

# BIÊN BẢN THỐNG NHẤT NỘI DUNG GIẢNG DẠY VÀ HÌNH THỨC ĐÁNH GIÁ MÔN THÍ NGHIỆM HÓA VÔ CƠ

1. Thành phần tham dự: GV dạy môn TNHVC : C. Vân, C. Ngọc, C.Phương, T.Hòa, T.Phong, C.Sương

2. Thời gian: 12/8/2025

3. Địa điểm: online

4. Nội dung:

4.1. Phân bố thời gian môn học Thí nghiệm hóa vô cơ

BUỔI TN	BÀI THÍ NGHIỆM	THÍ NGHIỆM THỰC HIỆN
1.	Nội quy PTN	
	Bài 1: Một số kỹ thuật cơ bản trong thí nghiệm hóa vô cơ	
	Bài 2: Hydro	1; 2b
	Bài 8: Các nguyên tố nhóm VIA	1; 2b; 5; 9b,c,d; 10; 11; 12; 13
2.	Bài 3: Các nguyên tố phân nhóm IA	1; 2; 7
	Bài 4: Các nguyên tố phân nhóm IIA	1; 2; 3; 4; 6; 7; 8
	Bài 9: Các nguyên tố phân nhóm VIIA	1; 6 (bỏ 6d) (của buổi 4)
3.	Bài 5: Các nguyên tố phân nhóm IIIA	2b; 4; 5; 6; 7; 8
	Bài 6: Các nguyên tố phân nhóm IVA	1; 2; 3 (bỏ thí nghiệm đốt P đỏ trong khí CO <sub>2</sub> vì không có P đỏ); 6; 7; 9; 12; 16; 17; 18
4.	Bài 7: Các nguyên tố phân nhóm VA	1; 2; 3; 4; 5; 6; 7; 8; <del>10</del>
	Bài 10: Các nguyên tố phân nhóm VIB	3; 4; 6; 7; 8
	Bài 11: Các nguyên tố phân nhóm VIIB	1; 2; 3; 5

BUỔI TN	BÀI THÍ NGHIỆM	THÍ NGHIỆM THỰC HIỆN
5	Bài 12: Các nguyên tố phân nhóm VIIIB Bài 13: Các nguyên tố phân nhóm IB Bài 14: Các nguyên tố phân nhóm IIB	1; 2; 3; 4; 6; 7; 9; 10; 11; 12; 13; 14; 15. 4; 8. 1; 3.
6	Thi kết thúc môn	Tất cả các thí nghiệm đã học từ buổi 1 đến buổi 5.

#### 4.2. Hình thức thi:

- Thi thực hành + báo cáo.

SV bốc thăm chọn thí nghiệm

- Cấu trúc đề thi gồm 3 câu, trong đó có 1 câu phân nhóm chính + 2 câu phân nhóm phụ hoặc ngược lại.

Báo cáo bài thi trình bày theo mẫu sau



### MẪU ĐỀ THI THỰC HÀNH HÓA VÔ CƠ

Thời gian: 45 phút

Họ và tên SV ..... Mã số SV ..... Lớp .....

#### Thí nghiệm 1. Hoạt tính của hydro phân tử và hydro nguyên tử (3 điểm)

Tóm tắt các bước tiến hành	Hiện tượng (CLO2.2)	Phương trình phản ứng & giải thích (CLO1.1)
Hỗn hợp axit sunfuric 20 % + kali pemanganat 0,1 M được chia vào ba ống nghiệm. Ống thứ nhất được dùng làm ống chuẩn. Ống thứ hai được sục khí hydro. Ống thứ 3 được cho thêm kẽm.		

### Thí nghiệm 2. Tính chất của ammoniac (3 điểm)

Tóm tắt các bước tiến hành	Hiện tượng (CLO2.2)	Phương trình phản ứng & giải thích (CLO1.1)
Lấy dung dịch amoniac 0,5 M cho vào bốn ống nghiệm. Ống thứ nhất được dùng làm ống chuẩn. Ống thứ ba thêm axit sunfuric 2 M Ống thứ tư được đun nhẹ.		

### Thí nghiệm 3. Điều chế và tính chất của mangan (II) hydroxit (4 điểm)

Tóm tắt các bước tiến hành	Hiện tượng (CLO2.2)	Phương trình phản ứng & giải thích (CLO1.1)
Cho vào ba ống nghiệm, mỗi ống gồm mangan (II) sunfat 2M và natri hydroxit 2M. Thêm axit clohydric 2 M vào ống thứ nhất. Thêm natri hydroxit đậm đặc vào ống thứ hai. Thêm hydro peoxit 10 % vào ống thứ ba.		

#### 4.4. Cách tính điểm môn học:

- Điểm thao tác: mỗi buổi 1 cột, điểm trung bình của 6 buổi chiếm 20% điểm môn học.
- Điểm báo cáo: mỗi buổi 1 cột, điểm trung bình của 6 buổi chiếm 30% điểm môn học.
- Điểm thi: 1 cột, chiếm 50% điểm môn học.

**Chủ trì**

*Lê Thị Thanh Vân*