

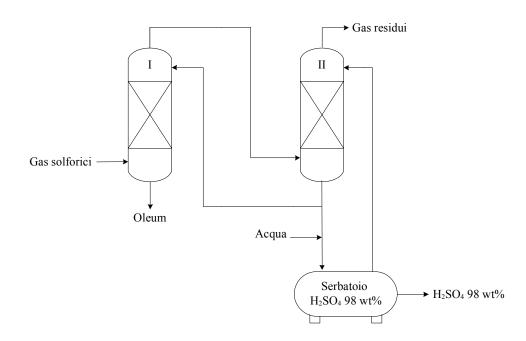
## Fondamenti di Chimica industriale

15 Giugno 2015

## Esercizio N. 1

Produzione di acido solforico e oleum.

$$SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$$
 (Colonna II)

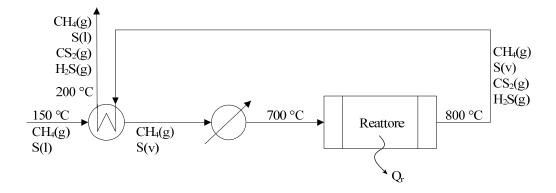


- · Composizione gas solforici (% in volume): SO<sub>3</sub> 13.5%, SO<sub>2</sub> 0.7%, O<sub>2</sub> 1.4%, N<sub>2</sub> 84.4%.
- Composizione oleum (% in massa): H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 80%, SO<sub>3</sub> 20%.
- Nella Colonna I viene assorbito il 6 vol% dell'anidride solforica presente nei gas solforici; il restante 94% reagisce nella Colonna II.
- · Il prodotto di coda della Colonna II è costituito da acido solforico puro.
  - Si etichetti lo schema di processo e si proceda al calcolo dei gradi di libertà con il metodo delle tie streams.
  - Si proceda alla quantificazione delle correnti materiali di processo per una produzione di 1500 kg/h di H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> al 98%.

## Esercizio N. 2

Determinare la conversione nel reattore e il calore trasferito nel secondo preriscaldatore.

$$CH_4(g) + 4S(v) \rightarrow CS_2(g) + 2H_2S(g)$$
  $\Delta H_r(700^{\circ}C) = -274 \text{ kJ/mol}$ 



- Base: 100 mol alimentazione fresca
- · Alimentazione fresca in rapporto stechiometrico
- $Q_r = -41 \text{ kJ/mol alimentazione fresca}$
- $T_{ev}(S) = 444.6 \, ^{\circ}C; \, \Delta H_{ev} = -2200 \, \text{J/mol}$

	$C_p$ (J/mol·°C)
S(1)	29.4
S(v)	36.4
CH <sub>4</sub> (g)	71.4
CS <sub>2</sub> (g)	31.8
$H_2S(g)$	44.8

## Esercizio N. 3

Il contenuto di umidità di un solido umido deve essere portato dal 30 wt% al 20 wt%. A tale scopo si utilizza aria atmosferica a 20°C (Tbs) e 70% di umidità relativa. L'aria viene riscaldata a 50° e dopo aver svolto l'azione essiccante, esce dall'essiccatore al 90% di umidità relativa.

Determinare la portata di aria secca necessaria ad essiccare 1000 kg/h di solido umido e la quantità di calore (espressa in kW) da fornire all'aria atmosferica nel preriscaldatore (E1).

