

النيوتونية المتجانسة تتعلق بالخصائص الجيومترية للصخر . في مثل هذه الحالة فإنه سيكون لقانون الارتشاح الخطي شكل أكثر تعقيداً من قانون دارسي (٢١-٣) ، حيث يبين أن سرعة الارتشاح الشعاعية وتدرج الضغط الشعاعي لا تتطابقان بالاتجاه . يمكن اختيار الإحداثيات كمايلي ، حيث تسمى هذه الإحداثيات بالإحداثيات الأساسية للصخر .

$$v_x = - \frac{K}{\mu} \frac{\partial P}{\partial x} , v_y = - \frac{K}{\mu} \frac{\partial P}{\partial y} , v_z = - \frac{K}{\mu} \frac{\partial P}{\partial z} \quad (٢٢-٣)$$

تتم دراسة القيم الحدية $K_x = \infty$ ، $K_z = 0$ ، من أجل تبسيط دراسة الارتشاح في مثل هذه الطبقة للوسط المسامي ، فإذا كانت $K_y = 0$ فالسرعة العمودية ستعتمد على سطح الطبقة ، أما حركة السائل فستتم على طول هذه الطبقة . أما عندما $K_z = \infty$ فمن الواضح من علاقة v_z أنه يجب أن يكون $\frac{\partial P}{\partial z} = 0$ ، وهذا يعني أن الضغط متساوٍ هيدروليكيًا ضمن المقطع العرضي ومركبات السرعة الموازية للمستوي xy ستكون موزعة بشكل متجانس ضمن الجريان العرضي .

٣-٣-٣ تأثير الضغط على خواص السوائل والوسط المسامي :

إن المعادلات التفاضلية المستخرجة (١٢-٣) ، (٢٠-٣) ، تحتوي على كثافة السائل ρ ومعامل المسامية m والنفاذية K ولزوجة السائل μ ، فعند إجراء الحسابات لابد من معرفة علاقة هذه العوامل بالضغط .

٣-٣-١- الكثافة :

تعتبر علاقة كثافة السائل المتجانس بالضغط عن معادلة الحالة عند درجة حرارة ثابتة . وعندما لا تتعلق الكثافة بالضغط ، سيحدث لدينا ارتشاح مستقر ، وهذا يعني أن السائل غير قابل للانضغاط :

$$\rho = \text{const} \quad (٢٣-٣)$$

أما في العمليات غير المستقرة ، يتم الحصول على كميات إضافية من النفط نتيجة

تمده ، أي زيادة حجمه لدى انخفاض الضغط ، وهنا يجب الأخذ بعين الاعتبار انضغاطية السائل :

$$\beta_L = - \frac{1}{V_L} \frac{dV_L}{dP} \quad (٢٤-٣)$$

حيث إن : V_L - الحجم الأولي للسائل ، dV_L - تغير حجم السائل لدى تغير الضغط بقيمة dP ، β_L - معامل الانضغاطية الحجمية للسائل ، ويعتبر ثابتاً من أجل سائل معين (لا يتغير مع الضغط والحرارة) .

لنتقل من الحجم إلى الكثافة بالعلاقة (٢٤-٣) :

$$V_L = \frac{M}{\rho} \Rightarrow dV_L = - \frac{M}{\rho^2} d\rho$$

نعوض هذه القيمة في المعادلة (٢٤-٣) فنجد :

$$\beta_L = \frac{M d\rho / \rho^2}{(M / \rho) dP} = \frac{d\rho}{\rho dP}$$

$$\frac{d\rho}{\rho} = \beta_L dP \quad (٢٥-٣)$$

$$\int_{\rho_0}^{\rho} \frac{d\rho}{\rho} = \beta_L \int_{P_0}^P dP$$

ومنه :

$$\ln(\rho / \rho_0) = \beta_L (P - P_0)$$

وبالتالي :

$$\rho = \rho_0 e^{\beta_L (P - P_0)} \quad (٢٦-٣)$$

إن الأس $\beta_L (P - P_0)$ يكون عادة أصغر من الواحد بكثير ، حيث إن الانضغاطية يعتبر رقماً صغيراً جداً ، فإذا كانت $(\beta_L = 10^{-9} \text{ Pa}^{-1})$ وفرق الضغط $(P - P_0 = 10 \text{ MPa})$ فإن قيمة الأس تصبح مساويةً (0,01) . في مثل هذه الحالة يمكن كتابة مايلي :

$$e^{\beta_L (P - P_0)} = 1 + \beta_L (P - P_0) + \frac{1}{2!} \beta_L^2 (P - P_0)^2 + \frac{1}{3!} \beta_L^3 (P - P_0)^3 + \dots$$

$$+ \dots + \frac{1}{n!} \beta_L^n (P - P_0)^n$$

وبمأن القيم صغيرة فيمكن كتابة مايلي :

$$e^{\beta_1 (P - P_0)} \cong 1 + \beta_1 (P - P_0)$$

لذلك يعبر عن العلاقة الخطية بين الضغط والكثافة بالمعادلة التالية :

$$\rho = \rho_0 [1 + \beta_1 (P - P_0)] \quad (27-3)$$

يمكن استخدام المعادلة (27-3) من أجل فروق كبيرة في الضغط ، كذلك

يستخدم أحياناً معامل مرونة السائل $K_1 = \frac{1}{\beta_1}$ بدلاً عن معامل الانضغاطية ، فتصبح

المعادلات (27-3) ، (26-3) ، على النحو التالي :

$$\rho = \rho_0 e^{\beta_1 (P - P_0) / K_1} \quad (28-3)$$

$$\rho = \rho_0 [1 + (P - P_0) / K_1] \quad (29-3)$$

لنتقل الآن إلى كثافة الغازات ، فالغاز الطبيعي يمكن أن يعتبر مثالياً ، إذا كانت

الضغوط الطباقية في المكامن الغازية غير كبيرة (حتى 60 - 90 at) وإذا تم استخراج

الغاز عند انخفاض في الضغط مقداره (10 at) فإن علاقة الغازات المثالية يمكن أن

تكون علاقة كلايرون - مندليف (KLABIRON - MENDELEEV) .

$$\frac{P}{\rho} = R \cdot T \quad (30-3)$$

حيث إن : R - ثابت الغازات عندما تكون الكتلة الجزيئية تساوي $\bar{\mu}$ والتي ترتبط

مع ثابت الغازات العامة \bar{R} بالمعادلة التالية :

$$R = \frac{\bar{R}}{\bar{\mu}}$$

فإذا كانت $T = T_0 = \text{const}$ ، ρ_{at} - كثافة الغاز عند الضغط الجوي ودرجة

الحرارة الطباقية T_0 فإن :

$$P_{at} / \rho_{at} = P / \rho = R T \quad (31-3)$$

$$\rho = \frac{\rho_{at} P}{P_{at}}$$

غالباً ما يصادف في الوقت الحاضر مكامن غازية ذات ضغوط طباقية عالية

(حتى 600 at - 400) والتي قد تنخفض بمقدار (300 - 150 at) أثناء الاستثمار .
 في مثل هذه الحالة يجب استخدام معادلة الغازات الحقيقية والتي تختلف عن المعادلة
 (٣٠-٣)

$$P / \rho = Z . R . T \quad (٣٣-٣)$$

حيث إن : Z - معامل انضغاطية الغاز ، الذي يحدد درجة انزياح الغاز الحقيقي
 عن قانون الغازات المثالية ، وهو يتعلق بالضغط و الحرارة (P , t) ، ويتم
 الحصول على قيمته من الشكل (٣-٣) الذي يمثل علاقة براون (BROWN) .

لقد تم رسم هذا المنحني بناء على القيم المصغرة للضغط و الحرارة :

$$P_r = \frac{P}{P_{kr\ mix}} , T_r = \frac{T}{T_{kr\ mix}} \quad (٣٤-٣)$$

حيث إن : $T_{kr\ mix}$ ، $P_{kr\ mix}$ - الضغط و الحرارة الحرجين من أجل الغاز الطبيعي ،
 الذي يعتبر خليطاً من مركبات مختلفة .

تعطى علاقة كثافة الغاز بالضغط عند ارتشاح الغاز الطبيعي عند درجة حرارة

ثابتة بالمعادلة التالية :

$$\rho = \rho_{at} Z (P_{at}) P / P_{at} Z (P) \quad (٣٥-٣)$$

إن المعادلة $Z = Z (P)$ عند درجة حرارة ثابتة يمكن اعتبارها خطية عند التغير

البسيط في الضغط .

$$Z = Z_0 [1 - \alpha_z (P_0 - P)] \quad (٣٦-٣)$$

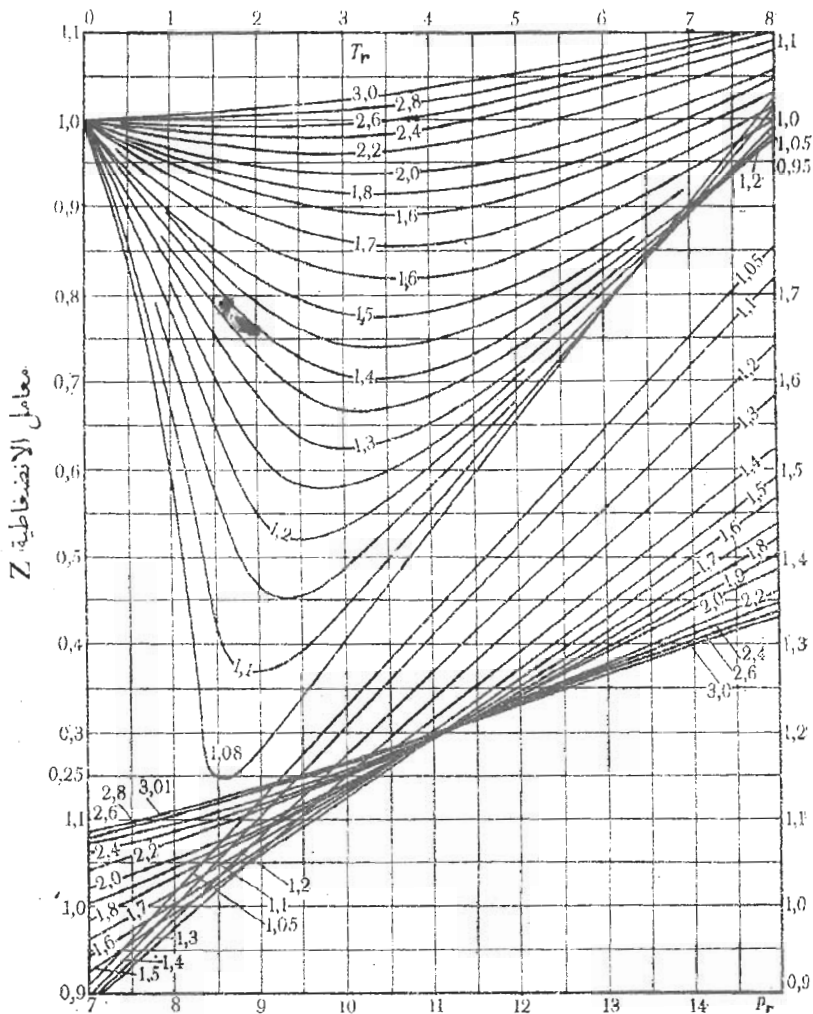
حيث إن : Z_0 - معامل الإنضغاطية عندما $P = P_0$ ، α_z - ثابت .

وعندما تكون التغيرات في الضغط كبيرة فإن :

$$Z = Z_0 e^{-\alpha_z (P_0 - P)} \quad (٣٧-٣)$$

تختار قيمة α_z بحيث تكون المنحنيات الممثلة بالمعادلتين (٣٦-٣) ، (٣٧-٣)

أقرب ما يمكن إلى المنحنيات التجريبية التي حصل عليها براون .



شكل (3-3): علاقة معامل الانضغاطية للغازات الهيدروكربونية بالقيم المصغرة للضغط والحرارة

3-3-2- الزوجية :

تشير التجارب التي أجريت أن معامل لزوجة النفط (من أجل ضغط أعلى من

ضغط الإشباع) وللغاز تتزايد مع زيادة الضغط . وتحدد اللزوجة عند التغيرات

الكبيرة في الضغط (حتى 1000 at) بالمعادلة التالية :

$$\mu = \mu_0 e^{-\alpha_{\mu}(P_0 - P)} \quad (38-3)$$

أما من أجل التغيرات البسيطة في الضغط ، فإن العلاقة السابقة تأخذ الشكل
الخط التالي :

$$\mu = \mu_0 [1 - a_{\mu}(P_0 - P)] \quad (39-3)$$

حيث إن : μ_0 - اللزوجة من أجل ضغط ثابت P_0 ، a_{μ} - معامل يحدد تحريياً
ويتعلق بتركيب النفط والغاز .

٣-٣-٣ - المسامية :

تتعلق مسامية الوسط المسامي بالضغط من خلال ارتباطها بالجهود الداخلية
والخارجية التي تؤثر على الوسط المسامي الحاوي على سوائل ، ولإيضاح هذه العلاقة
لا بد من دراسة هذه الجهود .

تشكل الصخور المتوضعة فوق الطبقة المنتجة ما يسمى بضغط الصخور P_{rock} ،
والذي يعتبر ثابتاً لا يتغير أثناء عملية الاستثمار ويعطى بالمعادلة التالية :

$$P_{rock} = \rho_{rock} \cdot g \cdot H \quad (40-3)$$

حيث إن : ρ_{rock} - الكثافة الوسطية للصخور الفوقية ،
 H - عمق توضع الطبقة المنتجة .

لنفترض أن الطبقة الواقعة تحت الطبقة المنتجة غير نفوذة ، فالضغط الناتج عن
حمل الطبقات الواقعة فوق الطبقة المنتجة يكون متوزعاً بشكل متجانس في هذه الطبقة
 σ ، أما ضغط السائل داخل الفراغات المسامية فيكون P وبالتالي يمكن كتابة مايلي :

$$P_{rock} = (1 - m) \sigma + m \cdot P \quad (41-3)$$

أما الفرق ما بين الجهود ضمن الجزء الصلب والسائل فيسمى بالجهود الفعال σ_{ef}
ويحسب من المعادلة التالية :

$$\sigma_{ef} = (1 - m) (\sigma - P) \quad (42-3)$$

وبالتعويض في المعادلة (٣-٤١) نحصل على مايلي :

$$P_{rock} = \sigma_{ef} + P = \text{const} \quad (٣-٤٢)$$

يفترض تقريباً أن الجهد الفعال يساوي الجهد الحقيقي σ ضمن الجزء الصلب وهذا الجهد ينقل بالتلامس بين الحبيبات الصخرية ، كذلك فإنه من الملائم استخدام مفهوم الجهد الفعال وذلك من أجل تعديده مخبرياً ، حيث يمكن قياس الحمولة G الذي يمثل جهد الصخور P_{rock} ، والضغط داخل الفراغات المسامية P :

$$\sigma_{ef} = G - P \quad (٣-٤٤)$$

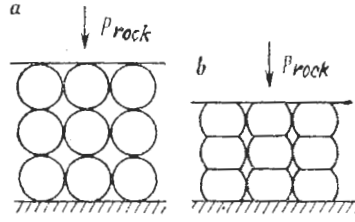
لدى استثمار المكامن ينخفض الضغط الطبقي P بينما يزداد الجهد الفعال σ_{ef} وهذا يؤدي إلى انخفاض المسامية ، وبالتالي فإن تغير المسامية مشروط بتغير كل من الضغط الطبقي داخل المسامات والجهد الفعال σ_{ef} .

$$m = m(P, \sigma_{ef}) \quad (٣-٤٥)$$

تتناقص القوى المؤثرة على كل حبيبة من حبيبات الصخر عند هبوط الضغط ، لهذا يتراد حجم الحبيبات الصخرية وبالتالي يتناقص حجم المسامات . إن زيادة الجهد σ_{ef} يؤدي إلى تعرض حبيبات الصخر لتشويه إضافي ، حيث تتراد سطوح التماس ما بين هذه الحبيبات ويصغر الحجم المشغول من قبلها ، وقد يؤدي هذا إلى إعادة ترتيب هذه الحبيبات أو تحطيم المواد اللاصقة بينها أو قد تفتت الحبيبات نفسها ... إلخ ، كما هو في الشكل (٣-٤) .

نلاحظ من المعادلة (٣-٤) أنه في حال ثبات حمولة الصخور فإن المسامية ستتعلق فقط بالضغط ، أي أن :

$$m = m(P)$$



شكل (٣-٤) : المخطط المسطح للوسط المسامي

(a) قبل التشوه (b) بعد التشوه

يعتبر تغير المسامية تابعاً خطياً فقط للضغط وذلك بسبب التشوه القليل للأجسام

الصلبة ، فانضغاطية الصخور تعطى بالمعادلة التالية :

$$\beta_c = \frac{dV_p}{V dP} \quad (٣-٤٦)$$

حيث إن : dV_p - تغير حجم المسامات ضمن عنصر الطبقة ذي الحجم V لدى

تغير الضغط بمقدار dP

ولكن :

$$\frac{dV_p}{V} = dm$$

ومنه :

$$dm = \beta_c dP \quad (٣-٤٧)$$

ولدى مكاملة المعادلة السابقة فحصل على :

$$m = m_0 + \beta_c (P - P_0) \quad (٣-٤٨)$$

حيث إن m_0 - المسامية عندما يكون $P = P_0$.

تشير كافة التجارب المخبرية والأبحاث الحقلية أن معامل المرونة الحجمية للطبقة

β_c من أجل الصخور الحبيبية المختلفة ، يساوي :

$$\beta_c = (0,2 - 2) \cdot 10^{-10} \text{ Pa}^{-1}$$

ويعطى تغير المسامية عند التغيرات الكبيرة في الضغط بالمعادلة التالية :

$$m = m_0 e^{-\alpha_m (P - P_0)} \quad (٤٩-٣)$$

حيث إن : α_m - ثابت يحدد تجريبياً ويتعلق بخواص الصخر .

٣-٣-٤ - النفوذية :

لقد أثبت التجارب أنه لا تتغير المسامية لدى تغير الضغط الطبقي فقط ، بل وتتغير النفوذية أيضاً ويكون هذا التغير أكبر من تغير المسامية دائماً ، فعند التغير القليل للضغط ستكون العلاقة خطية :

$$K = K_0 [1 - \alpha_K (P_0 - P)] \quad (٥٠-٣)$$

أما عندما يكون التغير في الضغط كبيراً ، فإن العلاقة ستأخذ الشكل التالي :

$$K = K_0 e^{-\alpha_K (P - P_0)} \quad (٥١-٣)$$

في الطبقات المشققة ، تتغير النفوذية بتغير الضغط بدرجة أكبر منها في الطبقات المسامية ، لهذا يجب أن تؤخذ بعين الاعتبار العلاقة $K(P)$ أكثر منه في الطبقات الحبيبية .

يمكن تمثيل معادلة الوسط المسامي والسوائل المشبع بها بمعادلات تفاضلية تأخذ بعين الاعتبار تغير كل من كثافة السائل ولزوجته ومسامية و نفوذية الوسط المسامي ، بتغير الضغط ، وتتلخص مهمتنا في تعيين ثماني دالات مجهولة متعلقة بالإحداثيات والزمن ، وهذه المعادلات هي :

(١) معادلة الاستمرارية (٣-١٢) .

(٢) معادلات الحركة (٣-٢٠) .

(٣) إحدى معادلات حالة السوائل (الكثافة) (٣-٢٦) ، (٣-٢٧) ، (٣-٢٢) ، (٣-٣٣) .

(٤) إحدى معادلات اللزوجة (٣-٣٨) ، (٣-٣٩) .

(٥) إحدى معادلات المسامية (٣-٤٨) ، (٣-٤٩) .

(٦) إحدى معادلات النفوذية (٣-٥٠) ، (٣-٥١) .

٣-٤- الشروط البدائية والنهائية (الحدية) :

يمكن اعتبار الطبقة جزءاً من الكرة الأرضية محدوداً بسطوح (حادود) وتكون هذه السطوح غير قادرة على تمرير السوائل (كتيمة) . وتمثل هذه السطوح بالطبقات الفوقية والتحتية ، أما حادود الطبقة الجانبية (الخارجية) تتمثل بتماس النفط مع مجال التغذية والذي يسمى كونتور التغذية ، بينما يشكل جدار البئر ، حادود الطبقة الجانبية الداخلية . فمن أجل حل المعادلات السابقة الذكر ، لابد من وضع شروط حدية معينة .

تتلخص الشروط البدائية بإعطاء قيمة معينة لأي مؤشر بلحظة معينة ، فمثلاً إذا كان الضغط هو ذلك المؤشر فإن الشرط البدائي له

$$P = P_0(x, y, z) \quad \text{عندما } t = 0 \quad (3-52)$$

وهذا يعني أنه في اللحظة البدائية سيكون هناك توزع متحانس للضغط في كل نقطة من الطبقة . وإذا لم يحصل في اللحظة الأولى أي تغير في الطبقة فإن الشروط البدائية ستأخذ الشكل التالي :

$$P = P_0 = \text{const} \quad \text{عندما } t = 0$$

تعطى عادة الشروط الحدية عند حادود الطبقة ، ويكون عددها مساوياً لعدد المعادلات التفاضلية .

(أ) عند الحادود الخارجية K :

(١) ضغط ثابت :

$$P(K, t) = P_K = \text{const} \quad (3-53)$$

وهذا يعني أن حادود الطبقة الخارجية هي كونتور التغذية .

(٢) تدفق ثابت من خلال الحادود الخارجية :

$$\frac{dP}{dn} = \text{const} \quad (3-54)$$

حيث إن : n - المستقيم الذي يعامد حدود الطبقة .

(٣) تدفق متغير خلال الحدود الخارجية :

$$\frac{dP}{dn} = f_1(t) \quad (٥٥-٣)$$

(٤) حدود خارجية مغلقة :

$$\frac{dP}{dn} = 0 \quad (٥٦-٣)$$

(٥) حدود لانهاية للطبقة :

$$\lim_{x \rightarrow \infty} P(x, y, t) = P_c = \text{const} \quad (٥٧-٣)$$

(ب) عند الحدود الداخلية للطبقة :

(٦) ثبات الضغط عند المنطقة المجاورة للبئر :

$$P(r_c, t) = P_c = \text{const} \quad (٥٨-٣)$$

(٧) إنتاجية ثابتة ، وهنا يطبق قانون دارسي :

$$Q = \frac{K}{\mu} \frac{\partial P}{\partial r} \cdot 2 \pi r_c \cdot b = \text{const}$$

أو

$$r = r_c \text{ عندما } r \frac{\partial P}{\partial r} = \frac{Q \mu}{2 \pi K b} \quad (٥٩-٣)$$

حيث إن : $2 \pi r_c b$ - مساحة سطح الارتشاح ،

b - سماكة الطبقة المنتجة .

(٨) ضغط متغير عند قاع البئر :

$$r = r_c \text{ عندما } P(r_c, t) = f_2(t) \quad (٦٠-٣)$$

(٩) إنتاجية متغيرة :

$$r = r_c \text{ عندما } r \frac{dP}{dr} = f_3(t) \quad (٦١-٣)$$

١٠. إغلاق البئر :

$$r = r_c \text{ عندما } r \frac{dP}{dr} = 0 \quad (٣-٦٢)$$

وأخيراً يمكن القول إن استخدام المعادلات التفاضلية والشروط الحدية لنا تمكننا من إجراء الحسابات في كافة الظروف التي يمكن أن نواجهها في الواقع العملي ، ومن هنا أتت أهميتها .