóa học của Nhôm và Sắt	
Chương 3: Phi kim. Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học			
15	29	Bài 25: Tính chất của phi kim	
	30	Bài 26: Clo	
16	31	Bài 26: Clo (Tiếp theo)	
	32	Bài 27: Cacbon	<i>Mục III. Ứng dụng của cacbon (Bài 27). Tự học có hướng dẫn</i>
17	33	Bài 28: Các oxit của Cacbon	
	34	Bài 29: Axit Cacbonic và muối cacbonat	<i>Mục III. Chu trình của cacbon trong tự nhiên (Bài 29). Khuyến khích học sinh tự đọc</i>
*Sau bài cacbon, tìm hiểu về cacbon oxit, giáo viên hướng dẫn học sinh thực hiện chủ đề: TNST: Thiết kế phương án phòng và thoát hiểm khí CO.			
18	35	Ôn tập học kì 1	
	36	Kiểm tra học kì 1	
19	37	Bài 30: Silic. Công nghiệp Silicat	<i>- Mục III.3.b. Các công đoạn chính. Không dạy. - Không dạy các phương trình hóa học</i>
	38	Bài 31: Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố	

		hóa học	
20	39	Bài 31: Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học (tiếp theo)	<i>Không dạy các nội dung liên quan đến lớp electron, không làm bài tập 2</i>
	40	Bài 32: Luyện tập chương 3 Học sinh báo cáo kết quả chủ đề: TNST Thiết kế phương án phòng và thoát hiểm khí CO.	
21	41	Bài 33: Thực hành Tính chất hóa học của phi kim và hợp chất của chúng	
Chương 4: Hydrocacbon. Nhiên liệu			
21	42	Bài 34: Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	
22	43	Bài 35: Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ	
	44	Bài 36: Metan	
23	45	Bài 37: Etilen	
	46	Bài 38: Axetilen	
24	47	Bài 40: Dầu mỏ và khí thiên nhiên	<i>Mục III. Dầu mỏ và khí thiên nhiên ở Việt Nam. Tự học có hướng dẫn</i>
24	48	Bài 41: Nhiên liệu	
25	49	Bài 42: Luyện tập chương 4	<i>Mục I; II.3 (các nội dung liên quan tới benzen). Không yêu cầu học sinh ôn tập và làm các bài tập liên quan tới benzen</i>
	50	Bài 42: Luyện tập chương 4 (Tiếp theo)	<i>Mục I; II.3 (các nội dung liên quan tới benzen). Không yêu cầu học sinh ôn tập và làm các bài tập liên quan tới benzen</i>
26	51	Bài 43: Thực hành Tính chất của Hydrocacbon	<i>Thí nghiệm 3: Tính chất vật lý của benzen. Không làm</i>
	52	Kiểm tra giữa học kì 2	
Chương 5: Dẫn xuất của Hydrocacbon. Polime			
27	53	Bài 44: Rượu Etylic	
	54	Bài 45: Axit axetic.	
	55	Bài 45: Axit axetic. (Tiếp theo)	
28,29	56,57	Bài 46: Mối liên hệ giữa Etylen, Rượu etylic và Axit axetic	

29,30	58	Bài 47: Chất béo GV hướng dẫn học sinh thực hiện chủ đề: Chất béo và sản xuất xà phòng.	
	59	Bài 48: Luyện tập: Rượu etylic, Axit axetic và chất béo Hướng dẫn học sinh ôn tập kt giữa kì 2	
30,31	60	Bài 49: Thực hành Tính chất của rượu và axit	
	61	Bài 50: Glucozơ	
31	62	Bài 51: Saccarozơ	
	Cả hai bài có thể tích hợp dạy thành một bài: Glucozơ, Saccarozơ		
32	63	Bài 52: Tinh bột và Xenlulozơ	
	64	Bài 53: Protein	
33	65	Bài 54: Polime Học sinh báo cáo kết quả chủ đề: TNST Chất béo và sản xuất xà phòng.	<i>Mục II: Ứng dụng của Polime. Khuyến khích học sinh tự đọc</i>
	66	Bài 55: Thực hành Tính chất của Gluxit	
34	67	Bài 56: Ôn tập cuối năm	
	68	Bài 56: Ôn tập cuối năm (Tiếp theo)	<i>Phần II - Hóa hữu cơ: - Mục I. Kiến thức cần nhớ - Mục II. Bài tập Không yêu cầu học sinh ôn tập và làm các bài tập liên quan tới benzen</i>
35	69	Bài 56: Ôn tập cuối năm (Tiếp theo)	<i>Phần II - Hóa hữu cơ: - Mục II. Bài tập Không yêu cầu học sinh làm các bài tập liên quan tới benzen</i>
	70	Kiểm tra cuối năm	

Ghi chú:

- Không đưa các bài tập nặng về tính toán, ít bản chất hóa học trong dạy học, thi, kiểm tra đánh giá.
- Các nội dung thí nghiệm khó, độc hại hoặc cần nhiều thời gian có thể sử dụng video thí nghiệm hoặc thí nghiệm mô phỏng.

Thực hiện hướng dẫn của Bộ Giáo dục và Đào tạo về nội dung dạy Bài 31 - Hóa học 9 theo chương trình giảm tải đã được tập huấn năm 2011.

HƯỚNG DẪN NỘI DUNG DẠY HỌC BÀI 31 (SGK HÓA HỌC 9 THCS)

(Theo hướng dẫn thực hiện nội dung dạy học của Bộ GD & ĐT)

Phần I. Nguyên tắc sắp xếp...(như SGK)

Phần II. Cấu tạo bảng tuần hoàn

1. Ô nguyên tố (như SGK)**2. Chu kì:**

– Chu kì là dãy nguyên tố xếp theo hàng ngang, bắt đầu là Kim loại kiềm, cuối là Halogen và kết thúc là khí hiếm (có viết ở dòng 9, 10 ↓ trang 98) và được xếp theo chiều điện tích hạt nhân nguyên tử tăng dần.

– Bảng tuần hoàn gồm...

– Chu kì 1 gồm 02 nguyên tố H và He; điện tích hạt nhân tăng từ H (1+) đến He (2+)

– Chu kì 2 gồm... (tương tự trên)...

3. Nhóm:

– Nhóm gồm các nguyên tố chứa các nguyên tố có tính chất tương tự nhau được xếp thành cột dọc theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử.

– Nhóm 1: gồm các nguyên tố Kim loại kiềm điển hình hoạt động mạnh, điện tích hạt nhân tăng từ Li (3+) đến ...Fr (87+)

– Nhóm 7: gồm các nguyên tố halogen là những phi kim điển hình hoạt động mạnh, điện tích hạt nhân tăng từ F (9+) đến ...At (85+)

Phần III. Sự biến đổi tính chất...

– Các dòng 6, 13, 14, 19, 20 (trang 98) và 3, 4, 9, 10, 16, 17 (trang 99) có liên quan đến lớp electron đều không dạy

Phần IV. Ý nghĩa của bảng...**1. Biết vị trí nguyên tố trong bảng tuần hoàn có thể suy đoán...**

– Không dạy dòng 2, 3 trang 100

2. Biết điện tích hạt nhân nguyên tử của nguyên tố có thể suy đoán...

– Thí dụ: Nguyên tử của nguyên tố X có điện tích hạt nhân là 16+. Hãy cho biết vị trí X trong bảng tuần hoàn và tính chất cơ bản của nó.

Trả lời: Nguyên tử của nguyên tố X có điện tích hạt nhân là 16+ nên X có số hiệu nguyên tử = 16 (nằm ở ô số 16); do kết thúc chu kì 2 là nguyên tố số 10 và kết thúc chu kì 3 là nguyên tố số 18 nên X thuộc chu kì 3, nhóm VI (nhóm VII là nguyên tố số 17).

v.v...

DUYỆT CỦA BGH

DUYỆT CỦA TỔ CM

NGƯỜI XÂY DỰNG




Tạ Công Lâm Quốc Bảo

Lê Thị Thanh

Lê Thị Thanh