Lourrany Gomes de Mesquita

* Qual o tamanho da torre cilíndrica de captura do CO2? (se levarmos em consideração o relatório DAC2011 que a Nádia mandou)
* Quantos ventiladores serão utilizados?
* De que material será feito o leito de absorção que contém a solução aquosa de NaOH?
* Como vamos mover esse leito de absorção de modo que aumente a superfície de contato?
* Quanto de energia vamos precisar para mover os ventiladores e o leito de absorção?
* Qual o material do tanque (causticante ou precipitador) em que a reação ocorre?
* Esse ambiente precisa ser fechado?
* Qual a concentração dessa solução aquosa de NaOH? (quanto maior a molaridade maior a absorção de CO2, no entanto, maior a viscosidade da solução e mais difícil o manuseio)
* Qual a proporção de CO2 para cada mol de NaOH na absorção? (relacionado com a área de superfície de contato)
* Quanto de Ca(OH)2 precisa ser adicionado a solução para transformar o Na2Co3 e deixar CaCO3 precipitado, de modo que consigamos decantá-lo?
* A reação vai ocorrer continuamente?
* Precisamos medir continuamente a concentração da solução? Se sim, qual sensor utilizaremos?
* Essa adição de Ca(OH)2 altera o equilíbrio da equação? Se sim, para qual lado e como isso afeta na quantidade de produto obtido?
* Qual é a condição normal de temperatura e pressão que essa reação ocorre?
* O que pode ocorrer se a temperatura for maior ou menor do que a permitida?
* O que pode ocorrer se a pressão for maior ou menor do que a permitida?
* Algumas reações do processo são exotérmicas, até que ponto essa liberação de energia produz calor e qual a variação de temperatura que o material do precipitador sustenta?
* A umidade do ar e a temperatura ambiente são relevantes para a concentração de NaOH no coletor, como faremos essa regulação de concentração/umidade/temperatura ambiente? (Perda de água na solução de NaOH para a corrente de ar aumenta a concentração da solução)

<https://www.instrumatic.com.br/artigo/medicao-continua-de-densidade-e-concentracao-em-processos-industriais>