

BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO
SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO QUẢNG BÌNH

Tài liệu

PHÂN PHỐI CHƯƠNG TRÌNH THCS

MÔN HÓA HỌC

(Dùng cho các cơ quan quản lý giáo dục và giáo viên áp dụng từ năm học 2011-2012)

HƯỚNG DẪN CHUNG

Thời gian thực hiện

Phân phối chương trình chi tiết, điều chỉnh nội dung dạy học này được áp dụng từ năm học 2011 - 2012.

Thực hiện các nội dung

Đây là chương trình tối thiểu dành cho học sinh THCS, áp dụng cho các đề kiểm tra trên lớp, kiểm tra học kì, thi chuyên cấp. Đối với học sinh thi HSG hoặc thi tuyển sinh vào lớp 10 THPT Chuyên Hóa, không hạn chế các kiến thức chuyên sâu.

Phân phối chương trình chi tiết này được xây dựng trên cơ sở nội dung của SGK do Nhà xuất bản Giáo dục Việt Nam ấn hành năm 2011. Nếu giáo viên và học sinh sử dụng SGK của các năm khác thì cần đối chiếu với SGK năm 2011 để điều chỉnh, áp dụng cho phù hợp.

Đối với các nội dung được hướng dẫn là “không dạy” hoặc “đọc thêm”, những câu hỏi và bài tập không yêu cầu học sinh làm thì giáo viên:

+ Dành thời lượng của các nội dung này cho các nội dung khác hoặc sử dụng để luyện tập, củng cố, hướng dẫn thực hành cho học sinh.

+ Không ra bài tập và không kiểm tra, đánh giá kết quả học tập của học sinh vào những nội dung này, tuy nhiên, giáo viên và học sinh vẫn có thể tham khảo các nội dung đó để có thêm sự hiểu biết cho bản thân.

Không yêu cầu ghi kí hiệu trạng thái của chất khi viết phương trình hóa học.

Trong quá trình thực hiện, mọi ý kiến góp ý xin gửi về phòng Giáo dục Trung học của Sở Giáo dục & Đào tạo Quảng Bình qua email: tdquyen@quangbinh.edu.vn

PHÂN PHỐI CHƯƠNG TRÌNH CHI TIẾT MÔN HOÁ HỌC LỚP 8

Cả năm: 37 tuần – 70 tiết

Học kỳ I: 19 tuần – 36 tiết

Học kỳ II: 18 tuần – 34 tiết

Tiết	Nội dung bài dạy	Hướng dẫn thực hiện (trang)
1	Mở đầu môn Hoá học	
Chương I: Chất. Nguyên tử. Phân tử (15 tiết, từ tiết 2 đến tiết 16)		
2, 3	Chất	
4	Bài thực hành I	-Không bắt buộc tiến hành thí nghiệm 1, dành thời gian hướng dẫn HS một số kỹ năng và thao tác cơ bản trong TN thực hành (12)
5	Nguyên tử	- Không dạy Mục 3: lớp electron: (14) - Không dạy Mục 4 phần ghi nhớ. (15) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 4, 5 (15,16)
6, 7	Nguyên tố hoá học	- Không dạy Mục III. Có bao nhiêu nguyên tố hóa học. Hướng dẫn HS đọc thêm. (19)
8, 9	Đơn chất và hợp chất. Phân tử	- Không dạy: Mục IV. Trạng thái của chất và Mục 5 (phần ghi nhớ) (24) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 8(26)
10	Bài thực hành II	
11	Bài luyện tập I	
12	Công thức hóa học	
13, 14	Hoá trị	
15	Bài luyện tập II	
16	Kiểm tra viết	
Chương II: Phản ứng hóa học (09 tiết, từ tiết 17 đến tiết 25)		
17	Sự biến đổi chất	- TN1, phần b: GV hướng dẫn HS 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. (45-46)
18, 19	Phản ứng hoá học	
20	Bài thực hành III	(Lấy điểm hệ số I)
21	Định luật bảo toàn khối lượng	
22, 23	Phương trình hoá học	
24	Bài luyện tập III	
25	Kiểm tra viết	
Chương III: Mol và tính chất hóa học (09 tiết, từ tiết 26 đến tiết 34)		
26	Mol	
27, 28	Chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và mol. Luyện tập	
29	Tỉ khối của chất khí	
30, 31	Tính theo công thức hoá học	
32, 33	Tính theo phương trình hoá học	- Không yêu cầu HS làm Bài tập 4,5 (75,76):
34	Bài luyện tập IV	
35	Ôn tập học kì I	
36	Kiểm tra học kì I	
Chương IV: Oxi, không khí (11 tiết, từ tiết 37 đến tiết 46)		
37, 38	Tính chất của oxi	

39	Sự oxi hoá - Phản ứng hoá hợp - ứng dụng của oxi	
40	Oxit	
41	Điều chế oxi - Phản ứng phân huỷ	- Không dạy Mục II: Sản xuất khí Oxy trong CN (93) và bài tập 2 (94). GV hướng dẫn HS đọc thêm
42, 43	Không khí - Sự cháy	
44	Bài thực hành IV	
45	Bài luyện tập V	
46	Kiểm tra viết	
Chương V: Hidro. Nước (13 tiết, từ tiết 47 đến tiết 59)		
47, 48	Tính chất - ứng dụng của Hidro	
49	Điều chế Hidro - Phản ứng thế	- Không dạy Mục 2: Trong công nghiệp (115) GV Hướng dẫn HS đọc thêm
50	Thực hành bài V	(Lấy điểm hệ số 1)
51	Bài luyện tập VI	
52, 53	Nước	
54, 55	Axit - Bazơ - Muối	
56	Bài thực hành VI	
57, 58	Bài luyện tập VII	
59	Kiểm tra viết	
Chương VI: Dung dịch (08 tiết, từ tiết 60 đến tiết 67)		
60	Dung dịch	
61	Độ tan của một chất trong nước	
62, 63	Nồng độ dung dịch	
64, 65	Pha chế dung dịch	- Không yêu cầu HS làm Bài tập 5(149)
66	Bài thực hành VII	
67	Bài luyện tập VIII	- Không yêu cầu HS làm Bài tập 6(151)
68, 69	Ôn tập học kì II	
70	Kiểm tra Học kỳ II	

Không dạy bài "phản ứng oxi hóa - khử" (trang 110 - 113)

PHÂN PHỐI CHƯƠNG TRÌNH CHI TIẾT MÔN HOÁ HỌC THCS LỚP 9

Cả năm: 37 tuần – 70 tiết

Học kỳ I: 19 tuần – 36 tiết

Học kỳ II: 18 tuần – 34 tiết

Tiết	Nội dung bài dạy	Hướng dẫn thực hiện (trang)
1	Ôn tập đầu năm	
Chương I: Các hợp chất vô cơ (19 tiết, từ tiết 02 đến tiết 20)		
2	Tính chất hoá học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit.	
3, 4	Một số oxit quan trọng	
5	Tính chất hoá học của axit	
6, 7	Một số axit quan trọng	- Không dạy Phần A . Axitclohidric (HCL) (15) GV hướng dẫn HS tự đọc lại tính chất chung của axit (12,13) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 4 (19):
8	Thực hành: Tính chất hoá học của oxit và axit	
9	Luyện tập về oxit và axit	
10	Kiểm tra viết	
11	Tính chất hoá học của bazơ	
12, 13	Một số bazơ quan trọng	- Không dạy Hình vẽ thang pH: vì màu in không đúng với thực tế. (29) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 2 (30)
14, 15	Tính chất hoá học của muối Muối Natri Clo rua	- Không yêu cầu HS làm Bài tập 6 (33) - Không dạy Mục II: Muối KNO ₃ (35)
16	Những phân bón hóa học thường dùng	- Không dạy Mục I: Những nhu cầu của cây trồng (37)
17	Mối quan hệ giữa các hợp chất vô cơ	
18	Thực hành: Tính chất hoá học của bazơ và muối.	(Lấy điểm hệ số I)
19	Luyện tập về bazơ và muối	
20	Kiểm tra viết	
Chương II: Kim loại (09 tiết, từ tiết 21 đến tiết 29)		
21, 22	Tính chất vật lý chung của kim loại Tính chất hoá học của kim loại	- Không dạy TN tính dẫn điện và tính dẫn nhiệt (56, 47) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 7 (51)
23	Dãy hoạt động hoá học của kim loại	
24	Nhôm	- Không dạy Hình 2.14 (57)
25	Sắt	
26	Hợp kim Sắt: Gang - Thép	- Không dạy về các loại lò sản xuất gang - thép (61-63)
27	Ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn	
28	Thực hành: Tính chất hoá học của Nhôm	

	và Sắt	
29	Luyện tập chương II	- Không yêu cầu HS làm Bài tập 6 (69)
Chương III: Phi kim. Sơ lược bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học <i>(13 tiết, từ tiết 30 đến tiết 42)</i>		
30	Tính chất chung của phi kim	
31,32	Cl ₂	
33	Cacbon	
34	Các oxit của cacbon	
35	Ôn tập Học kì I	
36	Kiểm tra Học kì I	
37	Axit cacbonic và muối cacbonat	
38	Silic. Công nghệ silicat	- Không dạy các phương trình hóa học Mục 3 b: Các công đoạn chính (94)
39, 40	Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	- Không dạy các nội dung liên quan đến lớp electron. (97) - Không yêu cầu HS làm Bài tập 2 (101)
41	Thực hành: Tính chất hoá học của phi kim và hợp chất của chúng	
42	Luyện tập chương III	
Chương IV: Hidrocacbon. Nhiên liệu <i>(11 tiết, từ tiết 43 đến tiết 53)</i>		
43	Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ	
44	Cấu tạo phân tử các hợp chất hữu cơ	
45	Mêtan	
46	Etilen	
47	Axetilen	
48	Benzen	
49	Dầu mỏ và khí thiên nhiên	
50	Nhiên liệu	
51	Thực hành về Hidrocacbon	
52	Luyện tập chương IV	
53	Kiểm tra viết	
Chương V: Dẫn xuất của hidrocacbon. Polime <i>(14 tiết, từ tiết 54 đến tiết 67)</i>		
54	Rượu etylic	
55, 56	Axit axetic – Mối liên hệ giữa Etilen, Rượu etylic và Axit axetic	
57	Chất béo	
58	Thực hành về Rượu etylic và Axit axetic	(Lấy điểm hệ số I)
59	Luyện tập: Rượu etylic, Axit axetic, Chất béo	
60	Kiểm tra viết	
61- 62	Glucosơ - Saccarozơ	
63	Tinh bột và Xenlulozơ	

64	Protein	
65, 66	Polime - Luyện tập	- Không dạy Mục II: ứng dụng của Polyme (162-164) - GV hướng dẫn HS tự đọc thêm
67	Thực hành: Tính chất của Gluxit	
68, 69	Ôn tập Học kì II	
70	Kiểm tra Học kỳ II	

(*) Bộ Phân phối chương trình THCS do Sở Giáo dục và Đào tạo Quảng Bình xây dựng dựa theo công văn số 5842/BGDĐT-VP ngày 01/9/2011 của Bộ GD&ĐT áp dụng cho toàn tỉnh Quảng Bình từ năm học 2011-2012.

Ban Biên tập Website trường THCS Số 1 Nam Lý (<http://thcsso1namly.edu.vn>) biên tập và đăng tải rộng rãi để tất cả các giáo viên đều có thể tiếp cận 1 cách dễ dàng nhất!

Thay mặt Ban biên tập xin trân trọng cảm ơn quý thầy giáo, cô giáo cùng toàn thể quý vị bạn đọc đã quan tâm và ghé thăm trường chúng tôi!

Trân trọng!

Biên tập viên:



Hoàng Công Hậu