

KẾ HOẠCH GIÁO DỤC CỦA GIÁO VIÊN
MÔN HỌC: HÓA HỌC, LỚP 10
(Năm học 2025- 2026)

I. Kế hoạch dạy học

Phân phối chương trình + Chuyên đề lựa chọn

STT	Bài học (1)	Số tiết (2)	Tiết PPCT (3)	Thời điểm (4)	Thiết bị dạy học (5)	Địa điểm dạy học (6)
HỌC KÌ 1 (18 tuần × 3 tiết = 54 tiết)						
1	Bài 1. Nhập môn Hóa học	2	1; 2	Tuần 1	Máy chiếu hoặc smart TV kết nối máy tính	Lớp học
2	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (6 tiết)	1	3	Tuần 1		
3	Bài 2. Thành phần của nguyên tử (3 tiết)	2	4; 5	Tuần 2		
4	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (tt)	1	6	Tuần 2		
5	Bài 2. Thành phần của nguyên tử (tt)	1	7	Tuần 3		
6	Bài 3. Nguyên tố hoá học (3 tiết)	1	8	Tuần 3		
7	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (tt)	1	9	Tuần 3		
8	Bài 3. Nguyên tố hoá học (tt)	2	10; 11	Tuần 4		
9	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (tt)	1	12	Tuần 4		
10	Bài 4. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử (5 tiết)	2	13; 14	Tuần 5		
11	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (tt)	1	15	Tuần 5		
12	Bài 4. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử (tt)	2	16; 17	Tuần 6		
13	Bài 4. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử (tt)	1	18	Tuần 6		
14	Bài 9. Thực hành thí nghiệm hoá học ảo (tt)	1	19	Tuần 7		
15	Ôn tập chương 1	1	20	Tuần 7		
16	Bài 5. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (2 tiết)	1	21	Tuần 7		
17	Bài 5. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (tt)	1	22	Tuần 8		

18	Bài 2. Phản ứng hạt nhân (4 tiết)	1	23	Tuần 8		
19	Ôn tập kiểm tra giữa kì 1	1	24	Tuần 8		
20	Bài 2. Phản ứng hạt nhân (tt)	1	25	Tuần 9		
21	Kiểm tra giữa kì 1	1	26	Tuần 9		
22	Bài 6. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố, thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì và nhóm (3 tiết)	1	27	Tuần 9		
23	Bài 6. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố, thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì và nhóm (tt)	2	28; 29	Tuần 10		
24	Bài 2. Phản ứng hạt nhân (tt)	1	30	Tuần 10		
25	Bài 7. Định luật tuần hoàn - ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	2	31; 32	Tuần 11		
26	Ôn tập chương 2	1	33	Tuần 11		
27	Bài 8. Quy tắc octet	1	34	Tuần 12		
28	Bài 9. Liên kết ion	2	35; 36	Tuần 12		
29	Bài 2. Phản ứng hạt nhân (tt)	1	37	Tuần 13		
30	Bài 10. Liên kết cộng hoá trị (5 tiết)	2	38; 39	Tuần 13		
31	Bài 8. Vẽ cấu trúc phân tử (4 tiết)	1	40	Tuần 14		
32	Bài 10. Liên kết cộng hoá trị (tt)	2	41; 42	Tuần 14		
33	Bài 8. Vẽ cấu trúc phân tử (tt)	1	43	Tuần 14		
34	Bài 10. Liên kết cộng hoá trị (tt)	1	44	Tuần 15		
35	Bài 8. Vẽ cấu trúc phân tử (tt)	1	45	Tuần 15		
36	Ôn tập kiểm tra cuối kì 1 (2 tiết)	2	46; 47	Tuần 16		
37	Bài 8. Vẽ cấu trúc phân tử (tt)	1	48	Tuần 16		
38	Bài 1. Liên kết hoá học (4 tiết)	2	49; 50	Tuần 17		
39	Kiểm tra cuối kì 1	1	51	Tuần 17		
40	Bài 11. Liên kết hydrogen và tương tác van der Waals	2	52; 53	Tuần 18		
41	Ôn tập chương 3	1	54	Tuần 18		

HỌC KÌ 2 (17 tuần × 3 tiết = 51 tiết)						
42	Bài 12. Phản ứng oxi hoá – khử và ứng dụng trong cuộc sống (3 tiết)	3	55; 56; 57	Tuần 19		
43	Ôn tập chương 4	1	58	Tuần 20		
44	Bài 1. Liên kết hoá học (tt)	1	59	Tuần 20		
45	Bài 13. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học (4 tiết)	1	60	Tuần 20		
46	Bài 13. Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học (tt)	3	61; 62; 63	Tuần 21		
47	Bài 1. Liên kết hoá học (tt)	1	64	Tuần 22		
48	Bài 14. Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	2	65; 66	Tuần 22		
49	Bài 4. Entropy và biến thiên năng lượng tự do Gibbs (4 tiết)	2	67; 68	Tuần 23		
50	Ôn tập chương 5	1	69	Tuần 23		
51	Bài 15. Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng	2	70; 71	Tuần 24		
52	Bài 4. Entropy và biến thiên năng lượng tự do Gibbs (tt)	1	72	Tuần 24		
53	Bài 16. Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hóa học	3	73; 74; 75	Tuần 25		
54	Bài 4. Entropy và biến thiên năng lượng tự do Gibbs (tt)	1	76	Tuần 26		
55	Ôn tập chương 6	1	77	Tuần 26		
56	Ôn tập kiểm tra giữa kì 2	1	78	Tuần 26		
57	Bài 3. Năng lượng hoạt hoá (3 tiết)	2	79; 80	Tuần 27		
58	Kiểm tra giữa kì 2	1	81	Tuần 27		
59	Bài 17. Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA (5 tiết)	2	82; 83	Tuần 28		
60	Bài 3. Năng lượng hoạt hoá (tt)	1	84	Tuần 28		
61	Bài 17. Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA (tt)	2	85; 86	Tuần 29		
62	Bài 5. Sơ lược về phản	1	87	Tuần 29		

	ứng cháy và nổ (3 tiết)					
63	Bài 17. Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA (tt)	1	88	Tuần 30		
64	Bài 5. Sơ lược về phản ứng cháy và nổ (tt)	2	89; 90	Tuần 30		
65	Bài 18. Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide (4 tiết)	2	91; 92	Tuần 31		
66	Bài 6. Điểm chớp cháy (Nhiệt độ chớp cháy), nhiệt độ tự bốc cháy và nhiệt độ cháy (3 tiết)	1	93	Tuần 31		
67	Bài 18. Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide (tt)	2	94; 95	Tuần 32		
68	Bài 6. Điểm chớp cháy (Nhiệt độ chớp cháy), nhiệt độ tự bốc cháy và nhiệt độ cháy (tt)	1	96	Tuần 32		
69	Ôn tập chương 7	1	97	Tuần 33		
70	Bài 6. Điểm chớp cháy (Nhiệt độ chớp cháy), nhiệt độ tự bốc cháy và nhiệt độ cháy (tt)	1	98	Tuần 33		
71	Ôn tập kiểm tra cuối học kì 2 (2 tiết)	1	99	Tuần 33		
72	Ôn tập kiểm tra cuối học kì 2 (tt)	1	100	Tuần 34		
73	Bài 7. Hoá học về phản ứng cháy, nổ (4 tiết)	1	101	Tuần 34		
74	Kiểm tra cuối học kì 2	1	102	Tuần 34		
75	Bài 7. Hoá học về phản ứng cháy, nổ (tt)	3	103; 104; 105	Tuần 35		

II. Nhiệm vụ khác:

1. Giáo dục lịch sử địa phương
2. Hoạt động trải nghiệm, hướng nghiệp

TỔ TRƯỞNG
(Ký và ghi rõ họ tên)

Đại Lộc, ngày 10 tháng 9 năm 2025
GIÁO VIÊN
(Ký và ghi rõ họ tên)

Lê Thị Tường Vân