|  |
| --- |
|  |
|  |

**РАСЧЕТ**

количества солеотложений в результате смешения двух вод

**Условия проведения эксперимента**

Температура – {{ form\_data\_1.Temperature }}

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

Доля первой воды в смеси – {{ form\_data\_1. Part\_of\_Mixture }}%

Доля второй воды в смеси – {{ 100|float - form\_data\_1.Part\_of\_Mixture|float}}%

**Таблица 1** – Свойства смешиваемых вод

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Смешиваемая жидкость | Плотность, г/см3 | Водородный показатель pH |
| Вода №1 | {{ form\_data\_1. ro\_1}} | {{ form\_data\_1. pH\_1}} |
| Вода №2 | {{ form\_data\_1. ro\_2}} | {{ form\_data\_1. pH\_2}} |

**Таблица 2** – Шестикомпонентный анализ исследуемых жидкостей

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Название компонента | Вода 1 | Вода 2 |
| 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 }} |

**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 3 –** Массы выпавшего осадка

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