

MỤC LỤC

LỜI MỞ ĐẦU	iii
Bài 1. Nội quy phòng thí nghiệm.....	1
Bài 2. An toàn phòng thí nghiệm.....	3
Bài 3. Sơ cứu khi gặp tai nạn trong phòng thí nghiệm.....	5
PHẦN 1: HÓA PHÂN TÍCH 1	8
Bài 1. Phương pháp chuẩn độ acid – base. Định lượng dung dịch amoniac NH_4OH và natri cacbonat Na_2CO_3	9
Bài 2. Chuẩn độ acid – base Định lượng acid acetic H_3COOH , hỗn hợp acid sulfuric và acid photphoric ($\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_3\text{PO}_4$).....	14
Bài 3. Phương pháp permanganat. Định lượng nước oxy già và muối MOHR	19
Bài 4. Phương pháp oxy hoá khử - Kỹ thuật chuẩn độ thế định lượng nguyên liệu natri thiosulfat.....	24
Bài 5. Chuẩn độ tạo phức. Định lượng độ cứng của mẫu nước.....	26
Bài 6. Phương pháp Volhard. Định lượng dung dịch natri clorid NaCl 0,9 %	31
PHẦN 2: HÓA PHÂN TÍCH 2	35
Bài 1. Định tính paracetamol bằng quang phổ hồng ngoại IR	36
Bài 2. Định tính paracetamol bằng sắc ký lớp mỏng	40
Bài 3. Tách và định tính các cyclin bằng phương pháp sắc ký lớp mỏng	44

Bài 4. Định lượng sắt Fe bằng phương pháp tạo phức đo quang	48
Bài 5. Định lượng paracetamol bằng phương pháp quang phổ tử ngoại – khả kiến (UV-Vis)	52
Bài 6. Định lượng nitrit bằng phương pháp quang phổ UV - Vis.....	57
Bài 7. Định lượng cafein bằng phương pháp sắc ký lỏng hiệu năng cao	61
Bài 8. Định lượng calci hydroxid Ca(OH)_2 bằng phương pháp chuẩn độ điện thế	69
Bài 9. Xác định góc quay cực và góc quay cực riêng	73
PHẦN PHỤ LỤC	77
TÀI LIỆU THAM KHẢO	79