

www.aiche.org/ccps



http://www.aiche.org/CCPS/Publications/Beacon/index.aspx

### Messages for Manufacturing Personnel



Может ли переохлаждение реактора вызвать неконтролируемую реакцию?

Июль 2018 г.

В 1996 г. на британской фабрике красителей произошел взрыв реактора периодического действия объемом 2,3 куб. М. В реактор, содержащий нитрозил-серную кислоту (НСК), при температуре 30-40 °С нужно было добавлять амины и серную кислоту. Реакция была экзотермической (выделяла тепло). Подача сырья, которая контролировалась вручную, обычно занимала 5 часов. Таким образом построенный процесс работал уже много лет и сотни партий были приготовлены без проблем.

В начальной фазе подачи НСК произошел перегрев до 50°С и подачу химиката прекратили. Смесь охладили до 25°С (слишком много) и возобновили подачу НСК. Когда подача сырья была завершена, температура выросла настолько, что ее стало невозможно снизить имеющимися средствами охлаждения, температурный датчик показывал запредельные значения. Из за неконтролируемой реакции в реакторе образовалось избыточное давление и он взорвался. Нижняя часть реактора оторвалась от опор и упала на пол. Мешалка приземлилась на крышу, а верхняя часть реактора была унесена на расстоянии около 150 м. К счастью, никто не пострадал. Прямые убытки составили более 2 миллионов фунтов стерлингов.

# Damage from other runaway reactions Jacksonville, Florida, 2007 Morganton, North Carolina, 2006

## Знаете ли вы, что

- Скорость большинства экзотермических химических реакций возрастает с ростом температуры и уменьшается при низкой температуре. Если температура слишком низкая, реакция будет медленнее и непрореагировавший материал может накапливаться в реакторе. Если температуру затем увеличить, начнёт реагировать накопленный материал и при его большом количестве выделяемая энергия может превысить мощности охлаждения реактора.
- При температурах выше расчетных, другие химические реакции, включая реакции разложения, становятся значительными. Побочные реакции могут выделять больше энергии и газов, создавая повышенное давление в реакторе.
- ▶ В данном инциденте ~30% непрореагировавшей НСК накопилось в реакторе за время низкой температуры. Лабораторные исследования и компьютерное моделирование показали, что этого было недостаточно для неконтролируемой реакции. Возможно, что был и другой источник тепла, например пропуск пара в рубашку реактора. Тем не менее, энергия, выделенная непрореагировавшей НСК создала дополнительные условия для неконтролируемой реакции.
- Системы реакторов должны находится в наилучшем рабочем состоянии, поскольку любые неисправности могут вызывать инциденты связанные с химическими реакциями.

### Что вы можете сделать?

- Понимайте, какая из ваших реакций является экзотермической, и может стать неконтролируемой. Некоторые примеры: полимеризация, нитрование, сульфирование, реакции оснований с кислотами и окисление.
- Знайте, что для многих реакций низкие температуры также критичны для безпасности, как и слишком высокие. Из за переохлаждения реактора может накопиться непрореагировавший материал, а это может привести к неконтролируемой реакции.
- ▶ Понимайте последствия отклонений от критических параметров - температуры, давления, расхода, смешивания и др. Помните о последствиях отклонений, как в слишком высокую, так и в слишком низкую стороны; и знайте, какие действия следует предпринять в случае отклонения режима.
- Даже если на вашем предприятии нет процессов химических реакций, низкая температура все равно может вызвать проблемы: жидкости могут замерзнуть, стать очень вязкими а твердые частицы выпасть из раствора.

# Это может быть небезопасно, если ваш процесс «слишком охлажденный»!

<sup>©</sup>AIChE 2018. All rights reserved. Reproduction for non-commercial, educational purposes is encouraged. However, reproduction for any commercial purpose without express written consent of AIChE is strictly prohibited. Contact us at ccps\_beacon@aiche.org or 646-495-1371.