|  |
| --- |
|  |
|  |

**РАСЧЕТ**

количества солеотложений в результате смешения двух вод

**Условия эксперимента**

Температура  **– {{ form\_data\_1.Temperature }} C,**

Давление  **–**  **{{ form\_data\_1.Pressure }} МПа,**

Доля первой жидкости  **–**  **{{ form\_data\_1.** **Part\_of\_Mixture }} %**

Доля второй жидкости  **–**  **{{ 100|float - form\_data\_1.Part\_of\_Mixture|float }} %**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Название компонента | Вода 1 pH = {{ form\_data\_1. pH\_1}}, Плотность = {{ form\_data\_1. ro\_1}}, г/см3 | Вода 2, pH = {{ form\_data\_1. pH\_2}}, Плотность = {{ form\_data\_1. ro\_2}}, г/см3 |
| Концентрация ионов, мг/л | Концентрация ионов, мг/л |
| 1 | Хлориды, **Cl-** | {{ form\_data\_1. Cl\_1}} | {{ form\_data\_1. Cl\_2}} |
| 2 | Сульфаты, **SO42-** | {{ form\_data\_1. SO4\_1 }} | {{ form\_data\_1. SO4\_2 }} |
| 3 | Гидрокарбонаты, **HCO3-** | {{ form\_data\_1. HCO3\_1 }} | {{ form\_data\_1. HCO3\_2 }} |
| 4 | Кальций, **Ca2+** | {{ form\_data\_1. Ca\_1 }} | {{ form\_data\_1. Ca\_2 }} |
| 5 | Магний, **Mg2+** | {{ form\_data\_1. Mg\_1 }} | {{ form\_data\_1. Mg\_2 }} |
| 6 | Натрий, **Na+ + K+** | {{ form\_data\_1. Na\_1 }} | {{ form\_data\_1. Na\_2 }} |
| 7 | Барий, **Ba2+** | {{ form\_data\_1. Ba\_1 }} | {{ form\_data\_1. Ba\_2 }} |
| 8 | Стронций, **Sr2+** | {{ form\_data\_1. Sr\_1 }} | {{ form\_data\_1. Sr\_2 }} |

**Таблица 1 -** Шестикомпонентный анализ исследуемых жидкостей

**Распределение массы осадка в зависимости от долей исследуемых жидкостей**

{{ graph\_image }}

**Рисунок 1 –** Графикраспределения масс осадка солей

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Доля жидкости, % | {% for result in all\_results %}{{result['Part\_of\_mixture'] }} | {% endfor %} |
| Барит BaSO4, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result['Barit']}} | {% endfor %} |
| Целестин SrSO4, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result['Celestine']}} | {% endfor %} |
| Ангидрит CaSO4, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result['Anhydrate']}} | {% endfor %} |
| Бассанит CaSO4 x 0.5 H2O, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result[ 'Bassanit']}} | {% endfor %} |
| Гипс CaSO4 x 2H2O, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result[ 'Gips']}} | {% endfor %} |
| Сульфат магния MgSO4, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result['Magnium\_Sulfat']}} | {% endfor %} |
| Кальцит CaCO3, мг/л | {% for result in all\_results %}{{result[ 'Calcit']}} | {% endfor %} |

**Таблица 2 –** Массы выпавшего осадка

Ведущий инженер \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_