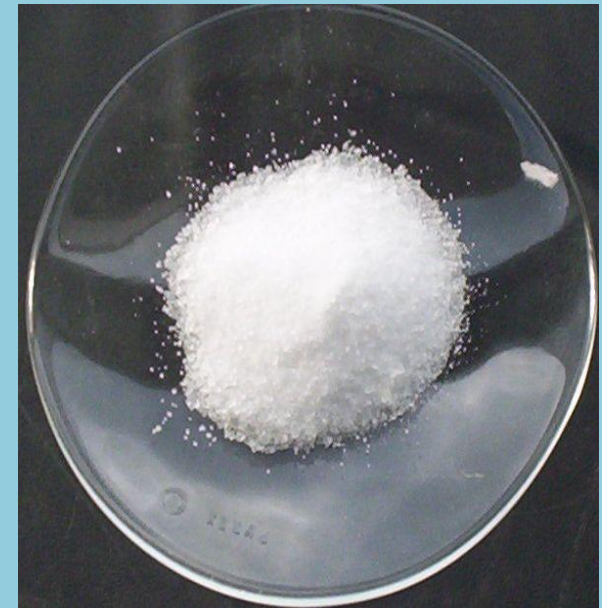


Рабочее тело теплового аккумулятора.

Сульфат натрия $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ – (глауберова соль)

Представляет собой большие прозрачные кристаллы в форме призм. Имеет горький солёный вкус и тает на языке. Не имеет запаха. Хорошо растворима в воде. Не горит, в огне не трещит. При длительном нахождении на воздухе или нагревании выветривается (выпаривается) и теряет массу. При полном выветривании становится обычным сульфатом натрия — порошком белого цвета.

С ростом температуры и поглощением тепла сульфат натрия начинает растворяться в «собственной воде». При температуре +32 градуса он становится густой жидкостью. А при охлаждении ниже этой температуры начинается кристаллизоваться и отдавать тепло равное - 78,5 кДж/моль.



Задачи теплового аккумулярования.

Основной задачей теплового аккумулятора является – хранение (аккумуляирование) тепла для его дальнейшего использования.



Применение десятиводного раствора сульфата натрия, в качестве рабочего тела теплового аккумулятора.

Выполнил : Сагитов Д.Р.
Руководитель: Агапитов Е.Б.

Технологические показатели.

- Цель - обеспечить отоплением объект, не имеющего доступа к теплотрассе, с помощью солнечного коллектора и аккумулятора тепла, где рабочим телом будет десятиводный сульфат натрия $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (глауберова соль).



