

DAT0 : 11. Mai 2007

AVDELING FOR : TEKNOLOGI OG NATURVITENSKAP

EKSAMEN I: BIP 140 RESERVOARTEKNIKK

VARIGHET: 4 timer

TILLATTE HJELPEMIDDEL: Enkel kalkulator

OPPGAVESETTET BESTÅR AV: 7 sider

MERKNADER: 2 vedlegg

Oppgave 1

Gitt Darcy's lov på formen

og tettheten ρ av gass, uttrykt ved den reelle gasslov,

$$\rho = \frac{Mp}{ZRT},$$

hvor M er molvekten. Vi skal anta at viskositeten og Z -faktoren er konstante i reser- voaret. Dessuten gjelder at $Z_{\text{std}} = 1.0$ hvor indeks std angir standardbetingelser på overflaten.

- a) Definer størrelsene med tilhørende enheter i ligning (1).

b) Vis at for stasjonær strøm av gass inn mot en brønn er trykkfallet fra radius r og inn til brønnradius r_w gitt ved

$$p^2(r) - p_w^2 = \frac{ZT p_{\text{std}}}{T_{\text{std}}} \frac{\mu}{\pi k h} \ln \left(\frac{r}{r_w} \right) Q, \quad \dots \dots \dots \dots \dots \dots \quad (2)$$

hvor Q er raten ved standardbetingelser.

- c) Brønnen er skadet med permeabilitet k_s fra r_w og ut til r_s , mens videre fra r_s og ut til ytre grensen r_e , hvor trykket holdes konstant på p_e , er permeabiliteten lik k . Vis at trykkfallet fra ytre grense og inn til brønnen kan skrives på formen

$$p_e^2 - p_w^2 = \frac{Z T p_{\text{std}}}{T_{\text{std}}} \frac{\mu}{\pi k h} \left[\ln \left(\frac{r_e}{r_w} \right) + S \right] Q, \quad \dots \dots \dots \dots \dots \dots \dots \quad (3)$$

med skinfaktoren S uttrykt som

$$S = \frac{k - k_s}{k_s} \ln \left(\frac{r_s}{r_w} \right).$$

- d) Ligningen (3) er i Darcy enheter. Omgjør den til det settet av enheter som er vist Tabell (1). Andre data er: $p_{\text{std}} = 1 \text{ atm}$; $T_{\text{std}} = 15 \text{ }^\circ\text{C}$; $1 \text{ atm} = 1.01325 \text{ bar}$; ${}^\circ\text{K} = {}^\circ\text{C} + 273$; $1 \text{ ft} = 30.48 \text{ cm}$.

Tabell 1: Nytt sett av enheter

| | | | | | | | | | | |
|-------|---|-----|--|-----|---|-----------------------|--|--------|---|--------------------|
| p | : | bar | | Q | : | m^3/d | | T | : | ${}^\circ\text{K}$ |
| μ | : | cp | | k | : | md | | h, r | : | m |

Oppgave 2

Gitt et oljereservoar uten vanninnfluks, ingen vannproduksjon og med en gasskappe. Materialbalanseligningen er

$$N = \frac{N_p [B_t + B_g (R_p - R_{si})] - W_i B_w}{(B_t - B_{oi}) + \frac{m B_{oi}}{B_{gi}} (B_g - B_{gi})}, \quad \dots \dots \dots \dots \dots \dots \dots \quad (4)$$

med $B_t = B_o + (R_{si} - R_s)B_g$, og hvor W_i er volum vann injisert i stb.

- a) Hvilke to størrelser settes lik hverandre i utledningen av en materialbalanseligning?

b) Ligning (4) kan reformuleres til en lineær ligning ved å innføre definisjonene

$$F = N_p [B_t + B_g(R_p - R_{si})] - W_i B_w,$$

$$E_o = B_t - B_{oi},$$

$$E_g = B_{oi}/B_{gi}(B_g - B_{gi}) = B_{oi} \left(\frac{B_g}{B_{gi}} - 1 \right).$$

Og dermed blir materialbalanseligningen

$$F = N(E_o + mE_g),$$

og delt med E_o får vi til slutt

$$\frac{F}{E_o} = N + Nm \frac{E_g}{E_o}.$$

Om nå F/E_o plottes mot E_g/E_o så fås en rett linje. Den gir N fra akseavskjæringen og Nm og m fra helningsvinkelen.

Bruk Tabell 2, som viser resultater fra en PVT-analyse sammen med målte produksjonsdata, til å beregne opprinnelig oljevolum og størrelse på gasskappen. Kokepunktstrykket er 1850 psia, vannmetningen 0.24, porøsiteten 0.17 og volumfaktoren for vann settes til 1.0 rb/stb.

Tabell 2: Produksjons- og PVT-data

| $p[\text{psia}] \rightarrow$ | 1850 | 1600 | 1300 | 1000 |
|------------------------------|---------|--------------------|--------------------|-------------------|
| $R_s[\text{scf/stb}]$ | 690 | 621 | 535 | 494 |
| $B_o[\text{rb/stb}]$ | 1.363 | 1.333 | 1.300 | 1.258 |
| $B_g[\text{rb/scf}]$ | 0.00124 | 0.00150 | 0.00190 | 0.00250 |
| $B_t[\text{rb/stb}]$ | 1.363 | 1.437 | 1.594 | 1.748 |
| $\rho_o[\text{psi/ft}]$ | 0.3014 | 0.3049 | 0.3090 | 0.3132 |
| $N_p[\text{stb}]$ | - | $3.1 \cdot 10^8$ | $5.5 \cdot 10^8$ | $5.9 \cdot 10^8$ |
| $R_p[\text{scf/stb}]$ | - | 1100 | 1350 | 1800 |
| $W_i[\text{stb}]$ | - | $1.594 \cdot 10^8$ | $2.614 \cdot 10^8$ | $3.12 \cdot 10^8$ |

Oppgave 3.

a.

Gitt et lukket våt gass reservoar.

1. Beskriv fluidet ut fra et PT-diagram.
2. Skisser GOR = f(P_{res}).
3. Når en foretar materialbalanse må en omgjøre V_{STO} til gassekvivalenter, GE_{STO} . Utled en formel for $GE_{\text{STO}} = f(M_{\text{STO}}, \rho_{\text{STO}})$ (Sm^3 gass/ Sm^3 STO), ρ_{STO} (kg/m^3).

4. Forklar i detalj hvordan en kan bestemme brutto opprinnelig gassmengde (Sm^3) i reservoaret ut fra produksjons data (materialbalanse), (V_g)_{sep} og V_{sto} , og parametrene Z_g , P_i , T_{res} og P_{res} . Utled formelen.

b.

Bestem opprinnelig gassmengde (IGIP Sm^3) og tank olje (IOIP Sm^3) pr 1000 m^3 brutto reservoar volum for et våt gass reservoar. Brønnstrømmen gjennomgår en to-stegs separasjon, separator og tank.

Følgende data er gitt:

$$\begin{array}{lll} P_{\text{res}} = 50000 \text{ kPa} & P_{\text{sc}} = 101.32 \text{ kPa} & Z_i = 1.236 \\ T_{\text{res}} = 100 \text{ }^\circ\text{C} & T_{\text{sc}} = 15 \text{ }^\circ\text{C} & \Phi = 0.25 \\ S_{\text{wc}} = 0.10 & \rho_{\text{sto}} = 750 \text{ kg/m}^3 & M_{\text{sto}} = 105 \end{array}$$

$$\text{GOR}_{\text{sep}} = 6500 \text{ Sm}^3/\text{Sm}^3 \quad \text{GOR}_{\text{tank}} = 500 \text{ Sm}^3/\text{Sm}^3$$

c.

1. Definer: Gass formasjons faktor, B_g .
2. Beregn B_g ved $P_{\text{res}} = 50000 \text{ kPa}$ når fluidet gjennomgår en prosess som angitt i **b.**
3. Skisser $B_g = f(P_{\text{res}})$.

Oppgave 4.

a.

Ved bruk av B-L teorien anvender en fraksjonstrømmekurven av vann, $f_w = f(S_w)$.

1. Utled et utrykk for f_w for et horisontalt lineært reservoar uten kapillær krefter.
2. Diskuter formen på kurven når μ_o varierer.

b.

B-L likningen kan anvendes til å studere sjokkfronten.

$$v_{S_{wf}} = \frac{q_t}{\Phi A} \left(\frac{df_w}{dS_w} \right)_{S_{wf}}$$

1. Hvilke forutsetninger gjøres ved utledningen av B-L likningen ?
2. Vis at $\left(\frac{df_w}{dS_w} \right)_{S_{wf}}$ er gitt ved:

$$\left(\frac{df_w}{dS_w} \right)_{Swf} = \frac{f_{wf}}{S_{wf} - S_{wr}}$$

c.

Gitt et reservoar hvor en antar B-L likningen gjelder. Fraksjonstrømkurven av vann er gitt i Vedlegg 2.

Følgende reservoar data er gitt:

$$\begin{aligned} q_t &= 1500 \text{ resbbl/D} & A &= 20000 \text{ ft}^2 \\ \Phi &= 0.20 & B_o &= 1.2 \text{ resbbl/Sbbl} \\ B_w &= 1.0 \text{ resbbl/Sbbl} \end{aligned}$$

Lengden mellom injeksjonsbrønn og produksjonsbrønn er 3000 ft.

Beregn følgende:

1. Tiden til vanngjennombrudd, t_{BT} .
2. Midlere vannmetning i reservoaret ved t_{BT} .
3. Volum av produsert tankolje ved t_{BT} , N_p (Sbbl)
4. WOR like etter t_{BT} .

PS! Vedlegg 2 må vedlegges besvarelsen.

Vedlegg 1.

Important formula/correlations in PVT-Analysis.

Temperature:

$$\begin{aligned}{}^{\circ}\text{K} &= 273.15 + {}^{\circ}\text{C} \\{}^{\circ}\text{F} &= 1.8 \times {}^{\circ}\text{C} + 32 \\{}^{\circ}\text{R} &= {}^{\circ}\text{F} + 459.69\end{aligned}$$

Pressure:

$$\begin{aligned}1 \text{ atm} &= 1013.250 \text{ mBar} = 1.013250 \text{ bar} = 101.3250 \text{ kPa} = 0.1013250 \\{}^{\circ}\text{MPa} &= 14.69595 \text{ psia} \\{}^{\circ}\text{psia} &= 14.69595 + \text{psig} \\1 \text{ atm} &= 760.002 \text{ mmHg at } 0 {}^{\circ}\text{C}\end{aligned}$$

Density:

$$\begin{aligned}1 \text{ g/cm}^3 &= 62.43 \text{ lb/ft}^3 = 350.54 \text{ lb/bbl} \\1 \text{ lb/ft}^3 &= 16.0185 \text{ kg/m}^3 \\{}^{\circ}\rho_w &= 0.999015 \text{ g/cm}^3 \quad (60 {}^{\circ}\text{F}, 1 \text{ atm}) \\{}^{\circ}\rho_w &= 0.9991 \text{ g/cm}^3 \quad (15 {}^{\circ}\text{C}, 1 \text{ atm})\end{aligned}$$

Specific density: For liquids: Determined relative to water at sc.
For gases: Determined relative to air at sc.

$$\gamma_o = \frac{\rho_o}{\rho_w} = \frac{141.5}{131.5 + {}^{\circ}\text{API}}$$

$${}^{\circ}\text{API} = \frac{141.5}{\gamma_o} - 131.5$$

Cragoe's formula (empirical formula giving molecular weight of hydrocarbons):

$$\begin{aligned}M_o &= \frac{6084}{{}^{\circ}\text{API} - 5.9} \\{}^{\circ}\gamma_g &= \frac{M_g}{M_{air}} = \frac{M_g}{28.96}\end{aligned}$$

Volume:

$$\begin{aligned}1 \text{ bbl} &= 5.615 \text{ ft}^3 = 0.15898 \text{ m}^3 \\1 \text{ ft}^3 &= 0.0283 \text{ m}^3\end{aligned}$$

1 US Gallon = 3.785 litre

1 Imp. Gallon = 4.546 litre

Molar volume of gas at standard conditions:

$V_m = 379.51 \text{ SCF/lb mole}$ ($60 {}^{\circ}\text{F}$ and 14.69595 psia)

$V_m = 23644.7 \text{ cm}^3/\text{g mole}$ = $23.6447 \text{ m}^3/\text{kg mole}$ ($15 {}^{\circ}\text{C}$ and 101.3250 kPa)

Air:

$$\begin{aligned}Z_{\text{air}} &= 0.9959 \quad (60 {}^{\circ}\text{F}, 14.69595 \text{ psia}) \\M_{\text{air}} &= 28.96\end{aligned}$$

Gas constant:

$$\begin{aligned}R &= 10.732 \quad (\text{psia, ft}^3, {}^{\circ}\text{R, lb mole}) \\R &= 0.082054 \quad (\text{atm, litre, } {}^{\circ}\text{K, g mole}) \\R &= 8.3145 \quad (\text{kPa, m}^3, {}^{\circ}\text{K, kg mole})\end{aligned}$$

Vedlegg 2.

