

مجموعه مقالات چهارمین کنفرانس ملی مهندسی مخازن هیدروکربوری و صنایع بالادستی

۷ خرداد ۱۳۹۴، ایران، تهران، مرکز همایش‌های صدا و سیما

مجری: اهم اندیشان انرژی کیمیا ۸۸۶۷۱۶۷۶ - ۰۲۱

www.Reservoir.ir

## معرفی مواد گرانروی افزا در گل حفاری و نقش آنها در کنترل فیلترات گل

میلاذ رشیدی<sup>۱</sup>، مهدی مزارعی<sup>۲</sup>، محمد سرابی<sup>۳</sup>

دانشگاه آزاد اسلامی واحد امیدیه، باشگاه پژوهشگران و نخبگان، امیدیه، ایران ۱

Miladrashidi89@yahoo.com

### چکیده :

در ساختن گل حفاری اگر آب را با مواد وزن افزایی مانند باریت مخلوط کنیم ممکن است باریت در آب ته نشین شود و باعث گیر رشته ی حفاری شود به همین دلیل به گل حفاری ساخته شده مواد گرانروی افزا اضافه می شود که باعث می شود مواد وزن افزا و دیگر افزایه های اضافه شده در گل حفاری ته نشین نشوند و به عبارتی به گل خاصیتی تیکسوتروپیک یا ژلاتینی می دهد. در گل حفاری پایه آبی موادی که به عنوان افزاینده های گرانروی افزا به گل پایه اضافه می شوند نقش کنترل فیلترات گل را نیز دارند. این افزاینده های گرانروی افزا در گل حفاری خاصیتی ایجاد می کنند که گل حفاری در چاه با ایجاد یک کیک گل ناتراوا اجازه ی عبور فاز پیوسته ی گل حفاری را به داخل سازند نمی دهد. ما در این مقاله به معرفی این مواد گرانروی افزا می پردازیم و در انتهای با طراحی آزمایشی که در آن با آلوده کردن گل حفاری با نمک (که به سبب آن فیلترات گل افزایش می یابد) اطلاعاتی را بدست می آوریم که با بررسی این داده ها در نمودارهایی تاثیر هر کدام از این مواد گرانروی افزا را در درمان آلودگی نمکی بررسی خواهیم کرد.

واژه های کلیدی: باریت، فیلترات، ژلاتین، فاز پیوسته.

۱- دانشجوی مهندسی نفت - بهره برداری و استخراج

۲- دانشجوی ارشد مهندسی نفت - مخازن هیدروکربوری - پردیس علوم و تحقیقات فارس، دانشگاه آزاد اسلامی واحد مرودشت - سرپرست کنترل کیفیت پاپینگ و مکانیک شرکت فراسان سایت

نفتی آذر

۳- مهندسی عمران - عمران - سرپرست کنترل کیفیت عمران شرکت فراسان سایت نفتی آذر

مجموعه مقالات چهارمین کنفرانس ملی مهندسی مخازن هیدروکربوری و صنایع بالادستی  
 ۷ خرداد ۱۳۹۴، ایران، تهران، مرکز همایش‌های صدا و سیما  
 مجری: اهم اندیشان انرژی کیمیا ۸۸۶۷۱۶۷۶ - ۰۲۱  
 www.Reservoir.ir

## مقدمه:

اطلاعات زیر تاثیر مواد گرانیوی افزا را برای درمان آلودگی نمکی در گل بنتونایتی نشان می دهد همانطور که مشاهده می شود CMC با تشکیل کیک گلی با ضخامت کم و ناتراوا مقدار هرزروی فاز پیوسته ی گل حفاری را در مدت ۷,۵ دقیقه به ۵,۵ میلی لیتر می رساند که نسبت به نشاسته و بنتونیت ماده ای موثرتر است.

**نشاسته:** نشاسته اولین پلیمرآلی بود که درمقدار قابل توجه درگل استفاده شد. در اوایل ۱۹۳۹ به همراه گل آب شور درتگزاس غربی برای کنترل کردن صافی که خیلی سریع به نواحی دیگر درحال گسترش بود، استفاده شد. پس از معرفی دیگر پلیمرها همچون CMC، گسترش استفاده از نشاسته کاهش یافت. نشاسته هم‌اکنون نیز، تجاری‌ترین ماده برای کاهش تصفیه گل‌های اشباع شده از نمک و گل‌های قلیایی قوی برای حفاری های کم عمق می‌باشد.

**نشاسته در گل حفاری:** نشاسته در گل حفاری فقط برای کاهش تصفیه استفاده می‌شود و به راحتی از طریق hoppercone-jet اضافه می‌شود. نشاسته تحت تأثیر تخمیر شدن توسط میکرو ارگانیسم‌های گوناگونی از جمله مخمرها، قارچ‌ها و باکتری‌ها قرار می‌گیرد. برای جلوگیری از تخمیر گل باید بانمک اشباع شده باشد، یا PH آن حدود ۱۲ یا آفت کش (biocide) به آن اضافه شود، اگر گل برای چندین روز قرار است استفاده شود، دمای اطراف بر روی نرخ تجزیه اثر می‌گذارد، اگر گل سرد باشد یا خیلی گرم باشد (بالای ۷۰c)، میزان تجزیه پایین می‌باشد. نشاسته با همزدن و گرما، تجزیه می‌شود. با ادامه دادن چرخش گل در حفره در دماهای بالای ۲۰۰f، نشاسته به سرعت شکسته می‌شود. محصولات باقیمانده بر روی گرانیوی سیال، تأثیر می‌گذارد و باعث از دست رفتن عمل پوششی نشاسته بر روی لایه صافی می‌شوند. در نتیجه نرخ پالایش کردن و ضخامت لایه صافی تحت شرایط حفره در پایین، بیشتر از آن چیزی است که در آزمایش در دمای سطح مشخص شده است.

**Guar gum:** این پلیمر نیز همچون نشاسته یک طبیعی می‌باشد و قبل از استفاده تنها به فرآورش کمی نیاز دارد. منبع این نوع پلیمر، دانه‌های گیاهان guar که یک گیاه یک ساله است و از نیتروژن غنی می‌باشد. این گیاه نوعی پوسته تشکیل می‌دهد که از ۵ و یا ۶ عدد دانه تشکیل شده است. پرده‌ی داخلی دانه‌ها شامل صمغ می‌باشد که تا ۸۰٪ وزن دانه را تشکیل می‌دهد.

**Guar در گل حفاری:** Guar محلول‌های گرانیوی را چه در آب شیرین و چه در آب نمکی با غلظت  $1 - 2 \frac{lb}{bbl}$  تولید

می‌کند. در نتیجه Guar در گل‌های با مواد جامد کم استفاده می‌شود. Guar Guan برای کاهش میزان تصفیه و بهبود ثبات حفره چاه، استفاده می‌شود در دماهای بالا ۱۵۰f به شدت تجزیه می‌شود، که در نتیجه کاربرد آن را به چاه‌های کم عمق محدود می‌کند. با افزایش دما، گرانیوی آن کاهش می‌یابد.

همچون نشاسته، guar gum نیز توسط میکروارگانیسم‌ها مورد هجوم قرار می‌گیرند مگر اینکه بوسیله‌ی PH بالا، شوری زیاد و یا یک آفت کش، محافظت شود. آنزیم‌ها که به صورت معمولی در صمغ موجود می‌باشند، یا از طریق محیط وارد می‌شوند، باعث شکسته شدن صمغ (gum) و تولید مواد اسیدی می‌شوند.

استفاده از guar gum در حفاری چاه‌های آبی، توسعه‌ی اسید به عنوان مشاهده‌ای از خراب شدن لایه‌ی صافی بر روی سازنده‌های دارای آب در نظر گرفته می‌شود.

متاسفانه در برخی موارد، گاز تولید شده بر اثر تجزیه ی صمغ باعث ایجاد اشتباه در نتیجه‌ی تست‌ها می‌شود و ممکن است آب راه، اشتباه‌ها غیر قابل خوردن در نظر بگیرند.

مجموعه مقالات چهارمین کنفرانس ملی مهندسی مخازن هیدروکربوری و صنایع بالادستی

۷ خرداد ۱۳۹۴، ایران، تهران، مرکز همایش‌های صدا و سیما

مجری: اهم اندیشان انرژی کیمیا ۸۸۶۷۱۶۷۶ - ۰۲۱

www.Reservoir.ir

**Xanthan Gum:** جزء پلیمرهای طبیعی دسته‌بندی می‌شود، اگر چه بیشتر از روش‌های مصنوعی بدست می‌آید.

روش تولید Xanthan در مرکز تحقیقات نواحی شمالی، ستاد تحقیقات کشاورزی، سازمان کشاورزی آمریکا توسعه داده شد. Jeanes (1961) و همکارانش در یک تحقیقات جدید، ۴۹ منبع برای Xanthan مشخص کرده‌اند. Xanthan یک پلی ساکارید قابل حل در آب می‌باشد که توسط فعالیت‌های باکتریایی بر روی کربوهیدرات‌ها بوجود می‌آیند. در اواسط دهه ۱۹۶۰، این پلیمر با نام xc polymer به عنوان یکی از ترکیبات سیالات حفاری مورد استفاده قرار گرفت و استفاده از آن تا سال ۱۹۷۰ افزایش قابل توجهی داشت.

این پلیمر در محلول‌های نمکی و یا آب باعث تولید گرانروی می‌شود، اگر چه در محلول‌های اشباع شده از نمک برای افزایش گرانروی به همان میزان، مقدار gum بیشتری مورد نیاز است. این پلیمرها خواص برشی غیر قابل انتظاری از خود نشان می‌دهند. گرانروی ظاهری به مقدار قابل توجهی کاهش می‌یابد. پیوندمقاطع با یوم کروم باعث افزایش قابل توجه گرانروی می‌شود. افزایش PH از ۷ به ۱۱ اثر کمی بر روی گرانروی دارد. تجزیه پلیمر در دمای بالا (25f) برای مدت کوتاه، قابل صرف نظر کردن می‌باشد.

**Xanthan gum در سیال های حفاری:** مهمترین کاربرد این پلیمرها در سیالات حفاری، استفاده از آنها به عنوان غلیظ

کننده و یا به طور دقیقتر به عنوان یک عامل معلق ساز، می‌باشد. توانایی معلق کردن یک محلول پلیمری به صورت مستقیم به گرانروی میزان برش پایین محلول، بستگی دارد. نتایج یک آزمایش ساده ی ته نشینی نشان می‌دهد که توانایی استثنایی معلق کنندگی Xanthan gum در غلظت های کم، باعث گردیده تا استفاده از این پلیمر در جاهایی که هزینه ی حمل و نقل زیاد می‌باشد، ترجیح داده شود. اگر این پلیمر، عامل کنترل کردن تصفیه نمی‌باشد، اما با عوامل مختلف کنترل تصفیه همچون CMC و بنتونیت، سازگاری دارد. برای ایجاد پیوند متقاطع بین Xanthan gum بوسیله ی یونهای کروم، روش معینی وجود دارد. ابتدا Xanthan را در آبی که حداقل ۸۰۰ ppm یون کلسیم دارد، پخش می‌کنیم. کلرید کروم را در آب حل می‌کنیم و سپس آنرا به محلول gum با نسبت ۲۰٪ زونی Xanthan gum، اضافه می‌کنیم. PH محلول را با استفاده از اضافه کردن کم کردن محلول رقیق سود سوز آور بین ۱۰-۷/۵ تنظیم می‌کنیم. این پلیمر در غلظت های  $2 - \frac{lb}{bb1}$  استفاده می‌شود. اصلاحات و مشتقات Xanthan gum نیز پیشنهاد شده‌اند. رفتار این پلیمرها به گونه ایست که می‌توان آنها را با دیگر پلیمرها مخلوط کرد.

**(CMC) Sodium Carboxy Methyl Cellulose:** بیشترین پلیمر آلی که استفاده می‌شود، صمغ های نیمه مصنوعی تولید

شده با استفاده از اصلاحات شیمیایی انجام شده بر روی سلولز می‌باشد. سلولز بیشترین قسمت سلولهای دیواره ی گیاهان را تشکیل می‌دهد. (مثلا بیش از ۹۰٪ الیاف پنبه را سلولز تشکیل می‌دهد) در بین مشتقات سلولز، CMC اولین پلیمری بود که در سال ۱۹۴۴ توسط شرکت نفتی Philips برای حفاری چاهی در اوکلاهاما، در گل حفاری استفاده شده چندی بعد، سودمندی گسترده ی این محصول در چاههای تگزاس و ساحل خلیج ثابت گردید. CMC، در آب پخش می‌شود، رنگ و بو ندارد، غیر سمی است و در شرایط معمولی استفاده، تخمیر نمی‌شود، در نتیجه CMC را نسبت به نشاسته برای کاربرد در گل های با PH بالا و اشباع شده از نمک، ترجیح می‌دهند. هزینه ی CMC از نشاسته بیشتر می‌باشد، اما مقدار کمتری از آن برای کاهش دادن میزان تصفیه و ضخامت لایه ی صافی مورد نیاز است.

**CMC در سیالات حفاری:** CMC یک پلیمر آنیوی است و بر روی خاک رس جذب می‌شود. با استفاده از غلظت کم CMC،

تصفیه به شدت کاهش می‌یابد، خصوصا محصولات با وزن مولکولی و گرانروی بیشتر. CMC های با گرانروی پایین برای کاهش تصفیه در گل‌های سنگین استفاده می‌شود. نمونه های با گرانروی متوسط در گل هایی استفاده می‌شوند که مقدار مواد جامد آنها

مجموعه مقالات چهارمین کنفرانس ملی مهندسی مخازن هیدروکربوری و صنایع بالادستی

۷ خرداد ۱۳۹۴، ایران، تهران، مرکز همایش‌های صدا و سیما

مجری: اهم اندیشان انرژی کیمیا ۸۸۶۷۱۶۷۶ - ۰۲۱

www.Reservoir.ir

معمولی باشد. محلول‌های معلق CMC، رقیق کننده می باشند و آنها را در میزان برش های کم دارای گرانیوی های ظاهری بزرگی می باشند. با افزایش دما، گرانیوی ظاهری کاهش می یابد. (همچون سایر پلیمرها). گرانیوی در 300f حدود  $\frac{1}{10}$  گرانیوی در 80f می باشد. با نزدیک شدن دما به 300f تجزیه‌ی گرمایی با افزایش غلظت نمک، میزان موثر بودن CMC در کاهش تصفیه و افزایش گرانیوی کمتر می شود. برخی از گل‌های دارای کلسیم، با افزایش مقدار کمی از CMC، رقیق می شوند. همانگونه که در مورد نشاسته مشاهده شد، CMC نیز با افزایش PH، با کلسیم و منیزیم ته نشین می شود. اطلاعات زیر تاثیر مواد گرانیوی افزا را برای درمان آلودگی نمکی در گل بنتونیتی نشان می دهد همانطور که مشاهده می شود CMC نسبت به نشاسته و بنتونیت بیشتر مقدار فیلترات را کاهش داده است.

Group 1 : 16 lbbentonite + 350 cc water + 20 ml salt

Group 2 : 16 lbbentonite + 350 cc water + 20 ml salt + 10 lbbentonite

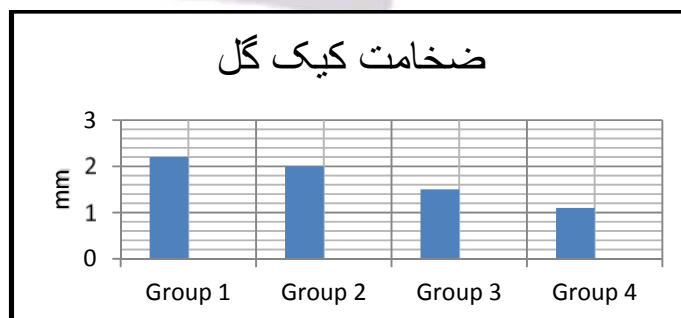
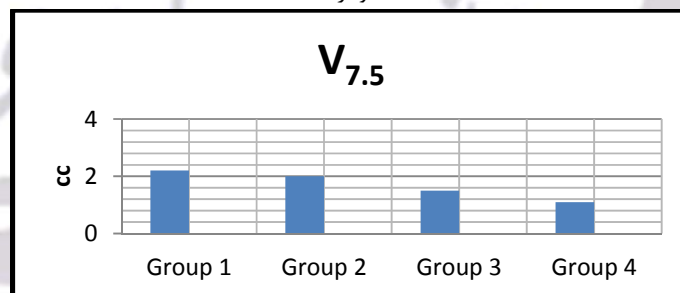
Group 3 : 18 lbbentonite + 350 cc water + 20 ml salt + 2 lb starch

Group 4 : 20 lbbentonite + 350 cc water + 20 ml salt + 2 lbcmc

جدول ۱

Mud parameter	Group 1	Group 2	Group 3	Group 4
$V_{7.5}$ , (cc)	24	17.5	16.5	5.5
$h_{mc}$ , (mm)	2.2	2	1.5	1.1

نمودار ۱



منابع:

- 1- Taghae.G., Aghajari Gas Lift Manual, National Iranian South Oil Co., Ahvaz, Iran, 1984.
- 2- Kermit E.Brown, Gas Lift Theory and Practice, the Petroleum Publishing Co., Tulsa, Oklahoma, 1967.
- 3- Brown, K.E., the Technology of Artificial Lift Method, Pennwell Publishing Co., Tulsa, 1984.

مجموعه مقالات چهارمین کنفرانس ملی مهندسی مخازن هیدروکربوری و صنایع بالادستی

۷ خرداد ۱۳۹۴، ایران، تهران، مرکز همایش‌های صدا و سیما

مجری: اهم اندیشان انرژی کیمیا ۸۸۶۷۱۶۷۶ - ۰۲۱

[www.Reservoir.ir](http://www.Reservoir.ir)

- 4- Donoghue, F.P." Classification of Flowing Wells With Respect to Velocity" Petr. Dev. And Tech., 1948.
  - 5- Uren, L.C., P.P.Gregory, R.A.Hancock, and G.V.Feskov, "Flow Resistance of Gas oil Mixtures Through Vertical Pipes," Petr. Dev. And Tech., 1950.
  - 6- Hagedron, A.R., Brown. K.E., " Experimental Study of Pressure Gradient Occurring Continuous Two Phase Flow in Small Diameter Vertical Conduits," JPT, April 1965.
  - 7- Clegg, J.D., " Discussion of Economic Approach to Oil Production and Gas Allocation in Continuous Gas Lift" JPT, February, 1982.
  - 8- Abdel-Wally, A.A., Darwish, T.A., El-Naggar, M." Study Optimizes Gas Lift in Gulf of Suez Field," OGJ, June 24 1996.
- Adesh Kumar, Rajiv Singh, S.K.De. & B.D Malhotra., "Flow Automation of Gas Lift Operation in Bombay Offshore Fields," Paper SPE 36180, Presented at the 7<sup>th</sup> Abu International Petroleum Exhibition and Conference, 13-16 October 1996, Dubai, UAE

