

حسن عابدینی، مجید پاکیزه<sup>\*</sup>، سجاد امیری

مشهد، دانشگاه فردوسی مشهد، دانشکده مهندسی، گروه مهندسی شیمی

پیام نگار: pakizeh@um.ac.ir

### چکیده

تخمین مناسب توزیع اندازه حفرات جاذب‌های صنعتی، به عنوان یک پارامتر مهم در طراحی و شبیه سازی واحدهای جذب، شناخته می‌شود. در این مقاله در ابتدا بررسی مختصری در مورد فرمولیندی برخی روش‌های تعیین توزیع اندازه حفرات، مثل *NLDFT*, *BJH*, *HK* و *SHNI* صورت گرفته است. در ادامه به منظور مقایسه کارایی روش‌های مورد نظر، توزیع اندازه حفرات جاذب‌های *ZSM-5*, *SBA-15*, *MCM-41/A* از اندازه حفرات می‌توان استفاده کرد، همچنین بکارگیری روش‌های *HK* و *SHNI* برای جاذب‌های میکروپور<sup>۱</sup> پاسخ‌های مناسبی را به همراه خواهد داشت. برای دستیابی به توزیع اندازه حفرات مناسب با استفاده از روش *SHNI* اطلاعات فیزیکی و عملیات ریاضی کمتری نسبت به روش‌های دیگر، مورد نیاز می‌باشد، در نتیجه به خوبی می‌توان از این روش برای تعیین توزیع اندازه حفرات جاذب‌های میکروپور استفاده کرد. نتایج بدست آمده با استفاده از روش *NLDFT* در مقایسه با روش‌های دیگر، برای جاذب‌های مزوپور *(Mesopores)* دقیق‌تر است.

کلمات کلیدی: توزیع اندازه حفرات، روش *SHNI*, *HK*, *NLDFT*, *BJH*, روش

عنوان یک ویژگی کمی برای ساختار متخلخل یک جاذب جامد به حساب می‌آید<sup>[۱-۴]</sup>. یکی از انواع طبقه‌بندی جاذب‌ها بر اساس اندازه حفرات می‌باشد. بر اساس IUPAC جاذب‌ها، به سه دسته کلی از لحاظ اندازه حفره تقسیم‌بندی می‌شوند<sup>[۳]</sup>:

$d < 2 \text{ nm}$  میکروپور

$2 \text{ nm} < d < 50 \text{ nm}$  مزوپور

$d > 50 \text{ nm}$  ماکروپور

تعیین PSD جاذب‌های ماکروپور<sup>۲</sup> با استفاده از روش‌هایی مثل

### ۱- مقدمه

جذب سطحی ناهمگن گازها، بر روی جاذب‌های متخلخل، نقش مهمی را در زمینه‌های مختلف علمی و صنعتی ایفا می‌کند. تاثیر مستقیم اندازه حفرات یک جاذب، بر روی مکانیزم انتقال جرم، اهمیت تعیین PSD<sup>۳</sup> یک جاذب یا یک جامد متخلخل را دوچندان می‌کند. بسیاری از فرایندهای صنعتی مثل فرایندهای کاتالیستی، جذب، جداسازی غشایی و واکنشهای غیر کاتالیستی جامد- گاز، تحت تاثیر توزیع اندازه حفرات می‌باشند.تابع توزیع اندازه حفرات به

1. Micropores

2. Pore Size Distribution

3. Pore Size Distribution

## ۱-۲ روش BJH

این روش برای تخمین حجم و سطح جاذب‌های متخلخل، ارائه شده است. این تکنیک برای جاذب‌های متخلخل نسبتاً درشت در گستره وسیعی از اندازه حفره، مورد استفاده قرار می‌گیرد. این روش بر مبنای تئوری ویلر [۱۲] که ترکیبی از جذب چند لایه BET<sup>۳</sup> و میان موبینگی می‌باشد، بنا نهاده شده است. این نظریه به صورت رابطه (۱) خلاصه می‌شود:

$$V_s - V = \pi \int_{r_{p_n}}^{\infty} (r - t) L(r) dr \quad (1)$$

که در آن  $V_s$  حجم گاز جذب شده در فشار اشباع جاذب،  $V$  حجم گاز جذب شده در فشار  $P$ ،  $L(r)dr$  کل طول حفره که بین شعاع‌های  $r$  و  $r+dr$  قرار دارد،  $r_{p_n}$  شعاع بحرانی (شعاع بزرگترین حفره که به طور کامل از مایع جذب شده در هر فشار جزئی، پر شده است)،  $t$  ضخامت چند لایه که در فشار  $P$  ایجاد شده است، می‌باشدند. ویلر شعاع یک حفره را به صورت مجموع ضخامت چند لایه، که از نظریه BET محاسبه می‌شود و شعاع بدست آمده از رابطه کلوین، در نظر می‌گیرد. سیستمی را که به شکل استوانه ای بوده و انتهای آن باز می‌باشد، در نظر بگیرید (شکل (۱)). این استوانه‌ها دارای شعاع یکسان بوده و تغییرات شعاع آن‌ها نسبت به تغییر در فشار نسبی ( $P/P_0$ ) به یک شکل می‌باشد [۶]. فرض کنید که فشار نسبی  $(P/P_0)$  به مقدار بسیار زیاد به واحد نزدیک می‌باشد، که به دنبال آن همهٔ حفرات از مایع پر شده‌اند. شعاع  $r_{p_1}$  مربوط به بزرگترین حفره می‌باشد، لایه‌ای از مولکول‌ها که به صورت فیزیکی جذب شده‌اند، دارای ضخامت  $t_1$  می‌باشند. در این لایه جذب شده، یک موبینگی وجود دارد که شعاع آن  $r_K$  می‌باشد، که بعد از تبخیر لایه‌های بیرونی (کاهش فشار نسبی) ظاهر می‌شود. در شرایط تعادل، رابطهٔ بین حجم حفره،  $V_{P_1}$  و حجم موبینگی داخلی،  $V_{K_1}$ ، به صورت رابطه (۲) خواهد بود.

$$V_{P_1} = V_{K_1} r_{P_1}^2 / r_{K_1}^2 \quad (2)$$

چون  $V_{K_1}$  مجھول است، لذا این رابطه مفید نمی‌باشد. برای

تخلخل سنجی جبوه‌ای<sup>۴</sup> صورت می‌گیرد، قطر حفرات نیز اغلب با استفاده از رابطه کلوین محاسبه می‌شود [۵].

از ابتدای ترین روش‌های ارائه شده جهت تعیین PSD می‌توان به روش BJH<sup>۵</sup> اشاره کرد، که توسط برت<sup>۶</sup> و همکاران در سال ۱۹۵۱ ارائه شده است [۶]. این روش با استفاده از ایزوتروم دفع نیتروژن و بر اساس تئوری ویلر<sup>۷</sup> که ترکیبی از جذب فیزیکی و میان موبینگی<sup>۸</sup> می‌باشد، بدست آمده است. ریو<sup>۹</sup> و همکاران [۷] مطالعات مربوط به جذب را، برای یک سری از جاذب‌های کربنی، با استفاده از روش DFT<sup>۱۰</sup> انجام داده اند. در سالهای اخیر تحقیقات زیادی با تکنیک‌های مختلف، مثل حداقل مربعات غیرمنفی (NNLS)<sup>۱۱</sup> و مرتبه‌های مختلف خطی سازی، برای پیش‌بینی PSD جاذب‌های ناهمگن جامد، صورت گرفته است [۸-۱۰].

گوانکوا<sup>۹</sup> و همکاران [۱۱] با به کارگیری برنامه CONTIN توانستند PSD مربوط به انواع مختلف کریں فعل را با ترکیب کردن رابطه کلوین و روابط مربوط به تعیین ضخامت لایه جذب شده، بدست آورند. کوالزیک<sup>۱۰</sup> و همکاران [۱۲] دو روش HK<sup>۱۱</sup> و ND<sup>۱۲</sup> را با استفاده از یک الگوریتم عددی مقایسه نموده‌اند. نتیجه‌ی حاصل از این تحقیق شباهت بین جواب‌های نهایی این دو روش بوده است.

## ۲- روش‌های تعیین توزیع اندازه حفرات

امروزه ساخت و تولید انواع جاذب‌ها و بهبود خواص آنها به منظور بهره‌وری بیشتر از این گونه مواد در صنایع مختلف، به خصوص صنایع نفت، گاز و پتروشیمی مورد توجه می‌باشد. از آنجایی که از اهمیت اندازه حفرات یک جاذب بر نحوه عملکرد آن در مکانیسم‌های انتقال جرم نمی‌توان چشم پوشی کرد، لذا با تعیین توزیع اندازه حفرات یک جاذب می‌توان به یکی از شاخصه‌های مهم آن دست پیدا کرد، که در ادامه به برخی از روش‌های مطرح در زمینه تعیین توزیع اندازه حفرات اشاره شده است.

1. Macropores
2. Barrett-Joyner- Halenda
3. Barrett
4. Wheeler
5. Capillary Condensation
6. Ryu
7. Density Functional Theory
8. Non Negative Least Square
9. Gun'ko
10. Kowalczyk
11. Horvath-Kawazoe
12. Method of Do and Co-Workers

بوسیلهٔ دو مکانیزم، جذب شده است:

- جذب فیزیکی روی دیوارهٔ حفرات جاذب

- میعان موینگی ایجاد شده در داخل حجم موینگی

برای بدست آوردن رابطهٔ بین فشار نسبی و  $r_k$  در این روش از رابطهٔ کلوین استفاده شده است [۶].

## ۲-۲ روش DFT

در طی سال‌های گذشته روش تابع چگالی (DFT)<sup>۱</sup> و یا شکل کامل‌تر آن که روش تابع چگالی غیر موضعی (NLDF)<sup>۲</sup> می‌باشد، به عنوان یک ابزار مهم جهت تعیین شاخصه‌های جاذب‌ها، مورد استفاده قرار گرفته است. این روش بر اساس مکانیک استاتیکی بنا نهاده شده است. حفرات با اندازه‌های متفاوت اما با شکل‌های یکسان (استوانه‌ای یا شکاف‌دار) در نظر گرفته شده‌اند، اما به صورت مستقل رفتار می‌کنند. ماده جذب شونده، به صورت سیال ناهمگن نسبت به سطح جاذب رفتار می‌کند، که با تعیین پروفایل چگالی آن در داخل حفره به شاخصه‌های آن می‌توان دست یافت.

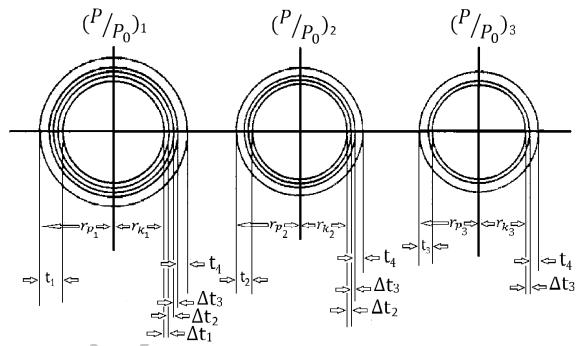
بر اساس این نظریه، پیوندهای سیال-جامد و سیال-سیال عامل کنترل کنندهٔ پر شدن حفرات جاذب می‌باشند. اگر سطح جذب شونده را همگن فرض کنیم، ناهمگنی فعال بین جذب شونده و جاذب را می‌توان به توزیع اندازه حفرات وابسته دانست. زمانی که ناهمگنی فعال، وابسته به دو عامل شیمی سطح و ساختار جاذب باشد، شرح و توصیف آن ظاهرا پیچیده‌تر است [۱۴].

جذب نیتروژن یک روش استاندارde برای تعیین PSD می‌باشد. تقریباً همه روش‌های آنالیز جذب نیتروژن، از این حقیقت پیروی می‌کنند که فشاری که در آن میان موینگی در یک سری حفرات خاص صورت می‌گیرد با اندازه حفره در ارتباط می‌باشد. در سیستم جاذب کربنی و نیتروژنی، اثر متقابل نیتروژن-نیتروژن توسط لنارد-جونز<sup>۳</sup> مدل شده است [۱۵]:

$$U_{NN}(r) = 4\epsilon_{NN} \left[ \left( \frac{\sigma_{NN}}{r} \right)^{12} - \left( \frac{\sigma_{NN}}{r} \right)^6 \right] \quad (5)$$

که در آن  $r$  فاصلهٔ بین دو هستهٔ مولکول‌ها،  $\epsilon_{NN}$  عمق پتانسیل

بدست آوردن اطلاعات مورد نیاز، باید فشار نسبی از  $(P/P_0)_1$  به  $(P/P_0)_2$  کاهش یابد، که نتیجهٔ آن دفع میزان مشخصی از گاز جذب شده، به اندازه  $\Delta V_1$  می‌باشد، (همانطور که در شکل (۱) نشان داده شده است [۶]). کاهش فشار جزئی نه تنها باعث خالی شدن حفرات از میانات موینگی می‌شود، بلکه باعث خواهد شد تا ضخامت لایهٔ جذب شده به میزان  $\Delta t_1$  کاهش یابد.



شکل ۱- طرح اجمالی کلی مکانیزم فرض شده در روش BJH [۶]

به دنبال کاهش فشار نسبی رابطهٔ (۲) را می‌توان به صورت زیر نوشت:

$$V_{P_1} = R_1 \Delta V_1 \quad \& \quad R_1 = r_{P_1}^2 / (r_{k_1} + \Delta t_1)^2 \quad (3)$$

به دنبال تغییراتی که در رابطهٔ (۳) داده شد (توضیحات آن به طور کامل در مرجع [۶] موجود می‌باشد)، رابطهٔ کلی برای بدست آوردن  $V_{P_n}$  به صورت رابطهٔ (۴) خواهد بود.

$$V_{P_n} = R_n \Delta V_n - R_n \Delta t_n \sum_{j=1}^{n-1} C_j A_{p_j} \quad (4)$$

$$C = (\bar{r}_p - t_{\bar{r}}) / \bar{r}_p \quad \& \quad A_p = 2V_p / r_p$$

معادلهٔ (۴) یک رابطهٔ اساسی، برای محاسبهٔ توزیع حجم حفرات، بر اساس شعاع حفره می‌باشد. در راستای رسیدن به این رابطه دو فرض مهم صورت گرفته است:

- حفرات به شکل استوانه‌ای می‌باشند.

- مقدار ماده جذب شده که در حالت تعادل با فاز گاز می‌باشد،

1. Density Functional Theory  
2. Non Local Density Functional Theory  
3. Lennard-Jones

ترمودینامیکی، دو داشمند فوق رابطه زیر را بدست آورده‌اند:

$$RTL_n \left( \frac{P}{P_0} \right) = N_{Av} \frac{N_a A_a + N_A A_A}{\delta^4 (L - 2d_0)} \left[ \frac{\delta^4}{3(L - d_0)^3} - \frac{\delta^{10}}{9(L - d_0)^9} - \frac{\delta^4}{3d_0^3} + \frac{\delta^{10}}{9d_0^9} \right] \quad (9)$$

که در آن  $L$  پهنای میکروپور،  $N_{Av}$  عدد آوگادرو،  $R$  و  $T$  به ترتیب

ثابت گازها و دما،  $A_a$  و  $A_A$  ثابت پراکندگی اثر متقابل بین

جاذب-جذب شونده و بین جذب شونده - جذب شونده،  $N_3$  و

$N_A$  تعداد اتم‌های موجود در واحد سطح جاذب و تعداد

مولکول‌های موجود در واحد سطح جذب شونده می‌باشند.

میانگین حسابی بین قطر مولکولی جذب شونده و قطر اتمی جاذب،

$\delta$  فاصله بین مولکول گاز و اتم جاذب، زمانی که هیچ کنشی بین

این دو وجود ندارد، در فشار  $\frac{P}{P_0}$  است. با استفاده از مقدار جذب

شده در فشار نسبی  $\frac{P}{P_0}$  و رابطه HK، می‌توان به  $L$  دست یافت، که

همان پهنای شکاف یا حفره می‌باشد. سپس با رسم نمودار مقدار

جذب شده بر حسب  $L$  و مشتق‌گیری از آن نمودار دیفرانسیل مقدار

جذب شده بر حسب  $L$  که همان PSD می‌باشد، بدست می‌آید

[18]

#### SHN1 روش ۴-۲

روش SHN1<sup>۱۹</sup> یکی از جدیدترین روش‌های ارائه شده به منظور دستیابی PSD می‌باشد، که در سال ۲۰۱۰ توسط شاهسوند و همکاران [۱۹] ارائه شده است. بر اساس این روش، مقدار کل ماده جذب شده، روی کلیه سطوح متخلخل موجود در جامد به صورت رابطه (۱۰) بیان می‌شود [۱۹]:

$$\psi(P_i) = \frac{C_\mu(P_i)}{C_{\mu s}} = \int_{r_{min}}^{r_{max}} \theta(P_i, r) f(r) dr \quad (10)$$

که در آن  $(P_i)$  مقدار جذب شده در یک فشار معین،  $C_{\mu s}$  مقدار جذب شده در فشار اشباع،  $(P_i, r)$  ایزوترم موضعی جذب (تابعی از فشار و اندازه حفره)،  $f(r)$  نیز PSD جامد متخلخل می‌باشد. برای بدست آوردن PSD، به طور کلی از دو روش مستقیم و روش معکوس استفاده می‌شود. در روش مستقیم با داشتن ایزوترم

3. Shahsavand-Niknam

داخلی مولکول (شاخصه‌ای از جذب)، و  $\sigma_{NN}$  قطر مولکول می‌باشد.

برای اثر متقابل بین کربن و نیتروژن در حفرات که به شکل شکاف

در نظر گرفته شده‌اند، رابطه زیر پیشنهاد شده است [۱۶]:

$$U_{CN}(Z) = \begin{cases} = U_1(Z) + U_1(W - Z) & 0 < Z < W \\ = \infty & otherwise \end{cases} \quad (6)$$

$$U_1(Z) = 2\pi\epsilon_{CN}\sigma_{CN}^2\rho_c\Delta / 0.4\left(\frac{\sigma_{CN}}{Z}\right)^4 - \frac{\sigma_{CN}^4}{3\Delta(Z + 0.61\Delta)^2} \quad (7)$$

که در آن  $\epsilon_{CN}$  و  $\sigma_{CN}$  به ترتیب پارامتر مربوط به انرژی و اندازه اثر متقابل کربن - نیتروژن  $\rho_c$  چگالی اتم کربن در گرافیت،  $\Delta$  فاصله بین صفحات گرافیت از هم می‌باشد. مقدار  $\rho_c$  و  $\Delta$  از ساختار گرافیت بدست می‌آید. ( $\rho_c = 114nm^{-3}, \Delta = 0.335nm$ )

مقدار کل ماده جذب شده بر روی کربن متخلخل را می‌توان به صورت زیر بیان کرد (با فرض این که جذب شدن در حفرات از اندازه آن‌ها مستقل باشد) [۱۷]

$$N(P) = \int_{H_{min}}^{H_{max}} f(h)\rho(h, P) dH \quad (8)$$

که در آن  $(P)$  حجم جذب شده (که تابعی از فشار می‌باشد)،  $H_{max}$  و  $H_{min}$  شعاع کوچکترین و بزرگترین حفره حاضر در جاذب،  $f(H, P)$  چگالی مولی نیتروژن در فشار  $P$  می‌باشد. در این هم توزیع اندازه حفرات (تابعی از پهنای حفره) می‌باشد. در این روش، مدل منحصر به فرد تکمای حفرات  $(f(H, P))$ ، از مدل مولکولی جذب نیتروژن که بر اساس چگالی غیر موضعی می‌باشد، بدست می‌آید [۱۷].

#### HK روش ۳-۲

این روش نظری، در سال ۱۹۸۳ توسط هروت<sup>۱</sup> و کاوازو<sup>۲</sup> [۱۸] به منظور دستیابی به PSD یک جاذب، با ایزوترم معین ارائه شده است. این روش، یک ارتباط ساده بین فشار نسبی (که در آن حفره پر می‌شود) و اندازه حفره، برقرار می‌کند. با استفاده از استدلال‌های

1. Horvath  
2. Kawazoe

معادله (۱۲) را می‌توان به صورت زیر نوشت:

$$\psi(P_i) = \sum_{j=1}^M f(r_j) \times \left( \frac{r_{j+1} - r_{j-1}}{2} \right) \quad (14)$$

$i=1,2,3,\dots,N$

که در آن  $r_j$  بین صفر و  $r_K(P_i)$  تغییر می‌کند. همچنین  $M(P_K)$  تعداد تقسیمات انجام شده بین  $(P_{i-1})$  و  $r_K(P_i)$  می‌باشد.

رابطه (۱۵) شکل ماتریسی رابطه (۱۱) را نشان می‌دهد:

$$R_f = \underline{\psi} \quad (15)$$

رابطه (۱۵) را می‌توان به صورت رابطه زیر باز نویسی کرد:

$$\begin{bmatrix} \Delta r_1 & 0 & . & . & 0 \\ \Delta r_1 & \Delta r_2 & . & . & 0 \\ . & . & . & . & . \\ . & . & . & . & . \\ \Delta r_1 & \Delta r_2 & . & . & \Delta r_N \end{bmatrix} \begin{bmatrix} f_1(r) \\ f_2(r) \\ . \\ . \\ f_n(r) \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} \Psi_1 \\ \Psi_2 \\ . \\ . \\ \Psi_N \end{bmatrix} \quad (16)$$

که در آن  $f_i(r)$  یک ماتریس ستوانی است که PSD بین  $r_K(P_i)$  و  $r_K(P_{i-1})$  را نشان می‌دهد. همچنین  $\Delta r_i$  به صورت زیر محاسبه می‌شود:

$$\Delta r_i = \frac{r_K(P_i) - r_K(P_{i-1})}{M(P_i)} \quad (17)$$

برای حل معادله (۱۴) نیاز به حل کردن یکسری معادلات خطی به صورت رابطه (۱۸) می‌باشد.

$$(R^T R) \underline{f} = P^T \Psi \quad (18)$$

در خیلی از موارد ماتریس  $R^T R_{M \times M}$  یک ماتریس نامناسب یا نزدیک به تکین می‌باشد، که باعث می‌شود جواب مستقیم معادله (۱۴) یک جواب نوسانی را به همراه داشته باشد.

جذب، توابع توزیع  $(f(r))$  مختلف به صورت حدس و خطای امتحان می‌شوند، تا که زمانی  $\Psi$  مناسب بددست آید. اما در روش معکوس  $f(r)$  به طور مستقیم محاسبه خواهد شد، که با استفاده از روش SHN1 بر همین اساس می‌توان PSD را محاسبه کرد. البته چون در رابطه (۱۰) نیاز به ایزوترم می‌باشد. لذا می‌توان از رابطه (۱۱) جهت تعیین PSD اقدام نمود. مقدار کل ماده جذب شده روی یک جامد متخلخل، در فشار  $P_i$  برای حفرات استوانه‌ای که قبل از عمل میان، لایه‌ای به ضخامت  $t$  روی دیواره‌های حفرات جذب شده است، به صورت رابطه (۱۱) بیان می‌شود [۲۰]:

$$\psi(P_i) = \int_0^{r_K} f(r) dr + t \int_{r_K(P_i)}^{r_{max}} \frac{2f(r)}{r} dr \quad (11)$$

که  $t$  را می‌توان با استفاده از روابط مختلف رائه شده محاسبه کرد، که برخی از آن‌ها در مرجع [۲۱] ارائه شده است. اما چون در روش SHN1 مقدار  $t$  ناچیز فرض شده است، لذا رابطه (۱۱) به صورت رابطه (۱۲) نوشتہ می‌شود:

$$\psi(P_i) = \int_0^{r_K(P_i)} f(r) dr \quad (12)$$

که  $r_K$  از رابطه کلوین بدست می‌آید:

$$r_K(P_i) = \frac{v_M \sigma \cos \theta}{RT \ln(\frac{P_0}{P_i})} \quad (13)$$

در این رابطه  $\sigma$  کشش سطحی جذب شونده،  $v_M$  حجم مولی مایع،  $\theta$  زاویه تماس می‌باشند، که این اطلاعات در جدول (۱) آمده است:

جدول ۱- پارامترهای استفاده شده در رابطه کلوین [۱۹]

توضیحات	نماد	واحد	مقدار
کشش سطحی $N_2$	$\sigma$	$N/m$	$8.72 \times 10^{-3}$
حجم مولی $N_2$ مایع	$v_M$	$m^2/gmol$	$3.468 \times 10^{-5}$
زاویه تماس	$\theta$	-	0

باید به ازای مقادیر مختلف  $\lambda$ ،  $CV(\lambda)$  رسم شود، مقدار بهینه  $\lambda$  نقطه‌ای است که در آن  $CV(\lambda)$  به کمترین مقدار خود می‌رسد.

همانند روش‌های استفاده شده در گذشته می‌توان مرتبه‌ای از خطی سازی را برای حل این معادله استفاده کرد. لذا معادله (۱۸) را می‌توان به صورت زیر باز نویسی کرد:

### ۵-۲ برسی روش SHN1

$$((R^T R) + \lambda B^T B) f_{\lambda} = R^T \Psi \quad (19)$$

برای بررسی صحت روش، ابتدا چندتابع مشخص به عنوان ورودی به روش داده می‌شود، سپس خروجی روش، که همان  $f$  در معادله (۱۸) می‌باشد، به همراه تابع ورودی رسم می‌شود. اگر خروجی بر ورودی منطبق باشد، صحت روش تصدیق شده است. توابعی که در این قسمت مورد استفاده قرار گرفته اند، در جدول (۲) آمده‌اند. این توابع به عنوان توابع فرضی مورد استفاده قرار می‌گیرند. نمودار مربوط به این توابع نیز در شکل (۲) نشان داده شده است. روند محاسبات به این صورت می‌باشد که، ابتدا یک مجموعه داده به عنوان  $\frac{P_0}{P_i}$  در نظر گرفته می‌شود. این داده‌ها بین صفر و یک می‌باشند و به صورت غیر یکنواخت (با فاصله‌های متفاوت) تقسیم‌بندی شده‌اند. با در دست داشتن این مقادیر، محاسبه خواهد شد. از طرفی با مشخص بودن تابع ورودی با استفاده از رابطه (۱۲)، ماتریس  $\Psi$  بدست خواهد آمد. با استفاده از مقادیر  $r_K(P_i)$  ماتریس  $R$  نیز محاسبه خواهد شد. در نتیجه از معادله (۱۹) بدست خواهد آمد، که همان PSD می‌باشد. با استفاده از کدنویسی در نرم‌افزار MATLAB PSD بدست آمده در شکل‌های (۲) و (۳) رسم شده‌اند.

که به  $\lambda$  تراز خطی‌سازی گفته می‌شود. اگر مرتبه اول خطی‌سازی مدنظر باشد، ماتریس  $B$  به صورت زیر خواهد بود:

$$\begin{bmatrix} -1 & 1 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & -1 & 1 & 0 & 0 \\ . & . & . & . & . \\ . & . & . & . & . \\ 0 & 0 & 0 & -1 & 1 \end{bmatrix}$$

برای بدست آوردن مقدار بهینه  $\lambda$  می‌توان از رابطه زیر استفاده کرد [۲۲]

$$CV(\lambda) = \frac{1}{N} \sum_K^N = 1 \left[ \frac{\underline{e}_K^T [I_N - H(\lambda)] \underline{\Psi}}{\underline{e}_K^T [I_N - H(\lambda)] \underline{e}_K} \right] \quad (20)$$

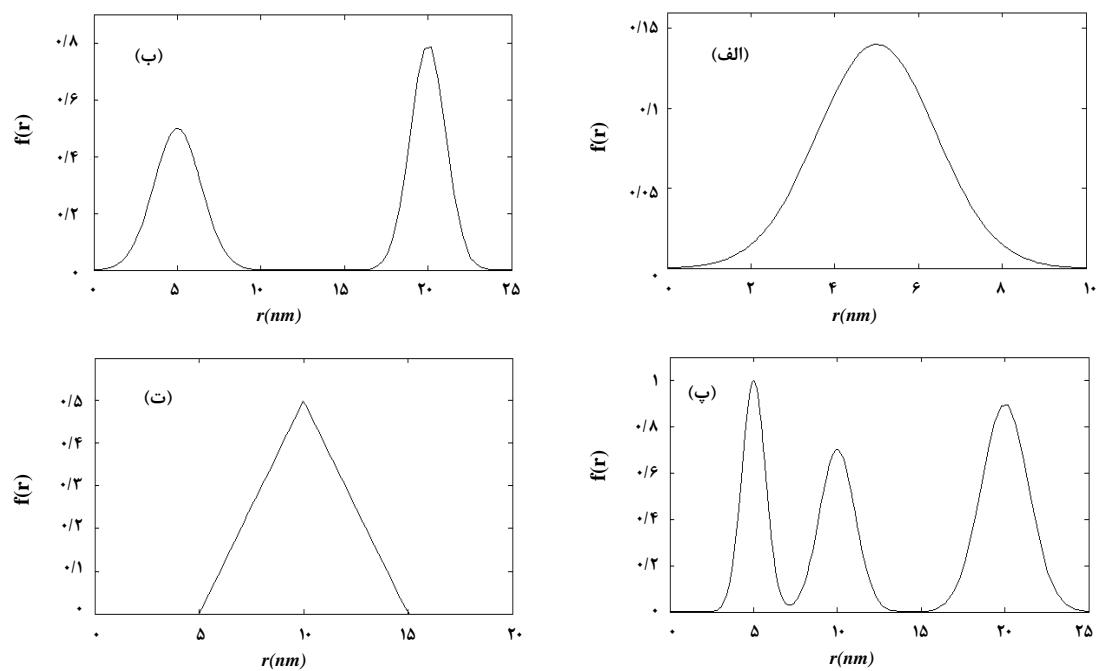
$$H(\lambda) = R(R^T R + \lambda B^T B)^{-1} R^T \quad (21)$$

که در آن  $\underline{e}_K$  یک بردار بوده، که به غیر از درایه  $K$  که یک می‌باشد، همه درایه‌های آن صفر هستند.

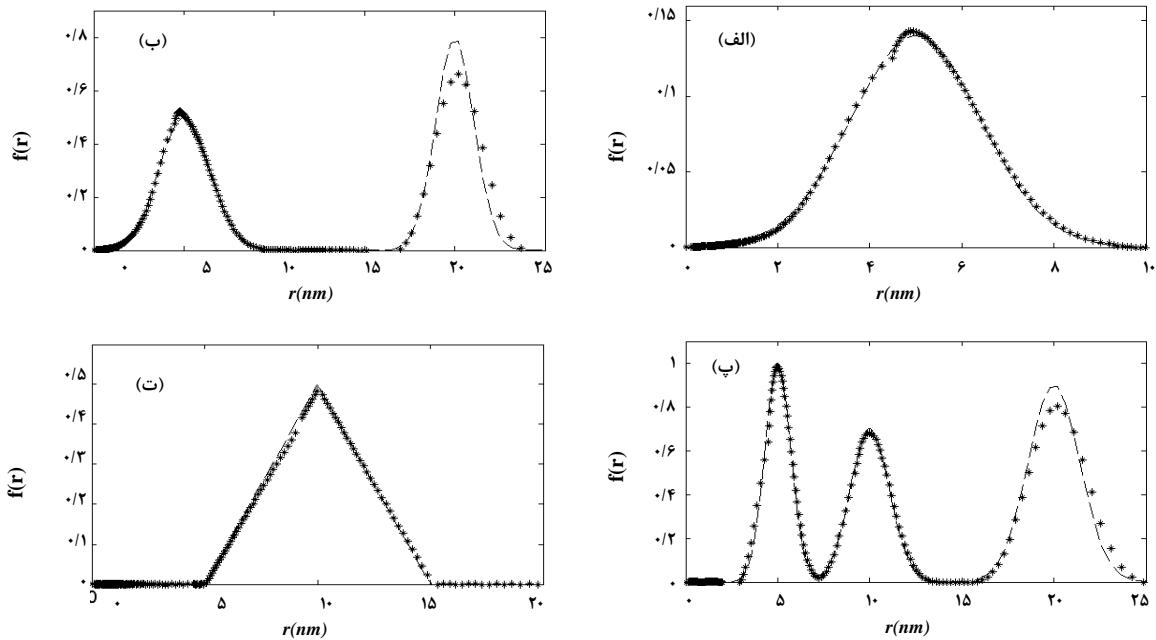
جدول ۲- معادلات مربوط به توابع استفاده شده در قسمت برسی روش SHN1 [۱۹]

فرمول تابع	
$f(r) = 0.14 \exp(-[(r-5)/2]^2)$	الف
$f(r) = 0.5 \exp(-[(r-5)/4]^2) + 0.8 \exp(-[(r-20)/1.5]^2)$	ب
$f(r) = \exp(-[(r-25)]^2) + 0.7 \exp(-[(r-10)/1.5]^2) + 0.9 \exp([(r-20)/2]^2)$	پ
$\begin{cases} f(r) = 0.1r - 0.5 & 5 \leq r \leq 10 \\ f(r) = -0.1r + 1.5 & 10 \leq r \leq 15 \end{cases}$	ت

بررسی برخی از روش‌های دستیابی به توزیع اندازه حفرات جامدات...



شکل ۲- چهارتابع فرض شده که به ترتیب جدول (۲) آورده شده‌اند



شکل ۳- مقایسه تابع داده شده و نتیجه بدست آمده از روش SHN1 مرتبه اول [ورودی (—) خروجی (\*\*\*\*)]

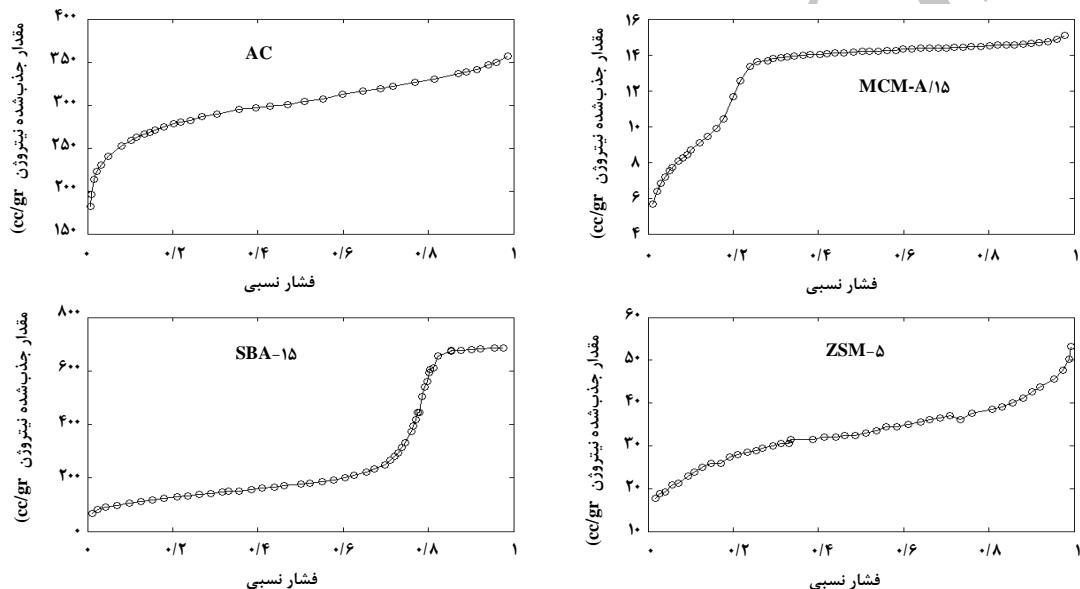
مانطور که در شکل (۳) مشاهده می‌شود، نقاط ستاره‌دار (که ۱AC-1 (گرفته شده از مرجع [۶]) مربوط به پاسخ بدست آمده از روش SHN1 می‌باشند) مطابقت خوبی با نمودار خط‌چین (که توابع داده شده به روش می‌باشند) از خود نشان داده اند. در ادامه از روش SHN1 و روش‌های گفته شده در ابتدای مقاله، جهت تعیین PSD چهار جاذب تعیین شده، استفاده شده است. اسمای این جاذب‌ها به همراه مرجعی که جاذب از آن گرفته شده، در قسمت بعد آمده است. تکدمای مربوط به این جاذب‌ها نیز، در شکل (۴) رسم شده است.

همانطور که در شکل (۴) مشاهده می‌شود، تکدمای جذب نیتروژن در دمای ۷۷K برای جاذب‌های مذکور رسم شده است. به غیر از جاذب شماره ۳، که یک جاذب مزوپور محسوب می‌شود (با توجه به پیش‌بینی می‌شود که بقیه جاذب‌ها در گروه جاذب‌های میکرپور قرار بگیرند).

همانطور که در شکل (۳) مشاهده می‌شود، نقاط ستاره‌دار (که ۲MCM-41/A-2 (گرفته شده از مرجع [۲۳]) ۳SBA-15 (گرفته شده از مرجع [۲۴]) ۴ZSM-5 (گرفته شده از مرجع [۲۴]) مربوط به پاسخ بدست آمده از روش SHN1 می‌باشند) مطابقت خوبی با نمودار خط‌چین (که توابع داده شده به روش می‌باشند) از خود نشان داده اند. در ادامه از روش SHN1 و روش‌های گفته شده در ابتدای مقاله، جهت تعیین PSD چهار جاذب تعیین شده، استفاده شده است. اسمای این جاذب‌ها به همراه مرجعی که جاذب از آن گرفته شده، در قسمت بعد آمده است. تکدمای مربوط به این جاذب‌ها نیز، در شکل (۴) رسم شده است.

### ۳- بحث و نتیجه‌گیری

به منظور بررسی نحوه عملکرد روش‌های مذکور، چهار جاذب زیر از

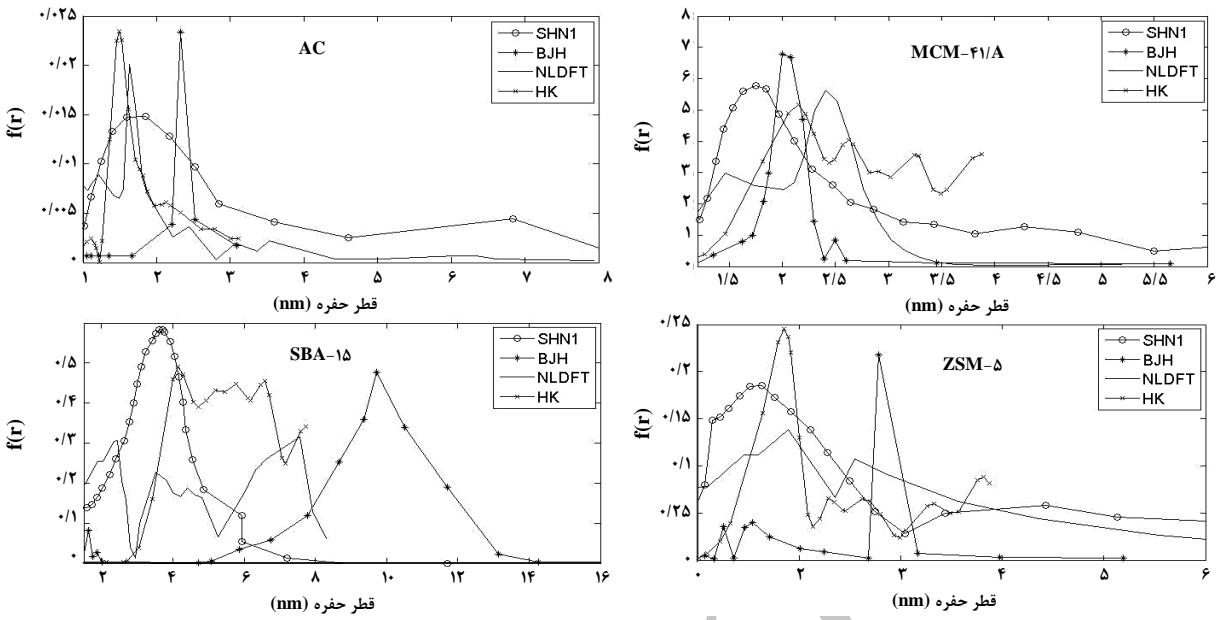


شکل ۴- تکدمای جذب نیتروژن در دمای ۷۷K مربوط به جاذب‌های انتخاب شده (AC از [۲۳]، MCM از [۶]، SBA و ZSM از [۲۴])

جدول ۳- مقایسه پاسخ‌های خروجی با مقدار گزارش شده در مرجعی که جاذب از آنها انتخاب شده است

قطر گزارش شده در مرجع (nm)	HK	NLDFT	BJH	SHN1	روش جاذب
۱/۹ [۶]	۱/۵	۱/۷	۲/۲	۱/۹	AC
۲/۴ [۲۳]	۲/۲	۲/۵	۲	۱/۸	MCM-41/A
۸ [۲۴]	۴/۲	۷/۸	۹/۹	۳/۹	SBA-15
۱/۸ [۲۴]	۱/۸	۱/۹	۲/۸	۱/۷	ZSM-5

\* این مقادیر محل بیشینه تابع (f) را گزارش می‌کنند.



شکل ۵- توزیع اندازه حفرات جاذب‌های انتخاب شده با استفاده از روش‌های SHN1، BJH، NLDFT و HK

جذب و خود جاذب نیازمند بوده اما در مقابل برای مواد مزوپور پاسخ‌های نسبتاً دقیقی را ارائه می‌کند.

#### ۴- نتیجه‌گیری

در این مطالعه، برخی از روش‌های تخمین توزیع اندازه حفرات مواد متخلخل مورد بررسی قرار گرفت و با استفاده از این روش‌ها PSD مربوط چهار جاذب صنعتی بدست آمد. روش‌های زیادی جهت تعیین توزیع اندازه حفرات جامداتی متخلخل وجود دارد، که بر اساس نوع جامد و نوع اطلاعاتی که در اختیار می‌باشد، می‌توان از این روش‌ها استفاده کرد. با استفاده از عملیات جذب نیتروژن در دمای ۷۷K بر روی یک جاذب و بدست آوردن تکدمای جذب و یا دفع، می‌توان به PSD مربوط به آن جاذب دست پیدا کرد. روش BJH از ابتدای ترین و پرکاربردترین روش‌ها می‌باشد که با استفاده از آن، می‌توان در گستره وسیعی اندازه حفره PSD را تعیین کرد. برای تعیین جاذب‌های مزوپور روش NLDFT توصیه می‌شود، چرا که دقت این روش برای این نوع از جاذب‌ها در مقایسه با روش‌های دیگر بالاتر می‌باشد، همچنین پاسخ‌های بدست آمده از روش SHN1 برای جاذب‌های میکروپور از دقت خوبی برخوردارند، علاوه بر این بدليل ساده بودن این روش و نیازمندی کمتر آن به اطلاعات پیچیده باعث

در شکل (۵)، PSD مربوط به چهار جاذب انتخاب شده، رسم شده است، که برای رسم این شکل و بدست آوردن توزیع اندازه حفرات، از برنامه نویسی در نرم‌افزار Matlab R2009a استفاده شده است. همانطور که در جدول (۳) نشان داده شده است، در مورد جاذب‌های میکروپور اختلاف زیادی بین پاسخ خروجی از روش‌های مختلف دیده نمی‌شود، اما در مورد جاذب مزوپور SBA-15 این گفته صحیح نمی‌باشد، که می‌توان این موضوع را ناشی از در نظر نگرفتن ضخامت مربوط به جذب، قبل از میان، در روش SHN1 دانست، که باعث می‌شود بیشینه مقدار  $f(r)$  در قطر کمتر از حفره اتفاق بیفتد. لازم به ذکر است که در روش SHN2 پارامتر  $a$  در محاسبه  $r_K(P_i)$  استفاده شده است، که باعث شده تا این روش پاسخ بهتری در تعیین PSD از خود نشان دهد [۱۹].

برتری روش SHN1 نسبت به روش‌های دیگر در جاذب‌های میکروپور مشهود می‌باشد، زیرا این روش با استفاده از کمترین اطلاعات فیزیکی در رابطه با جاذب و جذب شونده و سرعت زیاد در محاسبات می‌تواند PSD را تعیین کند. اما برای جاذب‌های مزوپور استفاده از روش SHN1 به دلیل در نظر نگرفتن ضخامت مربوط به قل از میان ممکنگی و داشتن خطای پیشنهاد نمی‌شود. روش NLDFT یک روش پیچیده است که اطلاعات زیادی را از مکانیزم

می‌شود تا این روش به عنوان گزینه مناسب برای جاذب‌های میکروبور معرفی شود.

- [3] Do, D. D., "Adsorption analysis: equilibria and kinetics". London, Imperial College Press, vol. 2, (1998).
- [4] Jaroniec, M., Madey, R., "Physical adsorption on heterogeneous solids". Elsevier Science Publishers, Amsterdam , New York, (1988).
- [5] Nguyen, C., Do, D. D., Do, H. D., "Characterization of micro-mesoporous carbon media", Colloids and Surfaces A, Physicochemical and Engineering Aspects 187, 51-71, (2001).
- [6] Barrett, E. P., Joyner, L. G., Halenda, P. P., "The determination of pore volume and area distributions in porous substances. I. Computation from nitrogen isotherms", Journal of the American Chemical Society 73, 373-380, (1951).
- [7] Zhang, B., Zheng, J. M., Wang, Ryu, Z., "Characterization of pore size distributions on carbonaceous adsorbents by DFT", Carbon 37, 1257-1264 (1999).
- [8] Lasia, A., Dion, F., "The use of regularization methods in the deconvolution of underlying distributions in electrochemical processes", Journal of Electroanalytical Chemistry 475, 28-37, (1999).
- [9] Nieszporek, K., Podko'scielny, P., Szabelski, P., " Adsorption from aqueous phenol solutions on heterogeneous surfaces of activated carbons-comparison of experimental data and simulations", Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects 277, 52-58, (2006).
- [10] Podko'scielny, P. Nieszporek, K., "Heterogeneity of activated carbons in adsorption of phenols from aqueous solutions-comparison of experimental isotherm data and simulation predictions", Applied Surface Science 253 , 3563-3570, (2006).
- [11] Do, D. D., Gunkoa, V. M., "Characterisation of pore structure of carbon adsorbents using regularization procedure", Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects 193 , 71-83, (2001).
- [12] Terzyk, A. P., Do, D. D., Kaneko, K., Jaroniec, M., Kowalczyk, P., " Improvement of the Derjaguin-Broekhoff-de Boer theory for capillary condensation/evaporation of nitrogen in mesoporous systems and its implications for pore size analysis of MCM-41 silica and related materials", Langmuir 21, 1827-1833, (2005).
- [13] Wheeler, A. "Presentation at Catalysis Symposia, Gibson Island A. A. A. S. Conferences", June, (1946).
- [14] Rouquerol, F., Rouquerol, J., Sing, K. S. W., "Adsorption by Powders and Porous Solids", Academic Press, London, (1999).
- [15] Seaton, N. A., Walton, J. P. R. B., Quirke, N., "A new analysis method for the determination of the pore size distribution of porous carbons from nitrogen adsorption measurements", Carbon, 27-853, (1989).
- [16] Lastoskie, C., Keith, E., Suzuki, M., Quirk, N., Balbuena, P. B., "Fundamentals of adsorption", Tokyo, Kodansha, 27, (1993).
- [17] Kruck, M., Jaroniec, M., Bereznitski, Y., ". Adsorption study of porous structure development in carbon blacks" J. Colloid Interface Science, 182-282, (1996).
- [18] Horvath, G., Kawazoe, K., "Method for the calculation of effective pore size distribution in molecular sieve carbon", J. Chem. Eng. Jpn. 16, 470, (1983).

## فهرست علائم و نشانه‌ها

حجم گاز جذب شده در فشار اشباع جاذب	$V_s$
حجم گاز جذب شده در فشار P	V
شعاب بحرانی	$r_{P_n}$
ضخامت چند لایه ایجاد شده در فشار P	T
حجم موینگی داخلی	$V_{K_2}$
حجم حفره	$V_{P_2}$
قطر مولکول	$\sigma_{NN}$
پارامتر مربوط به انژبیرایاثر متقابل	$\varepsilon_{CN}$
کربن- نیتروژن	
پارامتر مربوط به اندازه برای اثر متقابل	$\sigma_{CN}$
کربن- نیتروژن	
چگالی اتم کربن در گرافیت	$\rho_c$
فاصله بین صفحات گرافیت	$\Delta$
عدد آوگادرو	$N_{Av}$
فاصله بین مولکول گاز و اتم جاذب	$\delta$
مقدار جذب شده در یک فشار معین	$C_\mu(p_i)$
مقدار جذب شده در بیشترین فشار	$C_{\mu s}$
توزیع اندازه حفرات جاذب	$f(r)$
کشش سطحی جذب شونده	$\sigma$
حجم مولی مایع	$U_M$
زاویه تماس	$\theta$
تراز خطی‌سازی	$\lambda$

## مراجع

- [1] Everett, D. H., Rudzinski, W., "Adsorption of gases on heterogeneous surfaces". New York, Academic Press, (1992).
- [2] Zgrablich, G., Steele, W. A., Rudzinski, W., "Equilibria and dynamics of gas adsorption on heterogeneous solid surfaces " Amsterdam, Elsevier, (1997).

- [19] Shahsavand, A., NiknamShahrak, M., " Direct pore size distribution estimation of heterogeneous nano-structured solid adsorbents from condensation data: Condensation with no prior adsorption", *Colloids and Surfaces A: Physicochem. Eng. Aspects* 378, 1–13, (2011).
- [20] Nguyen, C., Do, D. D., "A new method for the characterization of porous materials", *Langmuir* 15, 3608–3615, (1999).
- [21] Shahsavand, A., NiknamShahrak, M., "Direct pore size distribution estimation of heterogeneous nano-structured solid adsorbents from condensation data (Part II: condensation with a prior adsorption layer)", *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, under review, *Chemical Engineering Journal* 171, 69–80, (2011).
- [22] Golub, G. H. , Van Loan, C. G., "Matrix Computations", third ed., Johns Hopkins University Press, Baltimore, (1996).
- [23] Zukal, A., "Adsorption and pore condensation of krypton on mesoporous silica at 77 K" ,*Microporous and Mesoporous Materials* 92, 220–226, (2006).
- [24] Groen, J. C., Peffer, L. A. A., Perez-Ramirez, J., "Pore size determination in modified micro- and mesoporous materials .Pitfalls and limitations in gas adsorption data Analysis" ,*Microporous and Mesoporous Materials* 60, 1–17, (2003).