

PHÂN PHỐI CHƯƠNG TRÌNH

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 8

Cả năm : 37 tuần (70 tiết)

Học kì I : 19 tuần (36 tiết)

Học kì II : 18 tuần (34 tiết)

HỌC KỲ I

Tuần	Tiết PPCT	Tên bài dạy	Ghi chú
1	1	Bài 1: Mở đầu môn hóa học	
		CHƯƠNG 1: CHẤT - NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ (14 tiết + 1 tiết kiểm tra định kỳ)	
	2	Bài 2: Chất (tiết 1)	
2	3	Bài 2: Chất (tiết 2)	
	4	Bài 3: <i>Bài thực hành 1</i>	
3	5	Bài 4: Nguyên tử	
	6	Bài 5: Nguyên tố hóa học	*
4	7	Bài 6: Đơn chất, hợp chất – Phân tử (tiết 1)	
	8	Bài 6: Đơn chất, hợp chất – Phân tử (tiết 2)	
5	9	Bài 7: <i>Bài thực hành 2</i>	
	10	Bài 8: <i>Bài luyện tập 1</i>	
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: <i>Bài luyện tập 2</i>	
8	15	Kiểm tra 1 tiết	
		CHƯƠNG 2: PHẢN ỨNG HÓA HỌC (8 tiết + 1 tiết kiểm tra định kỳ))	
	16	Bài 12: Sự biến đổi chất	
9	17	Bài 13: Phản ứng hóa học (tiết 1)	
	18	Bài 13: Phản ứng hóa học (tiết 2)	
10	19	Bài 14: <i>Bài thực hành 3 (lấy điểm kiểm tra thực hành - điểm hệ số 1)</i>	
	20	Bài 15: Định luật bảo toàn khối lượng	
11	21	Bài 16: Phương trình hóa học (tiết 1)	
	22	Bài 16: Phương trình hóa học (tiết 2)	
12	23	Bài 17: <i>Bài luyện tập 3</i>	
	24	Kiểm tra 1 tiết	
		CHƯƠNG 3: MOL VÀ TÍNH TOÁN HÓA HỌC (9 tiết + 2 tiết ôn tập + 1 tiết kiểm tra học kỳ)	
13	25	Bài 18: Mol	
	26	Bài 19: Chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và lượng chất (tiết 1)	
14	27	Bài 19: Chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và lượng chất (tiết 2)	
	28	Bài 20: Tỉ khối của chất khí	
15	29	Bài 21: Tính theo công thức hóa học (tiết 1)	
	30	Bài 21: Tính theo công thức hóa học (tiết 2)	
16	31	Bài 22: Tính theo phương trình hóa học (tiết 1)	

	32	Bài 22: Tính theo phương trình hóa học (tiết 2)	
17	33	Bài 23: <i>Bài luyện tập 4</i>	
	34	Ôn tập học kỳ I (tiết 1)	*
18	35	Ôn tập học kỳ I (tiết 2)	
19	36	Kiểm tra học kỳ I	
		HỌC KỲ II	
		CHƯƠNG 4: OXI. KHÔNG KHÍ (9 tiết +1 tiết kiểm tra định kỳ)	
20	37	Bài 24: Tính chất Oxi (tiết 1)	
	38	Bài 24: Tính chất Oxi (tiết 2)	
21	39	Bài 25: Sự Oxi hóa – phản ứng hóa hợp - ứng dụng của Oxi	
	40	Bài 26 : Oxit	
22	41	Bài 27: Điều chế khí Oxi – phản ứng phân hủy	
	42	Bài 28: Không khí. Sự cháy (tiết 1)	
23	43	Bài 28: Không khí. Sự cháy (tiết 2)	
	44	Bài 29: <i>Bài luyện tập 5</i>	
24	45	Bài 30: <i>Bài thực hành 4</i>	
	46	Kiểm tra 1 tiết	
		CHƯƠNG 5: HIDRO - NƯỚC (12 tiết + 1 tiết kiểm tra định kỳ)	
25	47	Bài 31: Tính chất, ứng dụng của Hidro (tiết 1)	
	48	Bài 31: Tính chất, ứng dụng của Hidro (tiết 2)	
26	49	Bài 33: Điều chế Hidro. Phản ứng thế.	*
	50	Bài 34: <i>Bài luyện tập 6</i>	
27	51	Bài 35: <i>Bài thực hành 5 (lấy điểm kiểm tra thực hành - điểm hệ số 1)</i>	
	52	Bài 36: Nước (tiết 1)	
28	53	Bài 36: Nước (tiết 2)	
	54	Bài 37: Axit - Bazơ – Muối (tiết 1)	
29	55	Bài 37: Axit - Bazơ – Muối (tiết 2)	
	56	Bài 38: Bài luyện tập 7 (tiết 1)	*
30	57	Bài 38: Bài luyện tập 7 (tiết 2)	
	58	Bài 39: Bài thực hành 6	
31	59	Kiểm tra 1 tiết	
		CHƯƠNG 6: DUNG DỊCH (8 tiết + 2 tiết ôn tập + 1 tiết kiểm tra học kỳ)	
	60	Bài 40: Dung dịch	
32	61	Bài 41: Độ tan của một chất trong nước	
	62	Bài 42: Nồng độ dung dịch (tiết 1)	
33	63	Bài 42: Nồng độ dung dịch (tiết 2)	
	64	Bài 43 : Pha chế dung dịch (tiết 1)	
34	65	Bài 43 : Pha chế dung dịch (tiết 2)	
	66	Bài 44: <i>Bài luyện tập 8</i>	
35	67	Bài 45: <i>Bài thực hành 7</i>	
	68	Ôn tập học kỳ II (tiết 1)	
36	69	Ôn tập học kỳ II (tiết 2)	
37	70	Kiểm tra cuối năm	

PHÂN PHỐI CHƯƠNG TRÌNH

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 9

Cả năm : 37 tuần (70 tiết)

Học kì I : 19 tuần (36 tiết)

Học kì II : 18 tuần (34 tiết)

HỌC KỲ I

Tuần	Tiết PP CT	Tên bài dạy	Ghi chú
1	1	Ôn tập đầu năm	
		CHƯƠNG I - CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ (17 tiết + 2 tiết kiểm tra định kỳ)	
	2	Bài 1: Tính chất hoá học của oxit. Khái quát sự phân loại oxit	
2	3	Bài 2 : Một số oxit quan trọng. (tiết 1)	
	4	Bài 2 : Một số oxit quan trọng. (tiết 2)	
3	5	Bài 3 : Tính chất hoá học của axit	
	6	Bài 4 : Một số axit quan trọng (tiết 1)	
4	7	Bài 4 : Một số axit quan trọng (tiết 2)	
	8	<i>Bài 5 : Luyện tập:</i> Tính chất hoá học của oxit và axit	
5	9	<i>Bài 6 : Thực hành:</i> Tính chất hoá học của oxit và axit	
	10	Kiểm tra 1 tiết	
6	11	Bài 7 : Tính chất hoá học của bazơ	
	12	Bài 8 : Một số bazơ quan trọng (tiết 1)	
7	13	Bài 8 : Một số bazơ quan trọng (tiết 2)	
	14	Bài 9 : Tính chất hoá học của muối (tiết 1)	
8	15	Bài 9 : Tính chất hoá học của muối (tiết 2)	*
	16	Bài 10 + Bài 11 : Một số muối quan trọng – Phân bón hóa học	*
9	17	Bài 12 : Mối quan hệ giữa các hợp chất vô cơ	
	18	<i>Bài 13 : Luyện tập</i> chương 1	
10	19	<i>Bài 14 : Thực hành:</i> Tính chất hoá học bazơ và muối	
	20	Kiểm tra 1 tiết	
		CHƯƠNG II- KIM LOẠI (9 tiết)	
11	21	Bài 15 : Tính chất vật lý của kim loại	
	22	Bài 16 : Tính chất hoá học của kim loại	
12	23	Bài 17 : Dãy hoạt động hoá học của kim loại	
	24	Bài 18 : Nhôm	
13	25	Bài 19 : Sắt	
	26	Bài 20 :Hợp kim sắt: Gang, thép	
14	27	Bài 21 : Ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn	
	28	<i>Bài 22 : Luyện tập</i> chương 2	
15	29	<i>Bài 23 : Thực hành:</i> Tính chất hoá học của nhôm và sắt (<i>lấy điểm kiểm tra thực hành-điểm hệ số 1</i>)	
		CHƯƠNG III : PHI KIM -SƠ LƯỢC BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC (11 tiết + 1 tiết ôn tập + 1 tiết kiểm tra định kỳ)	
	30	Bài 25 : Tính chất của phi kim	

16	31	Bài 26 : Clo (tiết 1)	
	32	Bài 26 : Clo (tiết 2)	
17	33	Bài 27 : Cacbon	
	34	Bài 28 : Các oxit của Cacbon	
18	35	Bài 24 : Ôn tập học kỳ I	
19	36	Kiểm tra học kỳ I	
		HỌC KỲ II	
20	37	Bài 29 : Axit Cacbonic và muối Cacbonat	
	38	Bài 30 : Silic. Công nghiệp Silicat	
21	39	Bài 31 : Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (tiết 1)	
	40	Bài 31 : Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (tiết 2)	
22	41	<i>Bài 32 : Luyện tập</i> chương 3	
	42	<i>Bài 33 : Thực hành:</i> Tính chất hoá học của phi kim và hợp chất của chúng	
		CHƯƠNG IV: HIDROCACBON. NHIÊN LIỆU (10 tiết + 1 tiết kiểm tra định kỳ)	
23	43	Bài 34 : Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	
	44	Bài 35 : Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ	
24	45	Bài 36 : Metan	
	46	Bài 37 : Etilen	
25	47	Bài 38 : Axetilen	
	48	Kiểm tra 1 tiết	
26	49	Bài 39 : Benzen	
	50	Bài 40 : Dầu mỏ và khí thiên nhiên	
27	51	Bài 41 : Nhiên liệu	
	52	<i>Bài 42 : Luyện tập</i> chương 4	
28	53	<i>Bài 43 : Thực hành:</i> Tính chất hoá học của hidrocacbon	
		CHƯƠNG V- DẪN XUẤT CỦA HIDROCACBON (14 tiết + 2 tiết ôn tập + 2 tiết kiểm tra định kỳ)	
	54	Bài 44 : Rượu etylic	
29	55	Bài 45 + 46 : Axit axetic – Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic. (tiết 1)	
	56	Bài 45 + 46: Axit axetic – Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic. (tiết 2)	
30	57	Bài 47 : Chất béo	
	58	<i>Bài 48 : Luyện tập:</i> Rượu etylic–Axit axetic và chất béo (tiết 1)	*
31	59	<i>Bài 48 : Luyện tập:</i> Rượu etylic–Axit axetic và chất béo (tiết 2)	
	60	<i>Bài 49 : Thực hành:</i> Tính chất của rượu và axit (<i>lấy điểm kiểm tra thực hành–điểm hệ số 1</i>)	
32	61	Kiểm tra 1 tiết	
	62	Bài 50,51 : Glucozơ, Saccarozơ (tiết 1)	
33	63	Bài 50,51 : Glucozơ, Saccarozơ (tiết 2)	
	64	Bài 52 : Tinh bột và xenlulozơ	
34	65	Bài 53 : Protein	
	66	Bài 54 : Polime	*

35	67	<i>Bài 55 : Thực hành: Tính chất của gluxit</i>	
	68	Bài 56 : Ôn tập cuối năm (tiết 1)	
36	69	Bài 56 : Ôn tập cuối năm (tiết 2)	
37	70	Kiểm tra cuối năm	