Định dạng báo cáo tóm tắt :

- Khổ giấy A4; Căn lề trên: 2,5 cm, lề dưới: 2,5 cm, lề phải: 2,5 cm, lề trái: 3,5 cm.
- Tiêu đề: Times New Roman, cỡ chữ 14, in đậm, căn giữa trang giấy, cách dòng: 0 pt
- Tên tác giả: Times New Roman, cỡ chữ 13, căn giữa, cách dòng: 0 pt
- Địa chỉ: Times New Roman, cỡ chữ 12, in nghiêng, căn giữa, cách dòng: 0 pt
- Nội dung: Times New Roman, cỡ chữ 13, căn đều 2 bên, cách dòng: multipe 1.2, trước dòng: 0 pt, sau dòng: 6 pt
- Tóm tắt báo cáo (cả tiếng Anh): Không quá 1 trang A4

Ví dụ:

Nghiên cứu cố định Zr(IV) trên than hoạt tính theo phương pháp thủy nhiệt trong môi trường H_2O_2 để hấp phụ Asen trong nước

ĐàoThị Phương Thảo[1], Đỗ Quang Trung[2], NguyễnVăn Nội[2], PhạmThị Vân[2]

[1]*Bộ môn Hóa – Khoa Hóa lý kỹ thuật – HVKTQS*

[2]*Khoa Hóa học, Trường ĐHKHTN, ĐHQG Hà Nội.*

ĐT: 0983602185; e-mail: thaodpa@gmail.com

Tóm tắt: Vật liệu hấp phụ cố định Zr(IV) trên than hoạt tính có diện tích bề mặt riêng lớn, độ bền tốt, tải trọng hấp phụ cao đã được tổng hợp từ $ZrOCl_2.8H_2O$ bằng phương pháp thủy nhiệt trong môi trường hidro peroxit. Hidro peroxit được dùng để làm tác nhân kết tủa và hoạt hóa bề mặt vật liệu. Vật liệu chế tạo được có diện tích bề mặt riêng là 617,432 m^2/g, thể tích lỗ xốp là 0,29 cm^3/g. Vật liệu có tải trọng hấp phụ lớn nhất 19,4 mg/g. Nghiên cứu ảnh hưởng của các điều kiện thủy nhiệt như thời gian, nhiệt độ, nồng độ của H_2O_2 lên đặc tính cấu trúc của vật liệu. Điều kiện thủy nhiệt sẽ ảnh hưởng đến độ bền cấu trúc, kích thước tinh thể và dạng tinh thể của vật liệu. Các đặc tính của vật liệu được đánh giá bằng các phép đo phổ nhiễu xạ tia X, phân tích nhiệt TGA, phân tích đẳng nhiệt hấp phụ- giải hấp phụ nitơ BET, phương pháp phân tích phổ tán sắc năng lượng EDS.

Abstract: New materials with high adsorbent capacity based on Zr(IV) immobilition on *activated carbon* for the removal of As(III) in the water have been investigated and synthesized following hydrothermal processe. The experiental results showed that Zr(IV) has been immobilized on *activated carbon* at 120^0C , pH =2 for 14 hours in H_2O_2 medium can high adsorb arsenic than free Zr(IV) immobilized one. The adsorption characteristics of material have been examined by the eqilibrium adsorption, time hydrothermal, temperature hydrothermal, effect of concentration of H_2O_2. The maxium adsorption capacity were AC-Zr-$H_{4\text{-}5\text{-}120\text{-}14}$ is 19,4 mg/g. Thesematerialswerecharacterized by X-ray diffraction (XRD), adsorption–desorption N_2-isotherms (BET),

thermogravimetricanalysis (TGA) and energy dispersive X-ray spcetroscopy (EDS).