文章编号:1001-6112(2015)S1-0118-06

doi:10.11781/sysydz2015S1118

# 考虑 CO<sub>2</sub> 效应的酸液滤失模型及其应用

李春月1,李勇明2

(1.中国石化 西北油田分公司 工程技术研究院,乌鲁木齐 830011;2.西南石油大学,成都 610500)

**摘要**:碳酸盐岩储层酸压施工过程中,酸岩反应生成 CO<sub>2</sub>。为研究 CO<sub>2</sub> 对酸液滤失的影响,确定游离态 CO<sub>2</sub> 的体积,在常规酸液滤 失模型的基础上建立了考虑 CO<sub>2</sub> 效应的酸液滤失模型。通过计算分析,得到游离态 CO<sub>2</sub> 体积对酸蚀蚓孔发育和酸液滤失的影响。 模拟分析表明,游离态 CO<sub>2</sub> 的体积随着酸液浓度增加而增加,随缝内压力上升而减少;存在游离态 CO<sub>2</sub> 的情况下,酸蚀裂缝中流体 的滤失规律与泡沫压裂液或泡沫酸的滤失规律相同,随着 CO<sub>2</sub> 体积分数增加,酸液滤失量减少,而酸蚀蚓孔半径也相应变小。 关键词:酸压;酸液滤失;滤失机理; CO<sub>2</sub>效应;碳酸盐岩储层

中图分类号:TE35 文献标识码:A

# Acid filtration model considering CO<sub>2</sub> effect and its application

Li Chunyue<sup>1</sup>, Li Yongming<sup>2</sup>

(1.Research Institute of Engineering Technology, SINOPEC Northwest Company, Urumqi, Xinjiang 830011, China;
 2.Southwest Petroleum University, Chengdu, Sichuan 610500, China)

**Abstract**:  $CO_2$  generates in the course of acidizing treatment with the reaction of acid and rock, which will influence the mechanism of acid leaking. An acid filtration model considering  $CO_2$  effect has been set up based on the conventional acid filtration model in order to study the  $CO_2$  effect on acid liquid loss and to determine the volume of free  $CO_2$ . Simulation results showed that the volume of free  $CO_2$  increases with increasing acid concentration and decreases with increasing pressure. In acid corrosion fractures, when free  $CO_2$  exists, filtration law is the same as foam fracturing, and the volume of acid fluid loss reduces with increasing  $CO_2$  volume.

Key words: acid fracturing; acid fluid loss; leak-off mechanism; CO2 effect; carbonate reservoir

酸压是碳酸盐岩油气藏开发过程中的主要增 产技术措施,酸液滤失对动态裂缝几何尺寸以及酸 液有效作用距离有着直接影响<sup>[1]</sup>,也一直是影响 酸压施工效果的关键因素。塔河油田碳酸盐储层 天然裂缝、溶蚀孔洞发育,酸液滤失量大,酸液滤失 机理研究一直是攻关重点<sup>[2-5]</sup>。通过前期"十一 五"实施,建立了三重介质(基质、裂缝和溶洞)酸 液滤失数值模拟模型,分析酸蚀蚓孔发育及滤失规 律,但是碳酸盐岩与酸液反应会生成 CO<sub>2</sub>,该模型 中并未考虑 CO<sub>2</sub> 的影响,目前油藏条件下考虑 CO<sub>2</sub> 效应的酸液滤失机理研究仍是一片空白。因此,研 究考虑 CO<sub>2</sub> 效应的酸液滤失模型,有利于提高三 重介质(基质、裂缝和溶洞)酸液滤失数值模拟模 型的精确度,对碳酸盐岩酸液滤失机理的完善有重 要的意义。

塔河油田碳酸盐岩储层的平均温度在 130 ℃ 以上,地层压力在 60 MPa 左右,远超过 CO,临界

值。因此认为在油藏条件下的游离态 CO<sub>2</sub> 均处于 超临界状态,此种流体具有独特的性质: 黏度接近 气体,密度类似液体<sup>[6]</sup>,生成的 CO<sub>2</sub> 一部分溶解于 残酸,一部分游离在裂缝中<sup>[7]</sup>。通过计算游离态 CO<sub>2</sub>体积,并将其引入酸液滤失模型,进而计算分 析 CO<sub>2</sub> 对酸液滤失的影响。

# 1 游离态超临界 CO, 体积计算

酸压裂缝内游离态 CO<sub>2</sub> 物质的量等于酸岩 反应生成 CO<sub>2</sub> 物质的量减去溶解于残酸中的 CO<sub>2</sub> 的量:

$$M_{\rm d} = M_{\rm t} - M_{\rm s} \tag{1}$$

式中: $M_d$ 为游离态 CO<sub>2</sub>物质的量; $M_t$ 为反应生成的 CO<sub>2</sub>物质的量; $M_s$ 为溶解的 CO<sub>2</sub>物质的量。

#### 1.1 *M*,确定方法

本文忽略碳酸钙镁以及黏土矿物等成分的影响,

基金项目:国家科技重大专项课题"缝洞型碳酸盐岩油藏高效酸压改造技术"(2011ZX05014-006)资助。

收稿日期:2015-08-03;修订日期:2015-10-29。

作者简介:李春月(1979—),女,硕士,工程师,从事储层改造工作。E-mail:lichy.xbsj@ sinopec.com。

仅考虑与盐酸反应的主要成分为碳酸钙。CaCO<sub>3</sub>与 CO<sub>2</sub> 物质的量相同,即为 1/2HCI 物质的量。

$$2\text{HCl}+\text{CaCO}_{3}\rightarrow\text{CaCl}_{2}+\text{CO}_{2}\uparrow+\text{H}_{2}\text{O}$$
(2)

$$M_{t} = M_{CaCl_{2}} = M_{CaCO_{3}} = 1/2M_{HCl}$$
  
= 1 000V\_{HCl}C\_{HCl}\rho\_{HCl}/73 (3)

# 1.2 M<sub>s</sub>的确定方法

$$S(c,T,p) = \begin{cases} S(c_1,T,p) + \frac{(c-0)[S(c_2,T,p)-S(c_1,T,p)]}{20\%-0} \dots (c_1 \le c < c_2) \\ S(c_2,T,p) + \frac{(c-20\%)[S(c_3,T,p)-S(c_2,T,p)]}{35\%-20\%} \dots (c_2 \le c < c_3) \\ S(c_3,T,p) + \frac{(c-35\%)[S(c_4,T,p)-S(c_3,T,p)]}{43\%-35\%} \dots (c_3 \le c < c_4) \\ S(c_4,T,p) \dots (c_4 \le c) \end{cases}$$

$$(4)$$

式中:*T* 为地层温度;*p* 为地层压力;*c* 为 CaCl<sub>2</sub> 溶液 浓度;*S* 为 CO<sub>2</sub> 在 CaCl<sub>2</sub> 溶液中的溶解度。

根据(4)式采用线性插值法求即可确定任意 温度和压力、任意浓度下 CaCl<sub>2</sub> 溶液中 CO<sub>2</sub> 的溶解 度,继而根据 CO<sub>2</sub> 在残酸中的溶解度可以求出溶 解掉 CO<sub>2</sub> 的物质的量:

$$M_{\rm s} = 1\ 000S\ V_{\rm HCl}/22.4$$
 (5)

## 1.3 游离态 CO<sub>2</sub> 体积的确定方法

大多数状态方程在关联超临界区的数据时误 差都较大,而 Benedict-Webb-Rubin(BWR)方程考 虑了分子的聚集行为。该方程能够较准确地描述 超临界 CO<sub>2</sub> 在选定区域的 P-V-T 行为,进而计算 其在油藏条件下的游离态体积。BWR 方程构造求 解所需的非线性函数如下:

$$f(V) = -p + \frac{RT}{V} + \left(B_0 RT - A_0 - \frac{C_0}{T^2}\right) \frac{1}{V^2} + \frac{bRT - a}{V^3} + \frac{\alpha a}{V^6} + \frac{c(1 + \gamma/V^2)}{T^2 V^3} e^{-\gamma/V^2} = 0 \quad (6)$$

式中:p 为压力;T 为温度;V 为 CO<sub>2</sub> 摩尔体积;R 为 摩尔气体常数,83.14 cm<sup>3</sup> · bar/(mol · K); $A_0$ , $B_0$ ,  $C_0$ ,a,b,c, $\alpha$  和  $\gamma$  均为采用非线性最小二乘法拟合 所得经验参数,此处采用薛卫东等<sup>[6]</sup> 拟合得到的 适用于温度为 37~327 °C、压力为 7.5~30.0 MPa 范围的超临界 CO<sub>2</sub> 流体的热力学特征参数。

*V*<sub>co2</sub>即为在油藏条件下游离态超临界二氧化碳的体积:

$$V_{\rm CO_2} = V M_{\rm d} \tag{7}$$

则裂缝中游离态 CO2 的体积分数(f\_)可表示为:

$$f_{\rm g} = \frac{V_{\rm CO_2}}{V_{\rm CO_2} + V_{\rm HCl}}$$
(8)

通过对上述公式进行编程求解,以碳酸钙与盐酸反应为例,计算了不同温度和压力下,1 m<sup>3</sup> 盐酸完全反应后生成的游离态超临界 CO<sub>2</sub> 体积分数 (图 1)。计算结果表明,酸液浓度较低时,CO<sub>2</sub> 的溶解度相对较高,但仍有相当一部分 CO<sub>2</sub> 以自由态存在;酸液浓度较高时,仅有少量的 CO<sub>2</sub> 处于溶解状态,大部分游离在裂缝中。可见酸压过程中酸蚀裂缝中的流体是有气液两相流动存在的。

# 2 考虑 CO, 效应的酸液滤失数学模型

## 2.1 考虑 CO<sub>2</sub> 影响的酸液流动数学模型

裂缝壁面上的酸岩反应生成大量的 CO<sub>2</sub> 气体,少量的 CO<sub>2</sub> 溶解在残酸溶液中,大部分以游离态的形式存在于裂缝壁面处(图 2)。由于 CO<sub>2</sub> 气体具有较大的压缩性,酸液滤失的同时游离态的 CO<sub>2</sub> 会优先滤失进入地层。因而滤失进入地层的 液体,由反应后的残酸和酸岩反应生成的游离态CO<sub>2</sub>



图 1 1 m<sup>3</sup> 盐酸完全反应后生成的游离态 CO<sub>2</sub> 量 Fig.1 Volume of free CO<sub>2</sub> generated in the

complete reaction of  $HCl (1 m^3)$ 



图 2 酸压滤失示意 Fig.2 Sketch map of fluid loss in acid fracturing

两部分组成。因此酸压中的酸液滤失可表示为:

$$V_{t} = V_{af} + V_{aw} - V_{CO_{2}} = 2L_{f}H_{f}C_{wh}/\sqrt{t}$$
(9)

式中: $V_t$ 为酸液总滤失量; $V_{af}$ 为酸压裂缝壁面基质 引起的酸液滤失量; $V_{aw}$ 为酸蚀孔缝引起的酸液滤 失量; $V_{co_2}$ 为酸压过程中滤失的游离态  $CO_2$  的量;  $L_f$ , $H_f$ 分别为半缝长和半缝高; $C_{wh}$ 为根据 Hill<sup>[8-9]</sup> 推导的考虑酸蚀蚓孔效应的酸液全局滤失系数;t为滤失时间。其中  $C_{wh}$ 为:

$$C_{\rm wh} = \frac{-\frac{1}{C_{\rm c}} + \sqrt{\frac{1}{C_{\rm c}^2} + \frac{4}{C_{\rm v,wh}^2}}}{\frac{2}{C_{\rm v,wh}^2}}$$
(10)

其中: 
$$C_{\rm c} = \sqrt{\frac{\varphi c_{\rm c} k}{\pi \mu}} \Delta P$$
 (11)

$$C_{v,wh} = \sqrt{\frac{\varphi k}{2\mu \left(1 - \frac{1}{Q_{ibl}}\right)}} \left(\Delta P\right)^{1/2} \quad (12)$$

式中: $C_{e}$ 为受流体压缩性控制的滤失系数; $C_{v,wh}$ 为受压裂液黏度、造壁性控制的滤失系数;P为压力;  $Q_{ibt}$ 为蚓孔突破时,注入酸液体积与形成蚓孔前原始孔隙体积的比值; $\varphi$ 为储层岩石孔隙度;k为渗透率; $\mu$ 为酸液黏度。

将式(10)代入酸液滤失模型<sup>[10]</sup>,并编制酸液 滤失计算程序,进而分析考虑蚓孔及 CO<sub>2</sub> 共同作 用下的酸液滤失情况。

# 3 计算分析

因游离态 CO<sub>2</sub> 的存在使酸压裂缝内的残酸具 有一定的压缩性,所以使缝内的滤失压差小幅升 高。随着注酸时间增长,缝内游离态 CO<sub>2</sub> 数量增 加,缝内滤失压差也逐渐升高(图3),因而造成酸





图 6 CO<sub>2</sub> 体积分数对蚓孔半径的影响

Fig.6 Effect of CO2 volume ratio on acid wormhole radius

压裂缝尺寸及滤失量的变化,主要使裂缝在长度上 有一定的增加(图4)。

存在 CO<sub>2</sub> 的情况下,酸蚀裂缝中流体的滤失 规律与泡沫压裂液或泡沫酸的滤失规律相同。因 游离态 CO<sub>2</sub> 滤失量的增加,相应减小了酸液的滤 失量(图 5)。如果忽略在酸压井中产生的 CO<sub>2</sub> 对酸 液滤失的影响,解释出的误差为(3~15)×10<sup>-3</sup> m<sup>3</sup>/m<sup>2</sup>。 因酸液滤失量减少,酸蚀蚓孔半径也随游离态 CO<sub>2</sub> 体积分数增加而呈减小趋势(图 6)。

(下转第124页)

1.1

表 3 塔河油田 12 区 TH12177CH 井矿物绝缘电缆加热降黏效果

74.8

产油4848.8 t。试验前,日均产油18.7 t,掺稀33.2 t/d,掺稀比1.70:1,井口温度38℃左右,产液黏 度高达4900 mPa · s。该井生产过程中存在2方 面的问题:①由于掺稀比高,井口产液黏度大,造成 生产集输困难;②油井混合产液量大,需要一种下 深深、功率较高的电加热工艺才能有效提高井筒温 度,实现油井有效降黏。

88

3 1

TH12177CH 井矿物绝缘电缆下深 2 000 m,额 定加热功率 196 kW。开启电缆加热后,逐步优化 掺稀量,并测定井口产液黏度。对比实验前后效果 如表3所示。

截至 2015 年 5 月 21 日,该井连续运行 152 d, 累计增油 1 200.2 t, 节约稀油 3 836.9 t, 平均日增 油 8.0 t. 节约稀油 25.6 t/d。

4 结论

(1)与常规加热电缆相比,矿物绝缘电缆采用 耐高温矿物材料作为绝缘层,大大提高了加热电缆 使用寿命。

27.6

(2)采用高品质铜导线作为发热电阻,纯电阻 发热大大提高了电热转换效率,同时采用整体式结 构,便于安装和维护。

1 450

0.73

20.1

(3)矿物绝缘加热电缆具有结构强度高、发热 功率大的特点,下深5000m时其负载系数仅0.6, 因此能更好地适应塔河超深超稠油井电加热降黏 需要。

## 参考文献:

- [1] 邹国君.塔河油田超深超稠油藏采油新技术研究[J].西南石 油大学学报:自然科学版,2008,30(4):130-134.
- [2] 林日亿,李兆敏,塔河油田自喷深井井筒电加热降粘技术研 究[J].中国石油大学学报:自然科学版,2006,30(4):67-70.
- [3] 刘红兰.新型井下电加热降黏技术在埕岛油田的应用[J].中 国海上油气,2005,17(1):48-51.
- [4] GB/T 13033.1-2007 额定电压 750V 及以下矿物绝缘电缆及 终端 第1部分:电缆[S].2007.

(编辑 徐文明)

(上接第120页)

#### 结论 4

考虑酸压施工过程中地层条件下酸岩反应产 生的 CO, 对酸液滤失量的影响, 建立酸液流动数学 模型,模拟分析了 CO, 对酸滤失滤、酸蚀蚓孔发育的 影响。分析表明 CO, 的存在降低了滤失, 酸蚀蚓孔 半径也小于不考虑 CO, 的情况, 因此该模型更加接 近实际情况,也是对现有滤失理论的完善。

#### 参考文献:

- [1] 李年银,赵立强,刘平礼.碳酸盐岩酸压过程中的酸液滤失研 究[J].西部探矿工程,2006,119(3):109-111.
- [2] 张烨,杨胜来,焦克波.塔河油田超大型复合酸压降滤失技术 研究[J]. 西南石油大学学报: 自然科学版, 2014, 3 (36): 121-125.
- [3] 江夏,张烨.塔河油田缝洞型碳酸盐岩油藏深度改造技术研

究与应用[J].油气地质与采收率,2010,6(17):107-110.

- [4] 米强波.塔河油田碳酸盐岩储层酸压改造效果[J].油气田地 面工程,2014,4(33):88-89.
- [5] 张义,赵海洋,张烨.超深高温高破裂压力储层酸压关键技术[J]. 石油钻采工艺,2012,2(34):74-76.
- [6] 薛卫东,朱正和,邹乐西,等.超临界 CO, 热力学性质的理论 计算[J].原子与分子物理学报,2004,21(2):295-300.
- Prutton C F, Savage R L.The solubility of carbon dioxide in calcium [7] chloride-water solutions at 75, 100, 120°C and high pressures [J]. Journal of the American Chemical Society, 1945, 67(9):1550-1554.
- [8] Huang T, Zhu D, Hill A D. Prediction of wormhole population density in carbonate matrix acidizing[C].SPE European Formation Damage Conference. Society of Petroleum Engineers, 1999.
- [9] Huang T P, Hill A D, Schechter R S. Reaction rate and fluid loss: The keys to wormhole initiation and propagation in carbonate acidizing [J].SPE Journal, 2000, 5(3):287-292.
- [10] 邝聃,郭建春,李勇明,等.酸液有效作用距离预测及影响因 素分析[J].断块油气田,2009,5(16):97-100.

(编辑 徐文明)

试验期间