**Contator/Ventilador/Filtro**

* Diluição do NaOH em água entra no escopo?
* Reservatório de NaOH com atuador de temperatura. (Temperatura Limite, 45 graus).
* Gotejamento Superior de NaOH no filtro de absorção de CO2.
* Quando o CO2 bate no filtro a reação é instantânea (?) e o fluxo de Na2CO3 escoa (gotejamento?) no tanque.
* Volume de solução da Na2CO3 no tanque 1 para acionar a bomba através do sensor de nível.
* Atuador de temperatura.
* Tanque fechado, com abertura apenas para a entrada e saída dos reagentes?

**Bomba**

* Será necessário um medidor de fluxo do fluido que passa pela bomba?

**Reator**

* Reator Fechado
* Formato (Esférico, cilíndrico, pneumático, com agitação mecânica?)
* Atuador de Temperatura (Regulação - 45 graus máximo - não tenho certeza absoluta, vou pesquisar mais a fundo)
* Medição de pressão (Transmissores de pressão diferencial - caso seja o reator pneumático ou de agitação mecânica, teremos que medir de outra forma).
* Atuação na pressão? (Quanto maior a pressão, maior a velocidade da reação)
* PH como variável de controle da finalização da reação. (Caso seja o reator pneumático a medição deve ser feita por retirada de amostras).
* PH inicio da reação = ?

PH final da reação = ?

(Na formação do bicarbonato de sódio o ph é usado como variável de controle. Acredito que exista um paralelo com a formação de carbonato de cálcio já que tanto o cálcio quanto o sódio são metais alcalinos, vou pesquisar mais a fundo).

**Reator/Separador Centrífugo/Tanque de NaOH reabastecimento**

* atingiu o fim da reação > solução escoa para o separador (se for assim, como será o acionamento do separador)? ou haverá uma bomba (Se usar a bomba, usaremos um relé para acionar a bomba)?
* O separador será conectado de qual maneira a bomba que levará o NaOH até o tanque de abastecimento.

**Tanque de reabastecimento x tanque de abastecimento**

* ???