

Date 10 September 70 Analysis by H. M. Shaffer

Company ICT Inc., P. O. Drawer 1341, Wewoka, Oklahoma

Sample Roger C. Hanks # 3 9-7-70

	mg/l	meq/l	eq wt
Cations :			
Sodium, Na	<u> </u>	<u> </u>	<u>22.9</u>
Calcium, Ca	<u> </u>	<u> </u>	<u>20.0</u>
Magnesium, Mg	<u> </u>	<u> </u>	<u>12.2</u>
<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>
<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>

Anions :			
Chloride, Cl	<u>1301.4</u>	<u>36.7</u>	<u>35.5</u>
Sulfate, SO ₄	<u>2207.7</u>	<u>46.0</u>	<u>48.0</u>
Carbonate, CO ₃	<u> </u>	<u> </u>	<u>60.0</u>
Bicarbonate, HCO ₃	<u> </u>	<u> </u>	<u>61.0</u>
<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>
<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>

Total dissolved solids	<u>5800</u>
Iron (total)	<u> </u>
Sulfide (H ₂ S)	<u> </u>
pH	<u>7.52</u>
Total hardness	<u> </u>
Specific gravity	<u> </u>

Probable composition :			
Calcium Bicarbonate	<u> </u>	<u> </u>	<u>81.04</u>
Calcium Sulfate	<u> </u>	<u> </u>	<u>68.07</u>
Sodium Sulfate	<u> </u>	<u> </u>	<u>60.19</u>
Magnesium Sulfate	<u> </u>	<u> </u>	<u>71.03</u>
Calcium Chloride	<u> </u>	<u> </u>	<u>55.50</u>
Magnesium Chloride	<u> </u>	<u> </u>	<u>47.62</u>
Sodium Chloride	<u> </u>	<u> </u>	<u>58.46</u>

--	--	--

Ca Mg Na

--	--	--

HCO₃ SO₄ Cl

Remarks :

There are no sulfate reducing bacteria