Студ. А.Д. Талатынник Науч. рук. доц. Н.И. Гурин (Кафедра информационных систем и технологий, БГТУ)

3D-СИМУЛЯТОР ПРОМЫШЛЕННОЙ УСТАНОВКИ ДЛЯ СИНТЕЗА АММИАКА

Создан 3D симулятор промышленной установки для синтеза аммиака, которая которая установлена и применяется на заводе Гродно-Азот. Данный симулятор разработан для обучения студентов и позволяет ознакомиться с элементами установки, ввести данные для расчета (температура, давление, доли исходных газов), запустить симуляцию и посмотреть, как протекает реакция в установке. С помощью анимации газа и выполнения расчетов, студенты могут увидеть результаты реакции и понять, как изменение параметров влияет на ход процесса синтеза аммиака. Данный симулятор может быть использован как в учебных целях, так и в качестве средства для повышения квалификации лекторов и инженеров.

Процесс синтеза аммиака — это сложная химическая реакция, в которой азот и водород превращаются в аммиак в присутствии катализатора [1]. Реакция происходит при высоком давлении и высокой температуре, обычно в диапазоне от 150 до 250 градусов Цельсия и от 150 до 350 атмосфер. Реакционная смесь подается в реактор, где она проходит через слой катализатора. Катализатор, обычно состоящий из железа или металлических соединений, помогает ускорить химическую реакцию, снизив температуру, при которой она происходит [2].

В процессе реакции азот и водород соединяются, образуя аммиак. Также в процессе реакции выделяется тепло, которое нужно отводить, чтобы сохранить оптимальные условия реакции. После окончания реакции продукты охлаждают, чтобы избавиться от избыточного водорода, не прореагировавшего в реакции, и аммиак отделяют от оставшихся газов [3]. Для разработки модели установки симуляторабыло использовано приложение 3ds Max, с помощьюкоторого была создана детальная 3D-модель установки для синтеза аммиака, включая все ее элементы и детали. Для создания самого симулятора была использована игровая платформа Unity, которая обеспечивает возможность быстрого прототипирования и разработки игровых приложений. Для реализации логики и функциональности симулятора был использован язык программирования С#.

ЛИТЕРАТУРА

1. Процесс Габера [Электронный ресурс]. Режим доступа: https://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%9F%D1%80%D0%BE%D1%86%D0

%В5%D1%81%D1%81_%D0%93%D0%B0%D0%B1%D0%B5%D1%80 %D0%B0. Дата доступа: 17.04.2023 г.

- 2. Катализатор. [Электронный ресурс]. Режим доступа: https://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%9A%D0%B0%D1%82%D0%B0%D0%B8%D0%B7%D0%B0%D1%82%D0%BE%D1%80. Дата доступа: 18.04.2023 г.
- 3. Получение аммиака. [Электронный ресурс]. Режим доступа: https://obrazovaka.ru/himiya/poluchenie-ammiaka.html. Дата доступа: 19.04.2023 г.

УДК [004.056+003.26](075.8)

Студ. Д.С. Шкабров Науч. рук. проф. П.П. Урбанович (Кафедра информационных систем и технологий, БГТУ)

АНАЛИЗ АЛГОРИТМА ХЭШИРОВАНИЯ КЕССАК

Безопасность является важнейшей характеристикой современных ИТ. Многие решения проблемы основаны на использовании хэшпреобразований [1, 2]. В докладе анализируется алгоритм Кессак, который генерирует хэши различных длин: 224, 256,384 и 512. Следует отметить, что Кессак является криптографически стойкой хэшфункцией, что означает, что для любой длины хэша, которую вы выберете, вероятность обнаружения двух сообщений с одинаковым хэшем крайне мала.

Следует учитывать, что более длинные хэши обеспечивают более высокий уровень безопасности, но требуют больше ресурсов для вычисления. Кроме того, более длинные хэши обычно занимают больше места в памяти и на диске, что может быть проблемой в некоторых приложениях. Так же, по логике, должно быть, что вычисление хэша с большей длиной будет дольше по времени, чем с меньшей длиной и мы это проверим.

Рисунок 1 – Вывод результата хэширования и времени вычисления