



Влияние влагопоглотителя на характеристики СП

Влагопоглотитель содержит природную глину и Хлорид Кальция

Последствия содержания CaCl_2 во влагопоглотителе ?

1. Внешний вид

- A) После поглощения воды, хлорид выделяет кислотные пары, разрушая алюминиевую дистанционную рамку.
- B) Кислотные пары поражают бутыл, способствуя образованию на стекле непрозрачного эффекта «радуги».
- C) Влагопоглотитель размельчается и высыпается сквозь дегидрационные отверстия внутрь камеры стеклопакета.
- D) Формирование кристаллов «соли».

2. Срок службы стеклопакета

Разрушение бутилового герметика внутреннего контура, негативно сказывается на герметичности стеклопакета.

3. Термоизоляционные характеристики стеклопакета

Сильный вред эмиссивитету стекла с НЭ металлическим покрытием.

4. Безопасность стеклопакета

В условиях долговременного воздействия на герметик и дистанционную рамку, риску подвергается сохранение структурной целостности стеклопакета.



образование «соли»

размельчение

эффект «радуги»

коррозия
алюминия

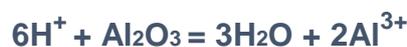


Как это происходит ?

1. Хлорид Кальция вступает в реакцию с водой следующим образом:



Но в этом состоянии, ионы H^+ и OH^- воды, по-прежнему могут вступать в реакцию с алюминиевой рамкой и корродировать её:



2. Долговременный контакт первичного герметика с т.н. «кислотным» влагопоглотителем вызывает выделение летучих соединений из бутила, образуя на поверхности стекла эффект «радуги». Окисление герметика снижает срок службы стеклопакета.

Как определить наличие CaCl_2 во влагопоглотителе ?

1. Влагопоглотитель помещают в воду и измеряют уровень pH. Если значение pH от 7 до 9 - влагопоглотитель содержит CaCl_2 .
2. Влагопоглотитель помещают в воду, добавляют раствор NaOH. Если фильтрат становится молочно белым – это выделение осадка из-за наличия в осушителе CaCl_2 .