**Bài tập môn Hóa phân tích nâng cao tham khảo:**

Để xác định hàm lượng Cu trong một mẫu phân tích, người ta cân 10 gam mẫu và xử lí mẫu bằng các dung dịch thích hợp, axit hoá để đưa dung dịch về pH<2.Cho dung dịch đã xử lí này vào bình định mức 100 ml, thêm nước cho đến vạch. Dung dịch này đem đo phổ AAS ở bước sóng =324,4 nm thì cường độ vạch phổ đo được A= 0,371.

Dãy mẫu chuẩn đo bằng phương pháp AAS ở bước sóng 324,4 nm có kết quả như sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| STT | Nồng độ Cu ( g/ml) | Độ hấp thụ A |
| 1 | 5,0 | 0,4886 |
| 2 | 4,0 | 0,39038 |
| 3 | 3,0 | 0,29216 |
| 4 | 2,0 | 0,19394 |
| 5 | 1,0 | 0,09572 |

Tiến hành vẽ đồ thị biễu diễn sự phụ thuộc A-C thu được phương trình hồi quy có dạng: y=0,1817x + 0,0006

Xác định hàm lượng (%) Cu có trong mẫu phân tích?