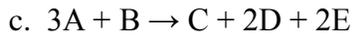


TUGAS KIMIA DASAR

1. Tulis persamaan-persamaan laju diferensial dari reaksi-reaksi berikut!



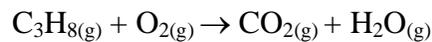
2. Reaksi $X_{(g)} + Y_{(g)} \rightarrow Z_{(g)}$ pada suhu $700\text{ }^{\circ}\text{C}$ diperoleh data sebagai berikut:

Konsentrasi (mol/L)		Kecepatan pembentukan (mol L ⁻¹ det ⁻¹)
X	Y	
0,2	0,2	0,04
0,4	0,2	0,16
0,2	0,4	0,08

a. Tentukan hukum laju reaksi tersebut?

b. Hitung konstanta laju reaksi?

3. Gas alam mengandung propana (C_3H_8), bila propana dibakar dengan reaksi:



Kecepatan pembentukan CO_2 sebesar $0,70\text{ mol L}^{-1}\text{det}^{-1}$, berapakah:

a. kecepatan pembakaran propana?

b. kecepatan pembentukan H_2O ?

c. kecepatan O_2 yang digunakan?

NB: Ditulis tangan pada kertas double folio