

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

**Peperiksaan Semester Pertama
Sidang Akademik 1993/94**

Oktober/November 1993

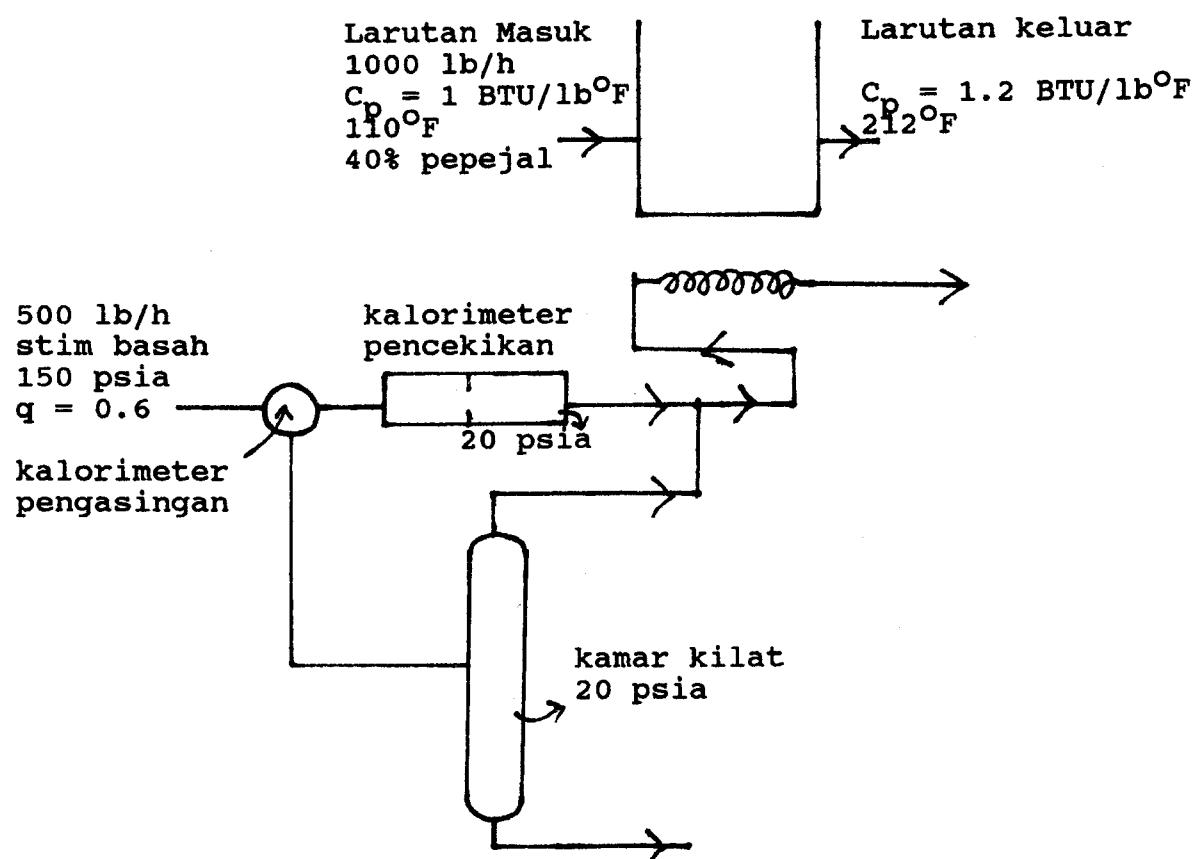
IKK 201/3 - PENGHITUNGAN PROSES KIMIA

Masa : [3 jam]

Sila pastikan bahawa kertas soalan ini mengandungi **TUJUH (7)** mukasurat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.

Jawab **LIMA (5)** soalan. Semua soalan mesti dijawab di dalam Bahasa Malaysia.

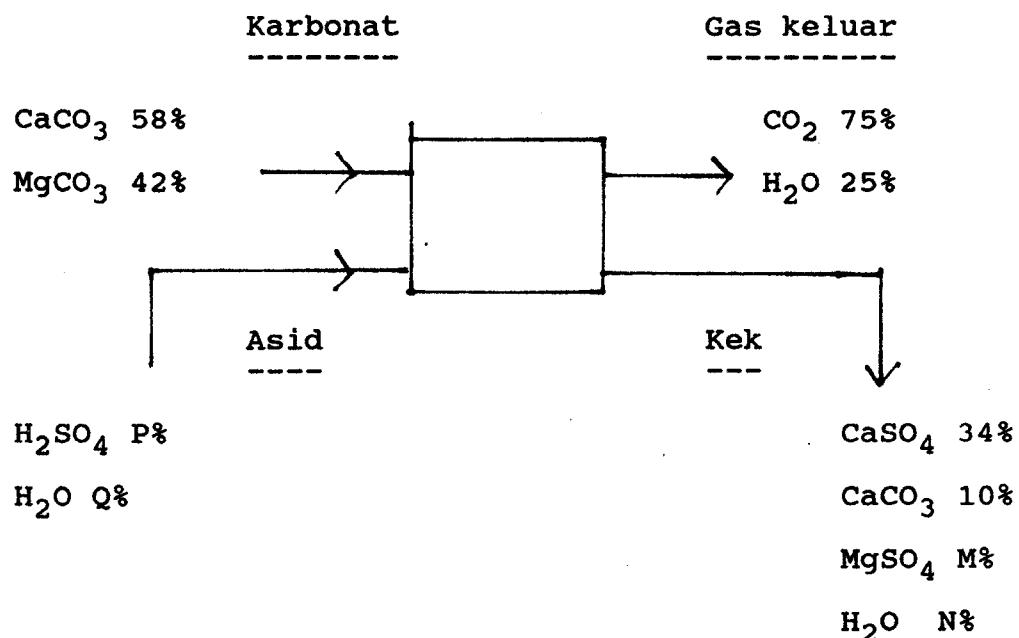
1. Pemekatan larutan cair oleh stim tekanan rendah berlaku seperti berikut:-



Apakah kepekatan larutan terakhir itu?

(100 markah)

2. Tindakbalas karbonat dengan asid sulfurik berlaku seperti berikut :

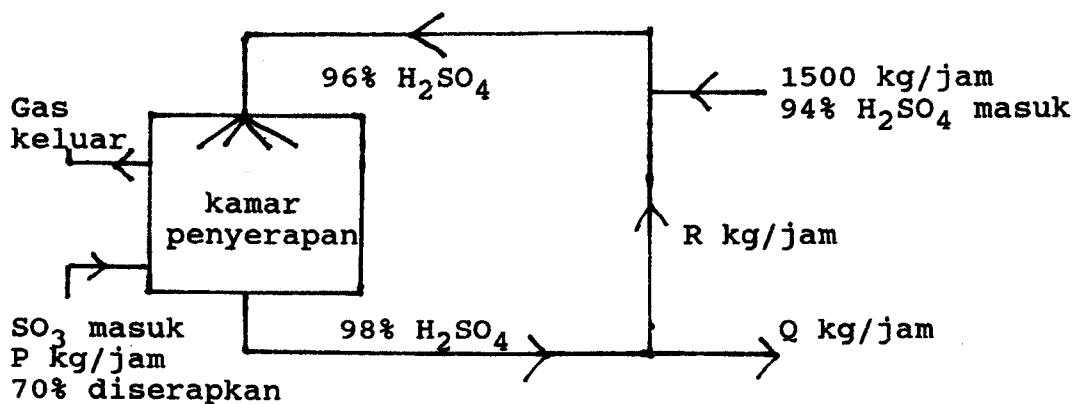


Tentukan nilai-nilai M, N, P, Q.

Berat Atom: C = 12; Ca = 40; H = 1; Mg = 24; O = 16;
S = 32

(100 markah)

3. Penyerapan SO_3 oleh asid sulfurik cair akan menghasilkan asid pekat seperti berikut:

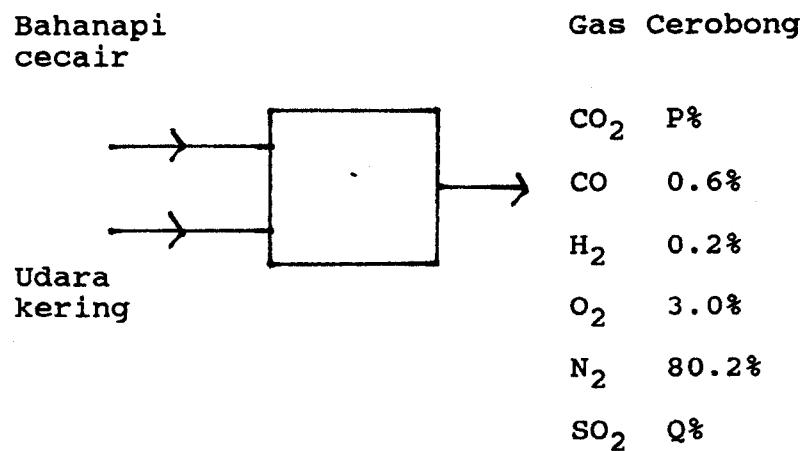


Dengan menggunakan 1 jam sebagai dasar penghitungan, tentukan nilai P , Q , R .

Diberi: a. Berat atom : $H = 1$; $O = 16$; $S = 32$
 b. % ialah % berat

(100 markah)

4. Pembakaran bahanapi cecair yang mengandungi 80% karbon memberi data berikut:

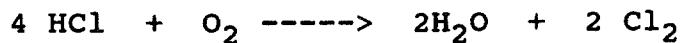


Apakah analisis (% berat) bahanapi tersebut.

Berat atom: H = 1; C = 12; O = 16; N = 14; S = 32

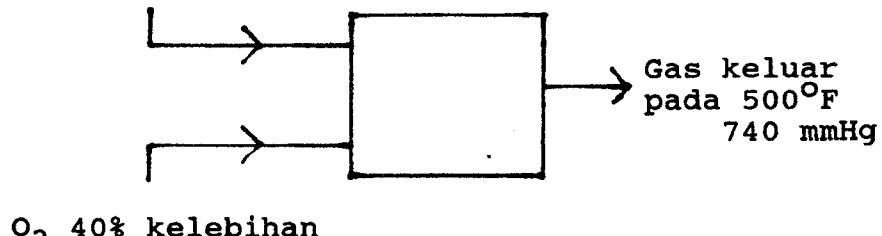
(100 markah)

5. Tindakbalas HCl dengan O₂ menghasilkan Cl₂ seperti berikut:



HCl 3000 ft³/jam

400°F, 750 mm Hg



Berdasarkan kepada 85% penyempurnaan tindakbalas itu, tentukan:

- a. Jumlah lb O₂ diperlukan sehari
- b. Isipadu gas keluar
- c. Analisis gas keluar (% lb mol)

(100 markah)

6. (a) Tentukan analisis untuk VCM (jisim pembolehbakar meruap) berasaskan kepada maklumat di bawah:

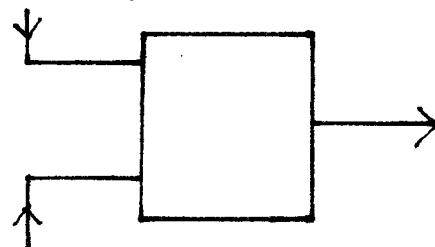
	Analisis Muktamad % berat	Analisis Kedekatan % berat
C	79.90	Kelembapan
S	0.69	Jisim meruap (VCM)
N	1.30	Karbon tetap (Fc)
O	6.76	Abu
H	4.85	
Abu	6.50	

(50 markah)

- (b) Tentukan Analisis Orsat untuk pembakaran berikut :

Bahan api cecair

84% karbon
16% hidrogen



Gas cerobong

Nisbah mol
 $H_2 : CO$ ialah 1:2

Udara kering

90% daripada keperluan
dibekal

(50 markah)

oooooooooooo0oooooooooooo0oooooooooooo